

كيمياء ١

التعليم الثانوي

(نظام المسارات)

(السنة الأولى المشتركة)



قام بالتأليف والمراجعة

فريق من المتخصصين

٣ وزارة التعليم ، ١٤٤٢هـ

فهرسة مكتبة الملك فهد الوطنية أثناء النشر

وزارة التعليم

كيمياء ١ التعليم الثانوي - نظام المصارات - السنة الأولى المشتركة. / وزارة التعليم. -

الرياض، ١٤٤٢هـ

١٩٨ ص، ٢١ X ٢٧، ٥٤ سم

ردمك: ٩-٩٤٤-٥٠٨-٦٠٣-٩٧٨

أ-الكيمياء - تعليم - السعودية ٢-التعليم الثانوي - السعودية -

كتب دراسية أ. العنوان

ديوي ٥٤٠، ٧١٢ ١٤٤٢/١٠٢٧١

رقم الإيداع، ١٠٢٧١/١٤٤٢

ردمك: ٩-٩٤٤-٥٠٨-٦٠٣-٩٧٨

حقوق الطبع والنشر محفوظة لوزارة التعليم

www.moe.gov.sa

مواد إثرائية وداعمة على "منصة عين"



hulul.online
IEN.EDU.SA

تواصل بمقترحاتك لتطوير الكتاب المدرسي



FB.T4EDU.COM





رموز السلامة في المختبر

المخاطر والاحتياطات اللازم مراعاتها

رموز السلامة	المخاطر	الأمثلة	الاحتياطات	العلاج
 التخلص من المخلفات	مخلفات التجربة قد تكون ضارة بالإنسان.	بعض المواد الكيميائية، والمخلوقات الحية.	لا تتخلص من هذه المواد في المفضلة أو في سلة المهملات.	تخلص من المخلفات وفق تعليمات المعلم.
 ملوثات حيوية بيولوجية	مخلوقات ومواد حية قد تسبب ضرراً للإنسان.	البكتيريا، الفطريات، الدم، الأنسجة غير المحفوظة، المواد النباتية.	تجنب ملامسة الجلد لهذه المواد، ارتد كمامة وقفازيين.	أبلغ معلمك في حالة حدوث ملامسة للجسم، وغسل يديك جيداً.
 درجة الحرارة المؤذية	الأشياء التي قد تحرق الجلد بسبب حرارتها أو برودتها الشديدين.	غليان السوائل، السخانات الكهربائية، الجليد الجاف، النيتروجين السائل.	استعمال قفازات واقية.	اذهب إلى معلمك طلباً للإسعاف الأولي.
 الأجسام الحادة	استعمال الأدوات والزجاجات التي تخرج الجلد بسهولة.	المقصات، الشفرات، المسكين، الأدوات المعدنية، أدوات التشريح، الزجاج المكسور.	تعامل بحذر مع الأدوات، واتباع إرشادات استعمالها.	اذهب إلى معلمك طلباً للإسعاف الأولي.
 الأبخرة الضارة	خطر محتمل على الجهاز التنفسي من الأبخرة.	الأمونيا، الاستون، الكبريت الساخن، كرات العث (النفثالين).	تأكد من وجود تهوية جيدة، ولا تشم الأبخرة مباشرة، وارتد كمامة.	اترك المنطقة، وأخبر معلمك فوراً.
 الكهرباء	خطر محتمل من الصعقة الكهربائية أو الحريق.	تأريض غير صحيح، سواحل منسكية، تماس كهربائي، أسلاك مزمدة.	تأكد من التوصيلات الكهربائية للأجهزة بالتعاون مع معلمك.	لا تحاول إصلاح الأعطال الكهربائية، واستعن بمعلمك فوراً.
 المواد المهيجة	مواد قد تهيج الجلد أو الفشاء الحاد للفتاة التنفسية.	حبوب اللقاح، كرات العث، سلك الموائع، ألياف الزجاج، برمنجنات البوتاسيوم.	ضع واقياً للقباز وارتد قفازيين وتعامل مع المواد بحرص شديد.	اذهب إلى معلمك طلباً للإسعاف الأولي.
 المواد الكيميائية	المواد الكيميائية التي قد تتفاعل مع الأنسجة والمواد الأخرى وتنتفخها.	المبيضات مثل فوق أكسيد الهيدروجين والأحماض كحمض الكبريتيك القواعد كالأمونيا وهيدروكسيد الصوديوم.	ارتد نظارة واقية، وقفازيين، والبس معطف المختبر.	اغسل المنطقة المصابة بالماء، وأخبر معلمك بذلك.
 المواد السامة	مواد تسبب التسمم إذا ابتلعت أو استنشقت أو لمست.	الزئبق، العديد من المركبات الفلزية، اليود، النباتات السامة.	اتبع تعليمات معلمك.	اغسل يديك جيداً بعد الانتهاء من العمل، واذبح إلى معلمك طلباً للإسعاف الأولي.
 مواد قابلة للاشتعال	بعض الكيماويات التي يسهل اشتعالها بوساطة اللهب، أو الشرر أو عند تعرضها للحرارة.	الكحول، الكبروسين، الاستون، برمنجنات البوتاسيوم، المألوس، الشعر.	تجنب مناطق اللهب عند استخدام هذه الكيماويات.	أبلغ معلمك طلباً للإسعاف الأولي واستخدم مطفاة الحريق حسب نوع المادة المحترقة والموضحة على المطفاة.
 اللهب المشتعل	ترك اللهب مفتوحاً بسبب الحريق.	الشعر، الملابس، الورق، المواد القابلة للاشتعال.	اربط الشعر إلى الخلف (للنساء)، ولا تلمس الملابس الفضفاضة، واتباع تعليمات المعلم عند إشعال اللهب أو إطفائه.	أبلغ معلمك طلباً للإسعاف الأولي واستخدم مطفاة الحريق إن وجدت.
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين
 سلامة العين	يجب دائماً ارتداء نظارة واقية عند العمل في المختبر.	سلامة الحيوانات	يظهر هذا الرمز للتأكيد على سلامة المخلوقات الحية.	غسل اليدين

الإسعافات الأولية في المختبر

أخبر معلمك في الحال عن أي حوادث قد تقع، عليك أن تكون على علم بما يأتي:

- احتياطات السلامة في المختبر.
- كيف ومتى تبلغ عن حادث، أو إصابة أو جرح، أو مادة مسكوبة.
- مكان صندوق الإسعافات الأولية ومستلزماتها، ومواقع كل من أجهزة إنذار الحريق والهاتف ومكتب الممرض في المدرسة.

الموقف	الاستجابة الآمنة
الحروق	يُسكب عليها الماء البارد بغزارة.
الجروح والكدمات	اتباع التعليمات والإرشادات الموجودة في صندوق الإسعافات الأولية.
الصدمة الكهربائية	تزويد الشخص بالهواء المنعش، وتمديد الشخص المصاب في وضع يكون فيه الرأس منخفضاً عن باقي الجسم، وإجراء عملية التنفس الاصطناعي إذا كان ضرورياً.
الإغماء أو الانهيار	ارجع إلى الاستجابة في موقف الصدمة الكهربائية.
الحريق	إقفان جميع مصادر اللهب وإغلاق صناديق الغاز، ولift المصاب ببطانية الحريق، السمعان طفاية الحريق لإخماد النار. لا يجب استخدام الماء لإطفاء الحريق؛ لأن الماء يتفاعل مع المواد المحترقة، مما يتسبب في ازدياد الحريق.
مادة مجهولة في العين	غسل العين بالماء النظيف.
التسمم	معرفة العامل المسبب للتسمم، وإبلاغ المعلم للقيام باللائم.
التزف الشديد	الضغط على الجرح لوقف النزيف، وطلب المساعدة الطبية في الحال.
المواد المسكوبة	غسل المنطقة المصابة بكمية كبيرة من الماء.

الحمد لله رب العالمين، والصلاة والسلام على أشرف الأنبياء والمرسلين، وعلى آله وصحبه أجمعين، وبعد:

يأتي اهتمام المملكة بتطوير المناهج الدراسية وتحديثها من منطلق أحد التزامات رؤية المملكة العربية السعودية (٢٠٣٠) وهو: "إعداد مناهج تعليمية متطورة تركز على المهارات الأساسية بالإضافة إلى تطوير المواهب وبناء الشخصية"؛ وذلك من منطلق تطوير التعليم وتحسين مخرجاته ومواكبة التطورات العالمية على مختلف الصعد.

ويأتي كتاب كيمياء ١ للتعليم الثانوي (نظام المقررات) داعماً لرؤية المملكة العربية السعودية (٢٠٣٠) نحو الاستثمار في التعليم عبر ضمان حصول كل طالب على فرص التعليم الجيد وفق خيارات متنوعة، بحيث يكون الطالب فيها هو محور العملية التعليمية. وقد جاء هذا الكتاب في خمسة فصول، هي: مقدمة في علم الكيمياء، والمادة - الخواص والتغيرات، تركيب الذرة، والتفاعلات الكيميائية، والمول.

والكيمياء فرع من العلوم الطبيعية يتعامل مع بنية المادة ومكوناتها وخصائصها الشطية. ولأن المادة هي كل شيء يشغل حيزاً في الفراغ وله كتلة، إذن فالكيمياء تهتم بدراسة كل شيء يحيط بنا، ومن ذلك السوائل التي نشربها، والغازات التي نتنفسها، والمواد التي يتكون منها جهازنا الخلوي، وطبيعة الأرض تحت أقدامنا. كما تهتم بدراسة جميع التغيرات والتحولات التي تطرأ على المادة. فالنفط الخام يحول إلى منتجات نفطية قابلة للاستخدام بطرائق كيميائية، وكذلك تحويل بعض المنتجات النفطية إلى مواد بلاستيكية. والمواد الخام المعدنية يستخلص منها الفلزات التي تستخدم في العديد من الصناعات الدقيقة، وفي صناعة السيارات والطائرات. والأدوية المختلفة تستخلص من مصادر طبيعية ثم تفصل وتركب في مختبرات كيميائية. ويتم في هذه المختبرات تعديل مواصفات هذه الأدوية لتتوافق مع المواصفات الصيدلانية، وتلبي متطلبات الطب الحديث.

وقد تم بناء محتوى كتاب الطالب بطريقة تتيح ممارسة العلم كما يمارسه العلماء، وجاء تنظيم المحتوى بأسلوب مشوق يعكس الفلسفة التي بنيت عليها سلسلة مناهج العلوم من حيث إتاحة الفرص المتعددة للطالب لممارسة الاستقصاء العلمي بمستوياته المختلفة، المبني والموجه والمفتوح. فقبل البدء في دراسة محتوى كل فصل من فصول الكتاب، يقوم الطالب بالاطلاع على الفكرة العامة للفصل التي تقدم صورة شاملة عن محتواه. ثم يقوم بتنفيذ أحد أشكال الاستقصاء المبني تحت عنوان التجربة الاستهلاكية التي تساعد أيضاً على تكوين النظرة الشاملة عن محتوى الفصل. وتتيح التجربة الاستهلاكية في نهايتها ممارسة شكل آخر من أشكال الاستقصاء الموجه من خلال سؤال

الاستقصاء المطروح. وتتضمن النشاطات التمهيدية للفصل إعدادات مطوية تساعد على تلخيص أبرز الأفكار والمفاهيم التي سيتناولها الفصل. وهناك أشكال أخرى من النشاطات الاستقصائية الأخرى التي يمكن تنفيذها من خلال دراسة المحتوى، ومنها مختبرات تحليل البيانات، أو حل المشكلات، أو التجارب العملية السريعة، أو مختبر الكيمياء في نهاية كل فصل، الذي يتضمن استقصاءً مفتوحاً في نهايته، بما يُعزز أيضاً مبدأ رؤية (٢٠٣٠) "نتعلم لنعمل".

وعندما تبدأ دراسة المحتوى تجد في كل قسم ربطاً بين المفردات السابقة والمفردات الجديدة، وفكرة رئيسة خاصة بكل قسم ترتبط مع الفكرة العامة للفصل. وستجد أدوات أخرى تساعدك على فهم المحتوى، منها ربط المحتوى مع واقع الحياة، أو مع العلوم الأخرى، وشرحاً وتفسيراً للمفردات الجديدة التي تظهر مظلمة باللون الأصفر، وتجد أيضاً أمثلة محلولة يليها مسائل تدريبية تعمق معرفتك وخبراتك في فهم محتوى الفصل. وتتضمن كل قسم مجموعة من الصور والأشكال والرسوم التوضيحية بلرعة عالية الوضوح تعزز فهمك للمحتوى. وتجد أيضاً مجموعة من الشروح والتفسيرات في هوامش الكتاب، ومنها ما يتعلق بالربط مع محاور رؤية (٢٠٣٠) وأهدافها الاستراتيجية، وبالمهنة أو التمييز بين الاستعمال العلمي والاستعمال الشائع لبعض المفردات، أو إرشادات للتعامل مع المطوية التي تعدها في بداية كل فصل.

وقد وظفت أدوات التقويم الواقعي في مستويات التقويم بأنواعه الثلاثة، التمهيدية والتكوينية والختامية؛ إذ يمكن توظيف الصورة الافتتاحية في كل فصل بوصفها تقويمًا تمهيدياً لتعرف ما يعرفه الطلاب عن موضوع الفصل، أو من خلال مناقشة الأسئلة المطروحة في التجربة الاستهلاكية. ومع التقدم في دراسة كل جزء من المحتوى تجد سؤالاً تحت عنوان «ماذا عرأت؟»، وتجد تقويمًا خاصاً بكل قسم من أقسام الفصل يتضمن أفكار المحتوى، وأسئلة تعزز فهمك لما تعلمت وما ترغب في تعلمه في الأقسام اللاحقة. وفي نهاية الفصل تجد دليلاً لمراجعة الفصل يتضمن تذكيراً بالفكرة العامة والأفكار الرئيسية والمفردات الخاصة بأقسام الفصل، وخلاصة بالأفكار الرئيسية التي وردت في كل قسم. ثم تجد تقويمًا للفصل في صورة أسئلة متنوعة تهدف إلى إتقان المفاهيم، وحل المسائل، وأسئلة خاصة بالتفكير الناقد، والمراجعة العامة، والمراجعة التراكمية، ومسائل تحدّ، وتقويمًا إضافيًا يتضمن تقويم مهارات الكتابة في الكيمياء، وأسئلة خاصة بالمستندات تتعلق بنتائج بعض التقارير أو البحوث العلمية. وفي نهاية كل فصل تجد اختباراً مقنناً يهدف إلى تقويم فهمك للموضوعات التي قمت بتعلمها سابقاً.

والله نسأل أن يحقق الكتاب الأهداف المرجوة منه، وأن يوفق الجميع لما فيه خير الوطن وتقدمه

وازدهاره.

الفصل 3

- تركيب الذرة 74
3-1 الأفكار القديمة للمادة 76
3-2 تعريف الذرة 80
3-3 كيف تختلف الذرات؟ 89
3-4 الأنوية غير المستقرة والتحلل الإشعاعي 96
دليل مراجعة الفصل 101
تقويم الفصل 103

الفصل 4

- التفاعلات الكيميائية 110
4-1 التفاعلات والمعادلات 112
4-2 تصنيف التفاعلات الكيميائية 123
4-3 التفاعلات في المحاليل المائية 133
دليل مراجعة الفصل 145
تقويم الفصل 146

الفصل 5

- المول 152
5-1 قياس المادة 154
5-2 الكتلة والمول 160
5-3 مولات المركبات 168
دليل مراجعة الفصل 178
تقويم الفصل 180
مصادر تعليمية 186
المصطلحات 188

دليل الطالب

- رموز السلامة في المختبر 4
الإسعافات الأولية 5
كيف تستفيد من كتاب الكيمياء؟ 9

الفصل 1

- مقدمة في علم الكيمياء 12
1-1 قصة مادتين 14
1-2 الكيمياء والمادة 19
1-3 الطرائق العلمية 22
1-4 البحث العلمي 27
دليل مراجعة الفصل 36
تقويم الفصل 38

الفصل 2

- المادة - الخواص والتغيرات 42
2-1 خواص المادة 44
2-2 تغيرات المادة 50
2-3 المخاليط 54
2-4 العناصر والمركبات 58
دليل مراجعة الفصل 67
تقويم الفصل 69

كيف تستفيد من كتاب الكيمياء

هذا الكتاب ليس كتاباً أدبياً أو رواية خيالية، بل يصف ظواهر ونظريات وقوانين وحقائق علمية، ويربطها بحياة الناس، وتطبيقات تقنية؛ لذا فأنت تقرأه طلباً للعلم والمعلومات. وفيما يأتي بعض الأفكار والإرشادات التي تساعدك على قراءته:

قبل أن تقرأ

اقرأ كلاً من **الفكرة العامة** و **الفكرة الرئيسة** والتجربة الاستهلاكية؛ فهي تزودك بنظرة عامة تمهيدية لهذا الفصل.

لكل فصل **الفكرة العامة** تقدم صورة شاملة عنه. ولكل قسم من أقسام الفصل **الفكرة الرئيسة** تدعم فكرته العامة.

المادة - الخواص والتغيرات Matter - Properties and Changes

2 الفصل

ملاحظة: كل شيء يتكون من مادة وله خواص مميزة.

1- خواص المادة: كل مادة لها خواص مميزة تميزها عن المواد الأخرى. ولها خواص فيزيائية (مثل اللون، الرائحة، الكثافة، نقطة الانصهار، نقطة الغليان، إلخ) وخواص كيميائية (مثل التفاعل مع الأكسجين، الحموضة، إلخ).

2- تغيرات المادة: يمكن أن يحدث تغيرات فيزيائية وكيميائية.

3- التغيرات الفيزيائية: هي تغيرات لا يطرأ فيها على المادة تغيير في تركيبها الجزيئي، مثل تغير الحالة (من صلب إلى سائل أو من سائل إلى غاز) أو تغير الشكل (مثل طي قطعة من الورق).

4- التغيرات الكيميائية: هي تغيرات يطرأ فيها على المادة تغيير في تركيبها الجزيئي، مثل الاحتراق، التآكل، إلخ.

ملاحظة: المادة هي كل شيء له كتلة وأبعاد. وهي تتواجد في حالات المادة الصلبة والسائلة والغازية.

ملاحظة: هناك ثلاث خواص مميزة للمادة: اللون، الرائحة، الكثافة. وهي تختلف باختلاف المادة.

ملاحظة: في الطبيعة، الماء يوجد في ثلاث حالات: صلب، سائل، غاز. ويتغير بين هذه الحالات عند تغير درجة الحرارة.

يبدأ كل فصل بتجربة استهلاكية تقدم المادة التي يتناولها. نفذ التجربة الاستهلاكية، لتكتشف المفاهيم التي سيتناولها الفصل.

لتحصل على رؤية عامة عن الفصل

- اقرأ عنوان الفصل لتتعرف موضوعاته.
- تصفح الصور والرسوم والتعليقات والجداول.
- ابحث عن المفردات البارزة والمطللة باللون الأصفر.
- اعمل مخططاً للفصل باستخدام العناوين الرئيسية والعناوين الفرعية.

نشاطات تمهيدية

تجربة استهلاكية

كيف يمكنك دلائل صحة التجربة الكيميائية؟
سوف نرى في التجربة لا تميز كيميائية مع الفرك، لكن علمنا المواد أننا نعلم التغيير كيميائي.

خطوات العمل:

1. أضف ملعقة صغيرة من كل من الحامض، الصوديوم على صحنين.
2. ضع قطرة من الماء الحامض في كوب اختبار كبير.
3. أضف الأيونات بإسك في سائل، بحيث تكون كمية الأيونات بحدود 100 مل.
4. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
5. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
6. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
7. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
8. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
9. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.
10. أضف 100 مل من الماء حتى الحامض يكون في الكوب.

التعليق:

1. صف أي تغيرات لاحظتها في أثناء التجربة.
2. استنتج ما تكون هذه التغيرات وما هي التغيرات الكيميائية.
3. استنتج ما هي التغيرات الكيميائية في التجربة.
4. استنتج ما هي التغيرات الكيميائية في التجربة.
5. استنتج ما هي التغيرات الكيميائية في التجربة.



ماء متجمد



خشب يحترق



مسمار صدئ

الفكرة العامة الكيمياء علم أساسي في حياتنا.

1-1 قصة مادتين

الفكرة الرئيسة الكيمياء هي دراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها.

1-2 الكيمياء والمادة

الفكرة الرئيسة تتناول مجالات علم الكيمياء دراسة الأنواع المختلفة من المادة.

1-3 الطرائق العلمية

الفكرة الرئيسة يتبع العلماء الطريقة العلمية لطرح أسئلة واقتراح إجابات لها واختبارها وتقويم نتائج الاختبارات.

1-4 البحث العلمي

الفكرة الرئيسة بعض البحوث العلمية تؤدي إلى تطوير تقنيات يمكن أن تحسّن حياتنا والعالم من حولنا.

حقائق كيميائية

- إن الكثير من العمليات التي تجري حولنا هي نتيجة تفاعلات كيميائية.
- يدرس الكيميائيون التفاعلات الكيميائية، ومنها صدأ المسامير أو المواد الحديدية الأخرى، وانبعاث الضوء والحرارة الناتج عن الاحتراق.

تجربة استهلاكية

أين ذهبت الكتلة؟

عندما يحترق جسم فإن ما يتبقى من كتلته يكون غالباً أقل من كتلة الجسم الأصلي! ماذا يحدث لكتلة أي جسم عند احتراقه؟



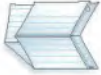
المطويات

منظومات الأفكار

الطرائق العلمية قم بعمل المطوية الآتية لمساعدتك على تنظيم المعلومات عن الطرائق العلمية.



الخطوة 1 اثن ورقة من النصف طولياً. اجعل الحافة الخلفية أطول من الحافة الأمامية بحوالي 2cm.



الخطوة 2 اثن الورقة من النصف، ثم اثنها من النصف مرة أخرى.



الخطوة 3 افتح الورقة، ثم قص الأجزاء من الحافة الأمامية منها على طول الطيات لتحصل على أربعة أجزاء.

الخطوة 4 سم الأجزاء الأربعة كما يأتي: الملاحظة، الفرضية، التجارب، النتيجة.

المطويات استعمل هذه المطوية في الأقسام 1-4، 1-3، 1-2 من هذا الفصل. لخص ما تقرؤه في هذه الأجزاء عن الطرائق العلمية، ودون ما تعلمته عن المادتين المذكورتين في هذه الأقسام.



خطوات العمل

1. املا بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. استعمل ميزاناً رقمياً لقياس كتلة شمعة. سجل مقدار الكتلة، وملاحظات مفصلة عن الشمعة.
3. ضع الشمعة على سطح مقاوم للاحتراق، كطاولة مختبر، وأشعل الشمعة، ثم دعها تحترق لمدة خمس دقائق، ثم أطفئها، وسجل ملاحظاتك.

تحذير: لا تلمس أعواد الثقاب في المغسلة.

4. اترك الشمعة تبرد، ثم قس كتلتها، وسجل ذلك.
5. ضع الشمعة المطفأة في وعاء يحدده لك المعلم.

التحليل

1. لخص ملاحظاتك عن الشمعة في أثناء احتراقها وبعد إطفائها.

2. قوّم أين ذهبت المادة التي فقدت؟

استقصاء هل يمكن أن تختلف كمية المادة المفقودة؟

صمم استقصاء لتحديد العوامل التي يمكن أن تسهم في إعطاء نتيجة مختلفة.

قصة مادتين A Story of Two Substances

الأهداف

تعرف المادة الكيميائية.

توضح كيف يتكون الأوزون، وأهميته.

تصف تطور مركبات الكلوروفلوروكربون.

الفكرة الرئيسة الكيمياء هي دراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها.

الربط مع الحياة قد تحاول أن تحل مشكلة ما فيؤدي ذلك إلى حدوث مشكلة أخرى. هل حركت يومًا قطعة أثاث من مكانها، فاكشفت أن المكان الجديد غير مناسب؟ قد يؤدي نقل الأثاث إلى حدوث مشكلة جديدة، كعدم إمكان فتح باب، أو عدم إمكان إيصال سلك كهربائي إلى القابس. مثل هذا قد يحدث في العلوم أيضًا.

لماذا ندرس الكيمياء؟ Why Study Chemistry?

تأمل الأشياء من حولك، وكذلك الأشياء الموضحة في الشكل 1-1. من أين جاءت كل هذه المواد؟ إن كل المواد في العالم مكونة من وحدات بنائية. وهذه الوحدات والأشياء المصنوعة منها يسميها العلماء "مادة". لكن كيف تعرف المادة؟ المادة كل شيء له كتلة ويشغل حيزًا. قد تتساءل وأنت تدرس الكيمياء عن أهميتها بالنسبة لنا.

تدرس الكيمياء المادة والتغيرات التي تطرأ عليها. وتوفر دراستها الكثير من الراحة والرفاهية للناس. ومن ذلك استعمالها في التبريد، كما في الثلاجات التي تستعمل في حفظ الأطعمة من التلف، والمكيفات في المنازل والمدارس وأماكن العمل. كما تعنى الكيمياء بصناعة الكريبات التي تستعمل في الوقاية من بعض أشعة الشمس الضارة.. وغيرها.

مراجعة المفردات

المادة: كل ما يشغل حيزًا وله كتلة.

المفردات الجديدة

الكيمياء

المادة الكيميائية

الشكل 1-1 كل شيء في الكون مكون من مادة، ومن ذلك الأجسام والأشياء المحيطة بنا.



الشكل 1-2 يتكون الغلاف الجوي

من عدة طبقات. وتقع طبقة الأوزون

الواقية في طبقة الستراتوسفير.

المفردات

أصل الكلمة

أوزون Ozone

أصل هذه الكلمة إغريقي، وتعني

يشم.

الكيمياء في واقع الحياة

طبقة الأوزون



(كريم) الحماية من أشعة الشمس

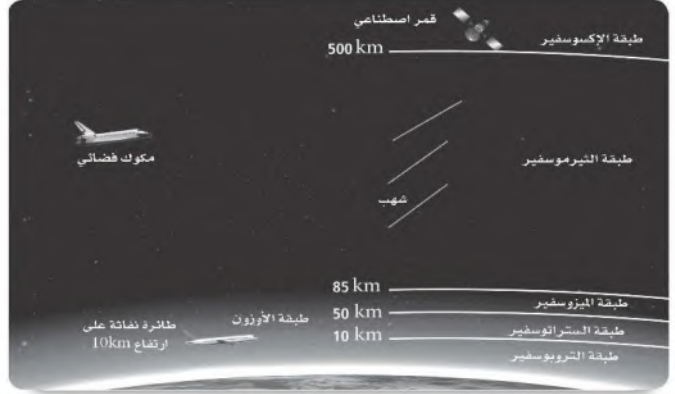
لأن أجواء المملكة حارة ومشمسة
تظهر بعض التصبغات في البشرة.

ولتوفير بعض الحماية من الأشعة
فوق البنفسجية (UV) الضارة

يمكن دهن الجلد بـ (كريم) يساعد
على الوقاية من حروق الشمس

وسرطان الجلد. وينصح خبراء
الصحة باستعمال الكريمات الواقية

قبل التعرض لأشعة الشمس التي قد
تحتوي على الأشعة فوق البنفسجية.



طبقة الأوزون The Ozone Layer

إن التعرض الزائد للأشعة فوق البنفسجية (Ultraviolet) UV مؤذٍ للنباتات والحيوانات. كما أن المستويات العالية لأحد أنواع الأشعة فوق البنفسجية -والذي يرمز إليه بالرمز UVB- يمكن أن تسبب إعتامًا في العين، وسرطانًا في الجلد عند الإنسان، وتقلل من نواتج المحاصيل الزراعية، وتسبب خللاً في سلاسل الغذاء في الطبيعة.

لقد نشأت المخلوقات الحية رغم تعرضها لـ UVB؛ فقد هباً الله عز وجل لخلايا المخلوقات الحية بعض القدرة على إصلاح نفسها عند التعرض لمستويات منخفضة من هذه الأشعة. ويعتقد بعض العلماء أن وصول مستوى هذه الأشعة حدًا معينًا يجعل الخلايا غير قادرة على المقاومة، وعند هذا جموت الكثير من المخلوقات الحية.

الغلاف الجوي للأرض تستطيع المخلوقات الحية البقاء على الأرض بفضل

طبقة الأوزون التي خلقها الله تبارك وتعالى لحمايتها من المستويات العالية من الأشعة فوق البنفسجية UVB. وغاز الأوزون (O_3) -المكون من ذرات الأكسجين

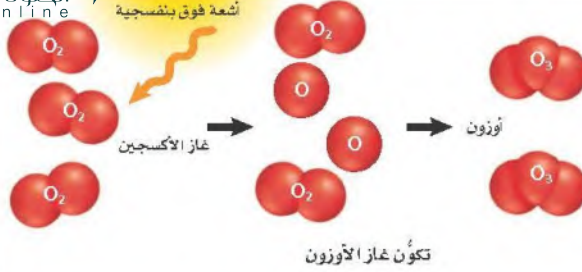
- مادة كيميائية توجد في الغلاف الجوي، والمادة الكيميائية لها تركيب محدد وثابت وتسمى بالمادة النقية. ويمتص غاز الأوزون معظم الأشعة الضارة قبل

وصولها إلى الأرض. ينتشر حوالي 90% من غاز الأوزون في طبقة تحيط بالأرض وتحميها؛ حيث يتكون الغلاف الجوي للأرض - كما ترى في الشكل (1-2) -

من عدة طبقات، تسمى الطبقة الدنيا، منها طبقة التروبوسفير التي تحتوي على الهواء الذي نتنفسه، ويكون فيها الغيوم، وفيها تحدث تقلبات الطقس. وتسمى

الطبقة التي فوقها ستراتوسفير، وتمتد بين 10-50 km فوق سطح الأرض، وفيها طبقة الأوزون التي تحمي الأرض، وهي تمتص معظم الأشعة الكونية

(الأشعة فوق البنفسجية) قبل أن تصل إلى الأرض.



✓ **ماذا قرأت؟ وضع** فوائد وجود طبقة الأوزون في الغلاف الجوي.

يمتص الأوزون الأشعة فوق البنفسجية الضارة المنبعثة من الشمس، ويمنع وصولها إلى سطح الأرض، وتدمير المخلوقات التي تعيش عليها.

تكوّن الأوزون كيف يتكوّن غاز الأوزون في طبقة الستراتوسفير؟ عندما يتعرض غاز الأكسجين O_2 للأشعة فوق البنفسجية في الأجزاء العليا من الستراتوسفير تتحلل جزيئاته إلى ذرات منفردة O تتفاعل بدورها مع جزيئات غاز الأكسجين O_2 ليتكوّن غاز الأوزون O_3 ، كما هو موضح في الشكل 3-1. ويمكن للغاز الأوزون أن يمتص الأشعة فوق البنفسجية ويتحلل مكوناً غاز الأكسجين، لذلك يحدث نوع من التوازن بين غازي الأكسجين والأوزون في طبقة الستراتوسفير.

تم اكتشاف غاز الأوزون وقياس كميته في أواخر القرن التاسع عشر. وقد أثار اهتمام العلماء، فهو يتكوّن فوق خط الاستواء؛ لأن أشعة الشمس تكون عمودية وقوية هناك، ثم يتحرك حول الأرض بفعل تيارات الهواء في الستراتوسفير، لذا يعد مؤشراً مناسباً يساعدنا على تتبع حركة الرياح في طبقة الستراتوسفير.

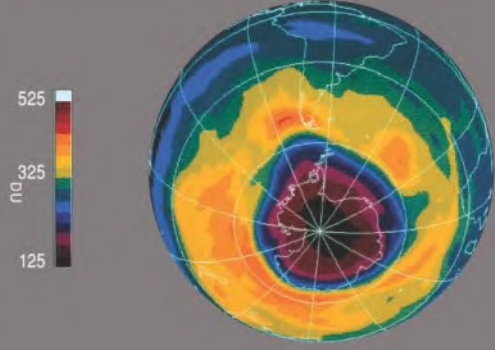
في عشرينيات القرن الماضي بدأ العالم البريطاني دوبسون (1889-1976م) قياس كمية غاز الأوزون في الغلاف الجوي. ورغم أن غاز الأوزون يتشكل في المناطق العليا من طبقة الستراتوسفير، إلا أنه يتجمع في الجزء الأسفل منها. وتقاس كمية غاز الأوزون الموجودة في طبقة الستراتوسفير عن طريق أجهزة موجودة على الأرض، أو عن طريق بالونات أو أقمار اصطناعية أو صواريخ. لقد ساعدت قياسات دوبسون العلماء على تقدير كمية غاز الأوزون التي يجب أن توجد في الجو، وهي 300 دوبسون (DU)، وتستعمل أجهزة - منها الموجودة في الشكل 4-1 - لمراقبة كمية غاز الأوزون في الغلاف الجوي.



الشكل 4-1 يستعمل العلماء أنواعاً مختلفة من الأجهزة، ومنها مطياف بريور لقياس كمية غاز الأوزون في الجو.

الشكل 5-1 أكدت صور الأقمار الاصطناعية

قياسات فريق القارة المتجمدة الجنوبية التي أشارت إلى تقلص سُمك طبقة الأوزون فوق هذه القارة. في هذه الصورة تظهر طبقة الأوزون بلون زهري وبنفسجي وأسود، ويشير دليل الألوان عن يسار الصورة أن مستوى الأوزون يتراوح بين 125-200 DU، وهو أقل من المستوى الطبيعي الذي يبلغ 300 DU.



ملف في الكيمياء

كيمياء البيئة يستعمل كيميائي البيئة أدوات من الكيمياء والعلوم الأخرى لدراسة كيفية تفاعل المواد الكيميائية مع البيئة ومكوناتها. وهذا يتضمن تحديد مصادر التلوث، ودراسة تأثيراتها في المخلوقات الحية.

وجد فريق بحث بريطاني انخفاض كمية غاز الأوزون في طبقة الستراتوسفير، واستنتجوا أن سُمك طبقة الأوزون يتناقص. وبين الشكل 5-1 كيف ظهرت طبقة الأوزون في أكتوبر من عام 1990م.

ورغم أن تقلص سُمك طبقة الأوزون يسمى عادة "ثقب الأوزون" إلا أنه ليس ثقباً؛ فغاز الأوزون ما زال موجوداً، لكن سُمك الطبقة أقل كثيراً من المعدل الطبيعي. وهذه الحقيقة سببت قلقاً للعلماء، وخصوصاً بعد أن أبدتها القياسات التي قامت بها البالونات والطائرات والأقمار الاصطناعية. فما سبب ثقب الأوزون؟

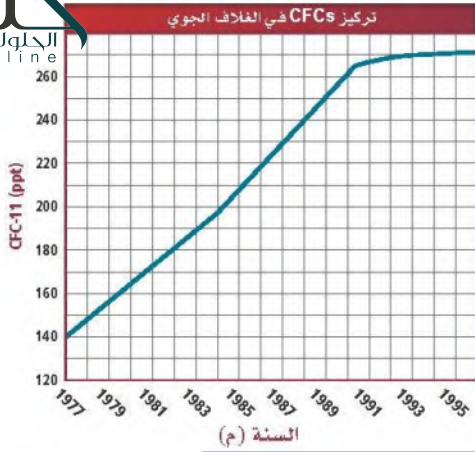
مركبات الكلوروفلوروكربون (CFCs)

بدأت قصتها في عشرينيات القرن الماضي؛ حيث ازداد إنتاج التلحاجات التي استعملت في البداية غازات ضارة - منها الأمونيا - للتبريد. ولأن أبخرة الأمونيا قد تسرب من التلحاج وتؤدي أضراراً بالغة، فقد بدأ الكيميائيون البحث عن مبردات أكثر أمناً. وقد حضر العالم توماس ميجلي Thomas Midgley عام 1928م أول مركب من مركبات الكلوروفلوروكربون التي يرمز إليها بـ CFCs، وهو مادة مكونة من الكلور والفلور والكربون.

ويحضر الآن عدد من هذه المركبات - التي لا تتكون طبيعياً - في المختبر، وهي غير سامة؛ لأنها لا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى. وقد ظهر مع الوقت أن هذه الغازات مبردة مثالية. في عام 1935م بدأ استعمال هذه المواد في صناعة أجهزة التكييف المنزلية، كما دخلت في صناعة التلحاجات، بالإضافة إلى استعمالها في تصنيع البوليمرات، وفي دفع الرذاذ من علب الرش كما في علب ملطفات الجو أو علب المبيدات الحشرية المنزلية.

✓ **ماذا قرأت؟** هسر لماذا فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs آمنة للبيئة؟

لا تتفاعل CFCs مباشرة مع المواد الأخرى. لذا اعتقد العلماء أن جزيئاتها مستقرة



الشكل 1-6 جمع العلماء معلومات عن الاستعمال العالمي لمركبات الكلوروفلوروكربون CFCs وتراكمتها فوق القارة المتجمدة الجنوبية. CFC-11 أحد أنواع CFC.

اختبار الرسم البياني

صف كيف تغيرت كمية مركبات الكلوروفلوروكربون في الفترة بين عامي 1977 و 1995م؟

زاد استعمال مركبات CFCs منذ عام ١٩٧٧م حتى عام ١٩٩٠م، ثم بدأ استعمالها يتناقص حتى عام ١٩٩٥م.

وجود مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs في الجو في سبعينيات القرن الماضي، فقاموا بقياس كميتها في الغلاف الجوي، ووجدوا أنها تزداد عاماً بعد آخر. وبحلول سنة 1995م وجدوا أن كميتها وصلت مستوى عالياً، كما هو مبين في الشكل 1-6. على أي حال فقد كان شائعاً على نطاق واسع أنها لا تشكل خطراً على

عندما يتعرض الأكسجين O_2 لأشعة UV في الطبقات العليا من الستراتوسفير فإنه يتحلل إلى ذرات أكسجين منفردة (O) تتحد مع جزيئات الأكسجين (O_2) لتكوين الأوزون (O_3)، والذي يكون طبقة واقية للمخلوقات الحية من الإشعاعات الضارة

الكيمياء علم يهتم بدراسة المادة، وكل شيء مكون من مادة

1. الفكرة الرئيسة: وضح أهمية دراسة الكيمياء للإنسان.
2. عرّف المادة الكيميائية، وأعط مثالين لمادتين كيميائيتين.
3. صف كيف يتكون الأوزون؟ ولماذا يعد مهماً؟
4. وضح لماذا طُورت مركبات الكلوروفلوروكربون؟ وفيما تستعمل؟
5. فسّر سبب قلق العلماء من تزايد أشعة UVB في الجو.
6. فسّر سبب ازدياد تركيز CFCs في الغلاف الجوي.
7. قوّم لماذا كان من المهم تأكيد بيانات دوسون عن طرّ الأتار الاصطناعية؟

حضرت الكلور وفلور وكربونات كبديلاً آمناً للأومونيا في التبريد، كما تستعمل في المبرّدات، وفي صناعة رغوة التبريد، وفي دفع مكونات علب الرش.

طبقة واقية للأرض من الأشعة فوق البنفسجية. هيا الله للخلايا بعض القدرة على إصلاح نفسها، لكن هذه القدرة تقل عندما تتعرض لكمية كبيرة من أشعة UVB.

استمرّ استعمال CFCs في الازدياد.

يجب إثبات الفرضيات والاختبارات والتجارب والبيانات العلمية كلها بصورة مستقلة لجعلها صادقة (مقبولة)

الكيمياء والمادة Chemistry and Matter

الفكرة الرئيسية تتناول مجالات علم الكيمياء دراسة الأنواع المختلفة من المادة.

الربط مع الحياة إذا اعتبرت أن كل شيء من حولك مادة فسوف تدرك أن الكيميائيين يدرسون تنوعاً ضخماً من الأشياء.

المادة وخواصها Matter and its Characteristics

المادة هي المكون الأساسي للكون. وللمادة أشكال عدة؛ فكل شيء من حولك مادة، ومنها الأشياء الموجودة في الشكل 1-7. بعض المواد توجد في الطبيعة، ومنها الأوزون، وبعضها الآخر اصطناعي، ومنها مركبات الكلوروفلوروكربون $CFCs$.

ربما لاحظت أن الأشياء التي نستعملها يومياً مكونة من مادة لها كتلة. والكتلة هي مقياس كمية المادة. فالكتاب له كتلة ويشغل حيزاً، لكن هل الهواء مادة؟ أنت لا تستطيع رؤية الهواء أو الإحساس به أحياناً، لكنك عندما تنفخ بالوناً فإنه يتمدد ليسمح للهواء بالدخول فيه، ويصبح أثقل من ذي قبل، ولهذا فالهواء مادة. هل كل شيء مادة؟ الأفكار والآراء التي تملأ رأسك ليست مادة، وكذلك الحرارة والضوء وموجات الراديو والمجالات المغناطيسية. ما الأشياء التي ليست مادة؟ اذكر بعضها.

الكتلة والوزن هل سبق أن استعملت ميزاناً لقياس وزنك؟ الوزن ليس مقياساً لكمية المادة فحسب، وإنما هو أيضاً مقياس لقوة جذب الأرض للمادة. وقوة الجذب ليست ثابتة في جميع الأماكن على الأرض؛ فهي تصبح أقل عندما نتحرك بعيداً عن سطح الأرض. ربما لم تلاحظ فرقاً في وزنك عندما تنتقل من مكان إلى آخر، لكن فرقاً صغيراً يحدث حقاً.

تقارن بين الكتلة والوزن.

تفسر سبب اهتمام الكيميائيين بالوصف تحت المجهر للمادة.

تحدد المجالات التي يدرسها كل فرع من فروع الكيمياء المختلفة.

مراجعة المفردات

التقنية: التطبيق العملي للمعرفة العلمية.

المفردات الجديدة

الكتلة

الوزن

النموذج

الشكل 1-7 كل شيء في هذه الصورة

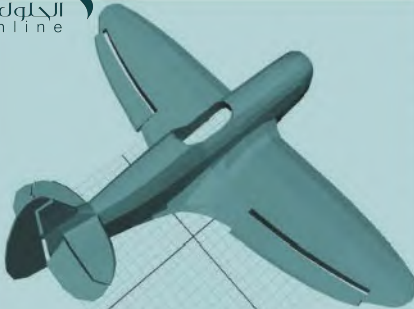
مادة وله كتلة ووزن.

تقارن بين الكتلة والوزن.

الكتلة مقياس لكمية المادة، وهي مستقلة عن الجاذبية.

أما الوزن فهو تأثير الجاذبية في المادة





نموذج طائرة



نموذج توسعة الحرم المكي

قد يبدو من الأنسب للعلماء أن يستعملوا الوزن بدلاً من الكتلة، إلا أن هذا غير عملي، بل الأفضل قياس كتلة الأجسام. لماذا؟ لأن كتلة الجسم ثابتة في أي مكان، بخلاف الوزن الذي يختلف من مكان إلى آخر؛ بسبب اختلاف قوة الجاذبية من مكان إلى آخر، مما يتطلب معرفة قوة الجاذبية في الأماكن التي يقارنون فيها بين الأوزان. ولما كانت الكتلة مستقلة عن قوة الجاذبية فإنهم يستعملون مقياس الكتلة.

الشكل 8-1 يستعمل العلماء النماذج لتوضيح الأفكار المعقدة وتركيب البنائيات. كما أنهم يستعملون النماذج لاختبار مفهوم، كنصميم جديد لطائرة قبل إنتاجها.

التركيب والخواص الملاحظة ما الذي تستطيع أن تشاهده في بناء مدرستك من الخارج؟ أنت تعرف أن البناء يحوي أكثر مما تستطيع مشاهدته من الخارج؛ الحديد داخل الجدران، والتي تعطي البناء شكله

استنتج. لماذا يستعمل الكيميائيون النماذج لدراسة النرات؟

من الصعب إدراك مفهوم الذرات لعدم إمكانية رؤيتها بالعين المجردة، في حين أن النماذج تمكن الكيميائيين من رؤية الذرات ودراستها

نحتاج إلى مجهر لرؤيتها. وتتركب الأنواع المختلفة مكونة من جسيمات تسمى ذرات. والذرات صغيرة جداً حتى أنه لا يمكن رؤيتها بالمجاهر الضوئية. ولهذا تعدّ الذرات جسيمات تحت مجهرية؛ فتريليون ذرة يمكن أن تشغل حيزاً يساوي النقطة الموجودة في آخر هذه الجملة. وتفسر بنية المادة وتركيبها وسلوكها على المستوى تحت المجهرية، أو المستوى الذري. وكل ما نلاحظه عن المادة يعتمد على تركيب الذرات والتغيرات التي تحدث لها.

تهدف الكيمياء إلى تفسير الأحداث التي لا تُرى بالعين المجردة، والتي ينتج عنها تغيرات ملحوظة. وتعد النماذج إحدى طرائق توضيح ذلك. **النموذج** تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية. ويستعمل العلماء عدة أنواع من النماذج لتمثيل الأشياء التي يصعب مشاهدتها، ومنها المواد المستعملة في البناء، والنموذج الحاسوبي للطائرة المبين في الشكل 8-1، كما يستعمل الكيميائيون نماذج مختلفة لتمثيل المادة.

✓ **ماذا قرأت؟** حدد نوعين آخرين من النماذج التي يستعملها العلماء.

المصردان

أصل الكلمة

الوزن

الاستعمال العلمي: الوزن هو مقياس لكمية المادة وقوة الجاذبية الواقعة على جسم ما.

وزن الجسم هو حاصل ضرب كتلته في تسارع الجاذبية الأرضية المحلي.

الاستعمال الشائع: الوزن هو الثقل النسبي لجسم ما.

فنقول مثلاً: إن الأرنب قد نما بسرعة لدرجة أن وزنه تضاعف في بضعة أسابيع.

بعض فروع الكيمياء

الجدول 1-1

الفرع	مجال الدراسة	أمثلة
الكيمياء العضوية	المواد التي تحتوي كربون	الأدوية، والبلاستيكات
الكيمياء غير العضوية	المواد التي لا تحتوي على كربون عمومًا	المعادن، والفلزات، والفلزات، وأشياء الموصلات
الكيمياء الفيزيائية	سلوك المادة وتغيراتها وتغيرات الطاقة المصاحبة لها	سرعة التفاعلات، وألية التفاعلات
الكيمياء التحليلية	أنواع المواد ومكوناتها	الأغذية، وضبط جودة المنتجات
الكيمياء الحيوية	المادة والعمليات الحيوية في المخلوقات الحية	التمثيل الغذائي، والتخمير
الكيمياء البيئية	المادة والبيئة	التلوث، والدورات الكيميائية الحيوية
الكيمياء الاصطناعية	العمليات الكيميائية في الصناعة	الأصبغ، ومواد الطلاء
كيمياء البوليمرات	البوليمرات والمواد البلاستيكية	الأنسجة، ومواد الطلاء، والبلاستيكات
الكيمياء الذرية	نظريات تركيب المادة	الروابط، وأشكال المدارات، والأطياف الجزيئية والذرية، والتركيب الإلكتروني

١٢- تسمح نماذج الطائرات للعلماء باختبار تصاميمهم قبل صناعة الطائرة. إذ تسمح النماذج الحاسوبية للعمليات الكيميائية للكيميائيين باختبار العمليات قبل بناء المصانع. وتسمح نماذج السيارات للعلماء باختبار ملامح معينة مثل مقاومة الرياح، قبل بنائها.

سيقل وزنك في أثناء الصعود؛ لأن تسارع الجاذبية سيوازن تسارع المصعد إلى الأعلى. ولكن لن تكون في وضع السقوط الحر في أثناء هبوط المصعد نحو الأرض، لذا سيبقى وزنك كما هو في أثناء هبوط المصعد نحو الأرض، وسيكون اختلاف الإرتفاع طفيفا.

فالكيمياء العضوية والكيمياء البوليمرات تدرس في دراسته البلاستيك.

دراسة الكيمياء مجال واسع، لذا يتخصص الكيميائيون في جوانب معينة

التقويم 1-2

8. **الفكرة الرئيسة** فسر سبب وجود عدة فروع لعلم الكيمياء.
9. فسر لماذا يستعمل العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم؟
10. لخص لماذا يجب على الكيميائيين أن يدرسوا التغيرات التي لا ترى بالعين المجردة؟
11. استنتج سبب استعمال الكيميائيين للنماذج لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة.
12. سمّ ثلاثة نماذج يستعملها العلماء، وبين فائدة كل منها.
13. قوّم كيف يمكن أن يختلف وزنك وكتلتك على سطح القمر (جاذبية القمر تساوي سدس جاذبية الأرض)؟
14. قوّم هل يتغير وزنك في أثناء صعودك وهبوطك في المصعد؟ فسر إجابتك.

الجواب في الأعلى

الكتلة ثابتة ولا تتأثر بالجاذبية. أما

الوزن فيختلف باختلاف الجاذبية.

التغيرات التي تراها بعينيك تبدأ

بتغيرات لا ترى بالعين المجردة.

تساعد النماذج الكيميائيين على

إدراك المفاهيم الصعبة، والتي لا

يمكنهم رؤيتها عادة

تبقى كتلتك كما هي، لكن وزنك يصبح 1/6 وزنك على سطح الأرض

الطرائق العلمية Scientific Methods

الأهداف

- تحديد خطوات الطريقة العلمية.
- تقارن بين أنواع البيانات.
- تحديد أنواع المتغيرات.
- تصف الفرق بين النظرية والقانون العلمي.

الفكرة الرئيسة يتبع العلماء الطريقة العلمية لطرح أسئلة، واقتراح إجابات لها، واختبارها، وتقويم نتائج الاختبارات.

الربط مع الحياة ماذا تفعل إذا أردت أن تقوم برحلة طويلة؟ هل تأخذ معك جميع ملابسك في حقيبة، أم أنك تخطط لما تلبسه؟ إن إعداد خطة هو الأفضل عمومًا. وكذلك يطور العلماء خططًا تساعدهم على استقصاء العالم.

الطريقة النظامية في البحث A Systematic Approach

ربما قمت بإجراء تجربة مختبرية مع زملائك في صفوف سابقة. لذلك أنت تعرف أن كل فرد في المجموعة قد يكون لديه فكرة مختلفة عن طريقة إجراء التجربة. هذا الاختلاف في الآراء يعد من فوائد العمل الجماعي. إن تبادل الأفكار بفاعلية بين أفراد المجموعة وربط المشاركات الفردية معًا لإيجاد حل يتطلب بذل جهد في العمل الجماعي.

يقوم العلماء بعملهم بطرائق متشابهة؛ فكل عالم يحاول فهم عالمه بناءً على رؤية فردية وإبداع ذاتي، وغالبًا ما يستخلص أعمال عدة علماء للوصول إلى فهم جديد للموضوع. لذا قد يكون من المفيد أن يستعمل العلماء خطوات موحدة لتنفيذ تجاربهم.

الطريقة العلمية طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية، سواء أكانت كيميائية أو حيوية أو فيزيائية أو غير ذلك. يتبع العلماء الطريقة العلمية لحل المشكلات، ولتحقق من عمل العلماء الآخرين. وبين الشكل 1-9 نظرة عامة لخطوات الطريقة العلمية. ولا يقصد بهذه الخطوات أن تنفذ بالترتيب. لذا يجنب على العلماء أن يصفوا طرائقهم عند عرض نتائج أبحاثهم. وإذا لم يستطع العلماء الآخرون تأكيد النتائج باتباع الخطوات نفسها فإن هناك شكًا في صدق النتائج.

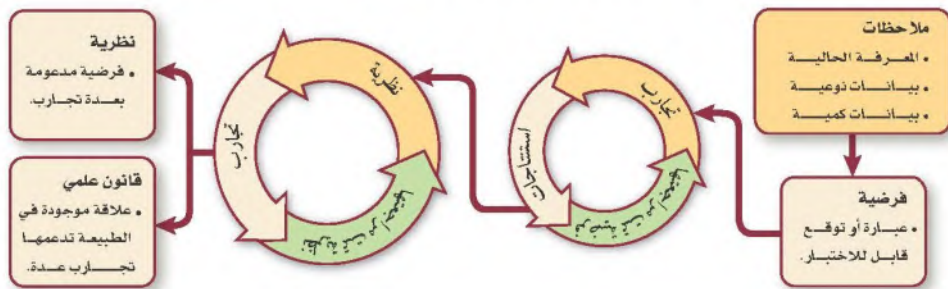
مراجعة المفردات

الطريقة النظامية: أسلوب منظم لحل المشكلات.

المفردات الجديدة

- الطريقة العلمية
- البيانات النوعية
- البيانات الكمية
- الفرضية
- التجربة
- المتغير المستقل
- المتغير التابع
- الضابط
- الاستنتاج
- النظرية
- القانون العلمي

الشكل 1-9 تكرر خطوات الطريقة العلمية إلى أن تدعم الفرضية أو تلغىها.



تجربة

تطوير مهارات الملاحظة

6. ضع قطرة واحدة من كل نوع من أربعة أنواع من ملونات الطعام في أربعة أماكن على سطح الحليب. لا تضع أي قطرة ملون في مركز التطبيق.
7. كرر الخطوات 3 و 4.

لماذا تعد مهارات الملاحظة مهمة في الكيمياء؟ تستعمل الملاحظات عادة للوصول إلى استنتاجات. الاستنتاج تفسير أو توضيح للملاحظة.

التحليل

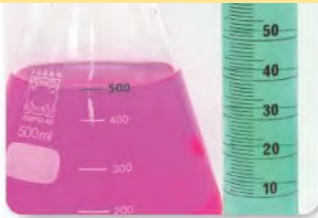
1. صف ما شاهدته في الخطوة 4.
2. صف ما شاهدته في الخطوة 7.
3. استنتج الزيت والدهن في الحليب والشحم يتنميان إلى فئة من المواد تسمى "ليبيدات". ماذا تستنتج عند إضافة المنظف إلى صحن الماء؟
4. فسّر. لماذا كانت مهارات الملاحظة مهمة في هذه التجربة؟

خطوات العمل

1. املأ بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. أضف ماء إلى طبق بتري حتى ارتفاع 0.5 cm، ثم استعمل مخبراً مدرجاً لقياس 1mL من زيت نباتي، وأضفه إلى الطبق.
3. اغمس رأس عود أسنان في سائل تنظيف الأواني.
4. اجعل رأس العود يلامس الماء في مركز الطبق، وسجل ملاحظتك.
5. أضف حليلاً كاملاً للنسم إلى طبق بتري آخر حتى ارتفاع 0.5 cm.

الشكل 1-10 البيانات الكمية معلومات رقمية. أما البيانات النوعية فهي ملاحظات توصف باستعمال الحواس. **عين** البيانات الكمية والنوعية في الصورة.

بيانات نوعية: مادة زرقاء وأخرى خضراء؛ وبيانات كمية: يحتوي الكأس على 500 ml، والمخبر المدرج على 100 ml



الملاحظة تبدأ الدراسة العلمية عادة بملاحظة بسيطة. والملاحظة عملية جمع معلومات. وغالباً ما تكون الملاحظات الأولية التي يقوم بها العلماء بيانات نوعية (معلومات تصف اللون أو الرائحة أو الشكل أو بعض الخواص الفيزيائية الأخرى). وعموماً فإن كل شيء يتصل بالحواس الخمس هو نوعي، مثل: كيف يبدو شيء ما؟ ما ملمسه؟ ما طعمه؟ ما رائحته؟

يجمع الكيميائيون عادة نوعاً آخر من البيانات؛ فقد يقيسون درجة الحرارة أو الضغط، أو الحجم، أو كمية المادة الناتجة عن التفاعل. هذه المعلومات الرقمية تسمى «بيانات كمية»، وهي تبين سرعة الشيء، أو طوله أو حجمه. ما البيانات الكمية والبيانات النوعية التي تستطيع جمعها من الشكل 1-10؟

الفرضية تذكر ما درستته عن قصة المادتين في القسم 1-1. اكتشف الكيميائيان مولينا ورولاندر وجود مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs قبل أن تبين البيانات الكمية تناقص مستوى غاز الأوزون في الستراتوسفير. وقد تولّد لديها فضول لمعرفة مدة بقاء CFCs في الجو، فقاما بفحص التفاعلات التي يمكن أن تجري بين المواد الكيميائية المختلفة في الجو، لقد اكتشف مولينا ورولاندر أن مركبات CFCs تبقى ثابتة في الجو لفترة طويلة، لكنها عرفا أن هذه المواد تصعد إلى طبقات الجو العليا، فوضعوا فرضية تنصّ على أن هذه المركبات تتحلّل نتيجة التفاعل مع الأشعة فوق البنفسجية الآتية من الشمس. كما وضعوا فرضية أخرى تنصّ على أن الكلور الناتج عن هذا التفاعل يحطم جزياً

الفرضيات ليست حقائق مثبتة، وإنما هي تخمينات ذكية قابلة للتغيير عندما تتوافر بيانات أو أدلة جديدة.

لماذا قرأت؟ استنتج لماذا تكون الفرضية مؤقتة؟

التجارب لا معنى للفرضية ما لم يكن هناك بيانات تدعمها. وهكذا فإن وضع الفرضية يساعد العالم على التركيز على الخطوة الآتية في الطريقة العلمية. التجربة مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية. وعلى العلماء أن يصمموا بعناية تجربة أو أكثر وينفذوها من أجل اختبار المتغيرات. والمتغير كمية أو حالة قد يكون لها أكثر من قيمة واحدة.

افترض أن معلم الكيمياء طلب إلى طلاب صفك استعمال المواد الموجودة في الشكل 1-11 لتصميم تجربة لاختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء الذي درجة حرارته تساوي درجة حرارة الغرفة (20°C).

ولأن درجة الحرارة هي المتغير الذي تخطط لتغييره فهي متغير مستقل. فإذا وجدت مجموعتك أن كمية من الملح تذوب تمامًا خلال دقيقة واحدة عند 40°C ، فإن الكمية نفسها تحتاج إلى 3 دقائق لتذوب تمامًا عند درجة 20°C ؛ وذلك لأن درجة الحرارة تؤثر في سرعة ذوبان الملح. وتسمى سرعة الذوبان هذه متغيرًا تابعًا؛ لأن قيمتها تتغير تبعًا لتغير المتغير المستقل. ورغم أن مجموعتك تستطيع تحديد الكيفية التي تغير بها المتغير المستقل إلا أنها لا تستطيع التحكم في الكيفية التي يتغير بها المتغير التابع.

✓ ماذا قرأت؟ وضح الفرق بين المتغير المستقل والمتغير التابع.



الشكل 1-11 هذه المواد يمكن أن تستعمل لقياس أثر درجة الحرارة في سرعة ذوبان ملح الطعام.

المتغيرات المستقلة هي المتغيرات التي تتغير في أثناء التجربة. أما المتغيرات التابعة فهي التي تتغير تبعًا لتغير المتغير المستقل

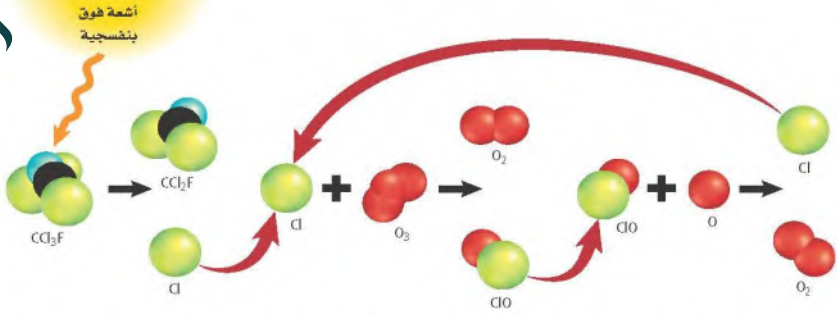
الوحيد الذي يُسمح بتغييره في التجربة المخطط لها جيدًا. أما العامل الثابت فلا يسمح بتغييره في أثناء التجربة. ولذلك فإن كمية الملح وكمية الماء وتحريك المزيج يجب أن تبقى ثابتة عند أي درجة حرارة.

من المهم وجود ضابط للمقارنة في كثير من التجارب. ففي التجربة السابقة يعد الماء عند درجة حرارة الغرفة هو الضابط. وبين الشكل 1-12 ضابطًا من نوع آخر؛ فقد أضيف كاشف كيميائي إلى كل من الأنابيب الثلاثة، وهناك محلول حمضي في الأنبوب الموجود عن اليسار، لذا تحول لون الكاشف فيه إلى الأحمر. أما الأنبوب الأوسط فيحتوي على ماء، ولون الكاشف فيه أصفر. وأما الأنبوب الأيمن فيحتوي على محلول قاعدي، وتحول لون الكاشف فيه إلى أزرق.



الشكل 1-12 لأن حموضة المحاليل في هذه الأنابيب معروفة فمن الممكن أن تستعمل بوصفها ضوابط في تجربة ما. **استنتج** إذا أضيف كاشف كيميائي إلى محلول مجهول الحموضة فكيف تحدد ما إذا كان المحلول حمضيًا أو متعادلاً أو قاعديًا؟

بمقارنة التغير في لون المحلول المجهول بألوان الأنابيب الضابطة



تنبأ نموذج مولينا ورولاندا أن الأشعة فوق البنفسجية تجعل الكلور Cl ينفصل عن CCl_3F أحد مركبات CFCs.

ثم يقوم الكلور بتدمير غاز الأوزون بالاتحاد معه وتكوين غاز الأكسجين O_2 وأول أكسيد الكلور ClO .

تتحد ذرة أكسجين O مع أول أكسيد الكلور ClO ليكوّن غاز الأكسجين O_2 والكلور Cl ، ثم يتحد الكلور الحر مع جزيء غاز أوزون آخر، وتكرر العملية.

الشكل 1-13 يبين نموذج مولينا ورولاندا كيف تدمر مركبات CFCs غاز الأوزون.

ضبط المتغيرات التفاعلات الموصوفة أعلاه بين CFCs وغاز الأوزون في نموذج مولينا ورولاندا تضم عدة متغيرات. فعلى سبيل المثال، هناك غازات أخرى غير غاز الأوزون في الستراتوسفير. لذا فإن من الصعب تحديد ما إذا كان أحد هذه الغازات أو كلها تسبب تناقص غاز الأوزون. كما أن الرياح وتغيّر الأشعة فوق البنفسجية قد يغيّران من نتائج أي تجربة في أي وقت، مما يجعل المقارنة صعبة. وقد يكون من الأسهل أحياناً محاكاة الظروف مختبرياً، بحيث يمكن ضبط المتغيرات بسهولة.

الاستنتاج يمكن أن تظهر التجربة قدرًا كبيرًا من البيانات، وهذه البيانات يأخذها العلماء عادة، ويحلّلونها، ويقارنونها بالفرضية للتوصل إلى استنتاج. والاستنتاج حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها. نحن لا نستطيع إثبات فرضية ما. ولهذا عندما تؤيد البيانات الفرضية فإن ذلك يشير فقط إلى أن الفرضية قد تكون صحيحة. وإذا جاءت بعد ذلك بيانات لا تدعم الفرضية فعلينا رفض الفرضية أو تعديلها.

المطويات

ضمّن مطويتك معلومات من هذا القسم.

وضع مولينا ورولاندا فرضية عن ثبات مركبات CFCs في طبقة الستراتوسفير، وجمعوا بيانات تؤيد فرضيتهم، كما طوروا نموذجًا يقوم فيه الكلور الناتج عن تفكك CFCs بالتفاعل مرة بعد أخرى مع غاز الأوزون.

كما أنه يمكن اختبار النموذج واستعماله في القيام بتوقعات. فقد توقع نموذج مولينا ورولاندا تكوّن الكلور وتناقص غاز الأوزون، كما هو مبين في الشكل 1-13. كما وجدت مجموعة بحثية أخرى دليلاً على تفاعل غاز الأوزون والكلور عندما قامت بإجراء قياسات في طبقة الستراتوسفير. لكن هذه المجموعة لم تعرف مصدر الكلور. لقد توقع مولينا ورولاندا في نموذجهم مصدر الكلور، وتوصلوا إلى استنتاج أن غاز الأوزون في الستراتوسفير يمكن أن يتحطم بفعل مركبات CFCs، وكان لديهم دعم كافٍ لفرضيتهم مكنّهما من نشر اكتشافهما، ففازا بجائزة نوبل عام 1995م.



الشكل 14-1 ينطبق قانون نيوتن للجاذبية على كل قفزة من قفزات هؤلاء المظليين مهما تعددت.

النظرية والقانون العلمي Theory and Scientific Law

النظرية تفسر لظاهرة طبيعية بناءً على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن. ولعلك سمعت عن نظرية أينشتاين في النسبية، أو عن النظرية الذرية. تصف النظرية عموماً مبدأً رئيساً في الطبيعة تم دعمه مع مرور الزمن. ولكن النظريات كلها تبقى عرضة للبحث، وقد يتم تعديلها. كما أن النظريات تؤدي غالباً إلى استنتاجات جديدة. وتعد النظرية ناجحة إذا أمكن استعمالها للقيام بتوقعات صحيحة.

يتوصل عدد من العلماء أحياناً إلى الاستنتاجات نفسها عن بعض العلاقات في الطبيعة، ولا يجدون أي استثناءات لهذه العلاقات. أنت تعرف مثلاً أنه مهما كان عدد مرات قفز المظليين، الماء تساقط دائماً. 14-1 ذلك هو ما يسمى بالنظرية.

المتغير المستقل درجة الحرارة، والمتغير التابع حجم البالون؛ كمية الهواء في البالون؛ بالون مماثل محفوظ في درجة الحرارة العادية. عدة تجارب. وعلى العلماء أن يطوروا فرضيات وتجارب أخرى لتفسير وجود هذه العلاقات.

تختلف طبيعة الأبحاث كثيراً، ولذا فإن خطوات تنفيذها تختلف أيضاً

مجموعة
عصية
التقنيات المخبرية
والسلامة في المختبر
ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

التقويم 1-3

الخلاصة

نوعي، سائل ذو لون فضي؛
كمي، 0 ml

البيانات التي عرفت تصف ملاحظة ماء
يسمى قانون شارل لأنه يصف
ظاهرة تحدث باستمرار.

توقعت نماذجهم بأن ازدياد تركيز
مركبات CFC يؤدي إلى تناقص
مستوى الأوزون

15. الفقرة الرئيسة فسر لماذا لا يستعمل العلماء مجموعة محددة من الخطوات في كل بحث يقومون به؟

16. فرق أعط مثلاً على بيانات كمية وآخر على بيانات نوعية.

17. قوم طُلب إليك أن تدرس أثر درجة الحرارة في حجم بالون، فوجدت أن حجم البالون يزداد عند تسخينه. ما المتغير المستقل؟ وما المتغير التابع؟ وما العامل الذي بقي ثابتاً؟ وما الضابط الذي ستقارن به؟

18. ميز ووصف العالم شارل العلاقة المباشرة بين درجة الحرارة والحجم لجميع الغازات عند ضغط ثابت. هل نسمي هذه العلاقة قانون شارل أم نظرية شارل؟ لماذا؟

19. فسر النماذج العلمية الجيدة يمكن فحصها واستعمالها للقيام بتوقعات. ماذا توقع نموذج مولينا ورولاندي عن كمية غاز الأوزون في الجو عند ازدياد كمية CFCs؟

البحث العلمي Scientific Research

الأهداف

- تقارن بين البحث النظري، والبحث التطبيقي، والتقنية.
- تُطبَّق تعليمات السلامة في المختبر.

مراجعة المفردات

اصطناعي: شيء من صنع الإنسان وقد لا يوجد في الطبيعة.

المفردات الجديدة

البحث النظري

البحث التطبيقي

الفكرة الرئيسية بعض البحوث العلمية تؤدي إلى تطوير تقنيات يمكن أن تحسّن حياتنا والعالم من حولنا.

الربط مع الحياة كثير من المعلومات التي حصل عليها العلماء من خلال البحث النظري تستعمل لحل مشكلة، أو تلبي حاجة محددة. فقد اكتُشفت الأشعة السينية (X-rays) مثلاً عندما كان العلماء يجرون بحثاً نظرياً (أساسياً) على أنابيب التفريغ الكهربائي، ثم اكتشفوا أن هذه الأشعة يمكن أن تستعمل في التشخيص الطبي.

أنواع الدراسات والأبحاث العلمية

Types of Scientific Investigations

يطلع الناس كل يوم - من خلال وسائل الإعلام، ومنها التلفزيون والصحف والمجلات والإنترنت - على نتائج الأبحاث العلمية، التي تتعلق كثير منها بالبيئة أو الدواء أو الصحة. كيف يستعمل العلماء البيانات الكمية والنوعية لحل الأنواع المختلفة من المشكلات العلمية؟ يجري العلماء **بحوثاً نظرية** للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها. فقد كان مولينا ورولاندي مدفوعين بحب الاستطلاع، فقاما بإجراء بحوث نظرية على CFCs وتفاعلاتها مع غاز الأوزون، ولم يكن هناك أي دليل بيئي في ذلك الوقت على وجود علاقة بين نموذجيهما وطبقة الستراتوسفير. وقد بينَ بحثهما أن مركبات CFCs يمكن أن تسرّع تفكك غاز الأوزون تحت ظروف معينة في المختبر.

وبمرور الوقت أُشير إلى وجود ثقب في طبقة الأوزون عام 1985م، وأجرى العلماء قياسات عن كميات CFCs في الستراتوسفير دعمت فراضية احتمال مسؤولية CFCs عن تفكك غاز الأوزون. وهكذا تحول البحث النظري الذي أجري من أجل المعرفة إلى بحث تطبيقي. والبحث **التطبيقي** بحث يجري لحل مشكلة محددة. فما زال العلماء يراقبون كميات CFCs في الجو والتغيرات السنوية في كمية غاز الأوزون في الستراتوسفير، انظر الشكل 1-15. كما تجرى أبحاث تطبيقية من أجل الحصول على بدائل لمركبات CFCs التي أصبحت ممنوعة.



الشكل 1-15 جهاز مطياف الأشعة فوق البنفسجية والمرئية يستعمل لقياس كمية غاز الأوزون والغازات الأخرى الموجودة في الستراتوسفير في أثناء أشهر الشتاء المعتمة في القارة المتجمدة الجنوبية.



خيوط النايلون يمكن سحبها من سطح المحلول.



تستعمل ألياف النايلون في صناعة أشرطة التثبيت.

الشكل 16-1 تستعمل خيوط

النايلون في كثير من المنتجات، وكان قبل الحرب العالمية الثانية يستعمل في الأغراض العسكرية.

اكتشافات غير مقصودة لم تشهد الصناعة حقبة كهذه من قبل. فمن الممكن أن تساهم المواد وأساليب التصنيع المبتكرة في فتح آفاق جديدة مستقبلاً؛ وليس هناك مكان أفضل من مشروع «نيوم NEOM»؛ والذي يُعدّ بيئة لتمكين نخبة العقول وأمهر الكفاءات من تجسيد الأفكار الرائدة في عالم يصنعه الخيال. * المصدر: كتيب مشروع نيوم NEOM؛ من: 12.

وسيوفر مشروع نيوم NEOM بيئة مثالية للعلماء، فكمثالاً ما يُجري العلماء تجاربهم، ثم يتوصلوا إلى نتائج مختلفة عما كانوا يتوقعون. وهناك الكثير من الاكتشافات العلمية التي لم تكن متوقعة. ولعلك تعرف المثلين الآتيين من هذه الاكتشافات.

الربط مع علم الأحياء يعد ألكسندر فلمنج من المشهورين في القيام باكتشافات غير متوقعة. وفي بعض هذه الاكتشافات وجد فلمنج أن أحد الأطباق المحتوية على بكتيريا ستافيلوكوكس تلوث بعفن (فطر) أخضر، عُرف فيما بعد بفطر البنسليين، فقام بمراقبته بحرص واهتمام، ولاحظ وجود منطقة خالية حوله ماتت فيها البكتيريا. في هذه الحالة علم أن مادة كيميائية من الفطر (البنسليين) سببت قتل البكتيريا.

وبعد اكتشاف النايلون مثلاً آخر على الاكتشافات غير المقصودة. ففي عام 1931م قام موظف يدعى جوليان هيل بغمس قضيب زجاجي ساخن في مخلوط من المحاليل، وبشكل غير متوقع سحب أليافاً طويلة كتلك المبيّنة في الشكل 16-1. تابع هيل وزملاؤه تطوير هذه الألياف إلىحرير اصطناعي يتحمل درجات الحرارة العالية، حتى تم تطوير النايلون في عام 1934م. وخلال الحرب العالمية الثانية كان النايلون يستعمل بديلاً للحرير في المظلات. أما اليوم فيستعمل بكثرة في صناعة الأنسجة وبعض أنواع البلاستيك وأشرطة التثبيت، كما في الشكل 16-1.

الطلاب في المختبر Students in the Laboratory

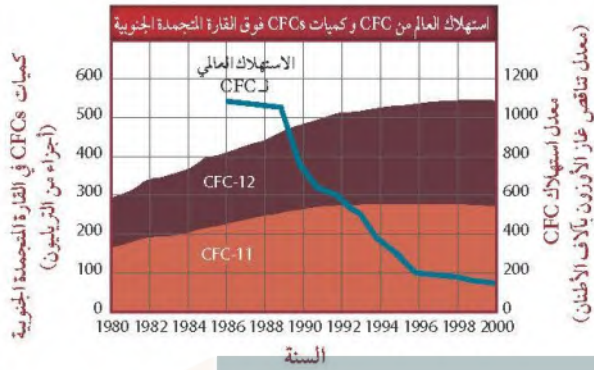
سوف تتعلم حقائق كثيرة عن المواد في أثناء دراستك للكيمياء. كما ستقوم بإجراء بحوث وتجارب تستطيع من خلالها وضع فرضيات واختبارها، وجمع البيانات وتحليلها، واستخلاص النتائج. عندما تعمل في مختبر الكيمياء تكون مسؤولاً عن سلامتك وسلامة من يعملون معك؛ ففي المختبر قد يعمل عدة أشخاص معاً في مكان صغير، لذا يكون من المهم أن يبارس كل منهم أساليب عمل آمنة. ويضم الجداول 2-1 قائمة بتعليمات السلامة التي يجب أن تتبناها في كل مرة تدخل فيها إلى المختبر، وهي تعليمات يستعملها الكيميائيون وغيرهم من العلماء.

السلامة في المختبر

الجدول 1-2

1. ادرس التجربة العلمية (المختبرية) المحددة لك قبل أن تأتي إلى المختبر، وإذا كان لديك أسئلة فاطلب مساعدة المعلم.
2. لا تُجر التجارب دون إذن معلمك، ولا تعمل بمفردك أبدًا. تعلم كيف تطلب المساعدة عند الضرورة.
3. تفهم رموز السلامة. اقرأ جميع علامات التحذير وتقيدها.
4. البس النظارة الواقية ومعطف المختبر في أثناء العمل. والبس قفازات عندما تستعمل المواد الكيميائية التي تسبب التهيج أو يمكن امتصاص الجلد لها. اربط الشعر إلى الخلف (للطالبات).
5. لا تلبس عدسات لاصقة في المختبر، حتى تحت النظارات؛ لأنها قد تمتص الأبخرة، وقد يصعب إزالتها.
6. تجنب لبس الملابس الفضفاضة أو الأشياء المتدلية مثل الشماغ. والبس الأحذية المغلقة على أصابع القدم.
7. لا تدخل الطعام والشراب إلى المختبر ولا تاكل في المختبر أبدًا.
8. اعرف مكان وكيفية استعمال طفاية الحريق والماء، وبطانية الحريق، والإسعافات الأولية، وقواطع الغاز والكهرباء.
9. نظف الأشياء التي تنسكب على الأرض والممرات والأدوات، وأخبر معلمك عن أي حادث أو جرح أو إجراء عملي خاطئ أو عطل في الأدوات.
10. إذا لامست مادة كيميائية عينيك أو جلدك فاغسلها بكميات كبيرة من الماء، وأخبر معلمك عن طبيعة المادة.
11. تعامل مع المواد الكيميائية بحرص، وتفحص بطاقات عبوات المواد قبل استخدامها في التجربة. اقرأ البطاقة ثلاث مرات قبل حملها، وفي أثنائه وبعد إرجاعها إلى مكانها الأصلي.
12. لا تأخذ العبوات إلى مكان عملك ما لم يطلب إليك ذلك. استعمل أنابيب اختبار أو أوراقًا أو كؤوسًا للحصول على المواد الكيميائية. خذ كميات قليلة؛ لأن الحصول على كمية إضافية لاحقًا أسهل من التخلص من الفائض.
13. لا تُعد المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية.
14. لا تدخل القطارة في عبوات المواد الكيميائية، بل اسكب قليلًا من المادة الكيميائية في كأس، ثم استعمل القطارة.
15. لا تتذوق أبدًا أي مادة كيميائية أو مسحها بشفك، بل بالمصاصة.
16. احفظ المواد القابلة للاشتعال بعيدًا عن اللهب.
17. لا تستعمل المواد السامة والقابلة للاشتعال إلا تحت إشراف معلمك. استعمل خزانة طرد الغازات عند استعمال هذه المواد.
18. عند تسخين مادة في أنبوب اختبار لا توجه فوهة الأنبوب إلى جسمك أو إلى شخص آخر، ولا تنظر أبدًا في فوهة الأنبوب.
19. لا تسخن المخاليل المدرجة أو السحاحات أو الماصات باستعمال لهب بنزن.
20. توخ الحذر عند الإمساك بأجهزة ساخنة أو زجاج ساخن؛ فالزجاج الساخن لا يختلف في مظهره عن الزجاج البارد.
21. تخلص من الزجاج المكسور، والمواد الكيميائية غير المستعملة، ونواتج التفاعلات كما يطلب المعلم.
22. اعرف الطريقة الصحيحة لتحضير محاليل الأحماض. أضف الحمض دائمًا إلى الماء ببطء.
23. أبق منطقة الميزان نظيفة دائمًا، ولا تضع المواد الكيميائية على كفة الميزان مباشرة.
24. بعد الانتهاء من التجربة نظف الأدوات واحفظها، ونظف مكان العمل، وتأكد من إطفاء الغاز وإغلاق مصدر الماء. اغسل يديك بالماء والصابون قبل أن تغادر المختبر.





وتستمر القصة The Story Continues

لنعد الآن إلى المادتين اللتين سبق الحديث عنهما، لقد حدث الكثير منذ أن وضع مولينا ورولاندر فرضيتهما في سبعينيات القرن الماضي عن دور مركبات CFCs في تفكيك الأوزون الجوي. ومن خلال البحوث التطبيقية وجد العلماء أن مركبات CFCs ليست وحدها التي تتفاعل مع غاز الأوزون، وإنما هناك بعض المواد الأخرى التي تتفاعل معه أيضاً، فواحد كلوريد الكربون، CCl_4 وميثيل الكلوروفورم $C_2H_5ClO_2$ وبعض المواد التي تحتوي على البروم كلها تفكك غاز الأوزون.

ميثاق مونتريال لأن تناقص الأوزون أصبح موضع اهتمام العالم فقد تصدت دول كثيرة لهذه المشكلة. وقد اجتمع لهذه الغاية زعماء من عدة دول في مونتريال بكندا عام 1987م كان من بينها المملكة العربية السعودية، ووقعوا على ميثاق مونتريال، الذي يقضي بموافقة الدول التي وقعت هذه الاتفاقية على إنهاء استعمال هذه المركبات، ووضع قيود على كيفية استعمالها، كما شاركت ووافقت على النظام الموحد بشأن المواد المستنفذة لطبقة الأوزون لدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية المعدل عام 2012، والذي أحد أهدافه التخلص التام من استهلاك المواد المستنفذة لطبقة الأوزون وإحلال البدائل الآمنة؛ وبما يتوافق مع المصالح الوطنية لدول المجلس وفقاً لبروتوكول مونتريال. وكما تری في الشكل 1-17 فإن الاستعمال العالمي لمركبات CFCs بدأ يتراجع بعد ميثاق مونتريال. وعلى أي حال فإن الشكل يبين أن كمية CFCs فوق القارة المتجمدة الجنوبية لم تنقص مباشرة.



المطويات

ضمن مطوياتك معلومات من هذا القسم.

✓ اختبار الرسم البياني حدد متى بدأت كمية مركبات CFCs تستقر بعد توقيع

ميثاق مونتريال؟ ١٩٨٩ تقريباً

ثقب الأوزون حالياً عرف العلماء أيضاً أن ثقب الأوزون يتكون سنوياً فوق القارة المتجمدة الجنوبية في فصل الربيع. وتتكون غيوم جليدية في طبقة الستراتوسفير فوق هذه القارة عندما تنخفض درجات الحرارة هناك إلى -78°C وهذه الغيوم تحدث تغيرات تساعد على إنتاج كلور وبروم نشطين كيميائياً. وعندما تبدأ درجة الحرارة في الارتفاع في الربيع يبدأ هذان العنصران النشطان في التفاعل مع غاز الأوزون مسببين تناقصه، الأمر الذي يؤدي إلى حدوث ثقب في الأوزون فوق القارة المتجمدة الجنوبية. كما يحدث تناقص لغاز الأوزون فوق القطب الشمالي، لكن درجة الحرارة لا تبقى منخفضة مدة كافية هناك، مما يعني تناقصاً أقل في غاز الأوزون عند القطب الشمالي.

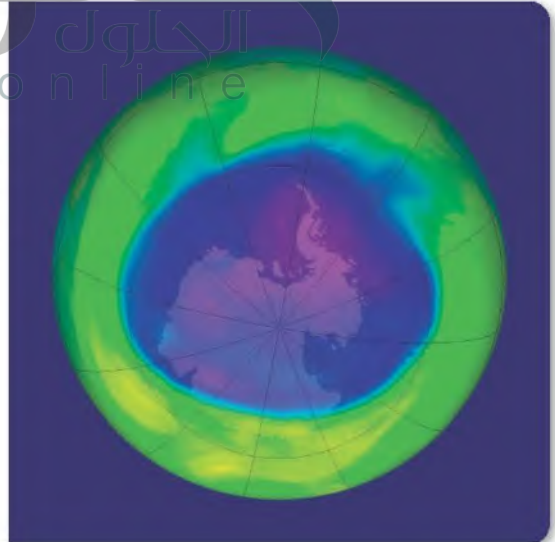
✓ **ماذا قرأت؟** بين العوامل التي تستثير تكون ثقب الأوزون فوق القارة القطبية الجنوبية.

يبين الشكل 18-1 ثقب الأوزون فوق القارة المتجمدة الجنوبية في سبتمبر من عام 2005م. وقد بلغ سمك طبقة الأوزون حده الأدنى في ذلك الشهر من السنة. وإذا قارنت بين الألوان في الصورة ومفتاح اللون فستدرك أن مستوى غاز الأوزون يقع بين 110 DU و 200 DU. لاحظ أن مستوى غاز الأوزون في معظم المنطقة المحيطة بثقب الأوزون حوالي 300 DU، وهو مستوى طبيعي.

الشكل 18-1 وهل سمك طبقة الأوزون فوق القارة المتجمدة الجنوبية إلى أقل سمك له في سبتمبر 2005 م. بين مفتاح الألوان أدناه ما يمثل كل لون في هذه الصورة المأخوذة بالقمر الاصطناعي. قارن كيف تختلف مستويات غاز الأوزون هذه عن المستوى الطبيعي له ؟

المعدل الطبيعي هو 300 DU، لذا فإن 110 DU أقل من المعدل الطبيعي

كمية غاز الأوزون الكلية (بوحدة الدوبسون) DU
110 220 330 440 550



ومن الجدير بالذكر أن العلماء لا يزالون غير متأكدين من تحديد الوقت الذي يعود فيه طبقة الأوزون إلى ما كانت عليه. فقد توقعوا أنها سوف تعود إلى وضعها عام 2050م، إلا أن النماذج الحاسوبية الحديثة تتوقع أنها لن تبدأ في استعادة وضعها قبل عام 2068م. على أن تحديد موعد دقيق لذلك ليس مهماً، باستمرار الجهود الدولية للحد من مشكلة تآكل طبقة الأوزون.

فوائد الكيمياء The Benefits of Chemistry

يُعد الكيميائيون جزءاً من العلماء الذين يحلون الكثير من المشكلات أو القضايا التي نواجهها هذه الأيام. وهم لا يشاركون فقط في حل مشكلة تآكل الأوزون، بل إنهم يشاركون في التوصل إلى اكتشاف بعض الأدوية ولقاحات الأمراض، ومنها الإيدز والأنفلونزا. وغالباً ما يرتبط الكيميائي مع كل موقف يمكن أن تتخيله؛ لأن كل شيء في الكون مكون من مادة.

الاستعمال الفعال
لموقد بزلن

تجربة
عملية

ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

تتناقص درجات الحرارة من يناير إلى يوليو، غري أن مستويات الأوزون تبقى ثابتة تقريباً. وفي يوليو تبدأ درجات الحرارة في الارتفاع حتى يناير

يظل مستوى الأوزون ثابت تقريباً من شهر يوليو حتى نهاية شهر أغسطس، حيث يأخذ هذا المستوى في الانخفاض بسرعة حتى نهاية سبتمبر. وتستمر مستويات الأوزون في الإزدياد من سبتمبر حتى يناير

مختبر تحليل البيانات

فسر الرسوم البيانية

كيف تختلف مستويات غاز الأوزون في أثناء السنة في القارة المتجمدة الجنوبية؟

تستمر بعض مراكز الأبحاث في مراقبة تركيز غاز الأوزون في طبقة الستراتوسفير فوق القارة المتجمدة الجنوبية.

التفسير الناقد

1. صف نمط تغير الكمية الكلية لغاز الأوزون ودرجة الحرارة على ارتفاع 20-24 km عن سطح الأرض.
2. قوّم كيف تختلف بيانات عام 2004م عن بيانات 2005م؟
3. حدد الشهر الذي كانت كمية الأوزون فيه أقل ما يمكن.
4. قوّم هل تؤيد هذه البيانات ما درسته سابقاً في هذا الفصل عن تفكك غاز الأوزون؟ فسر إجابتك.

تظهر بيانات عامي ٢٠٠٤ و ٢٠٠٥ م تشابهاً.

سبتمبر

نعم، تسمح درجات الحرارة المنخفضة للكلور والبروم النشطين بالتكوّن. وعندما تبدأ درجات الحرارة في الارتفاع يتفاعل الكلور والبروم مع الأوزون حتى نفاذهما



احم يديك من الأجسام الساخنة أو الباردة؛ وصن نفسك من ح الجلد والأغشية الأبخرة الضارة؛ ومن المواد التي قد تضر المخاطية والمجاري التنفسية، ومن المواد القابلة للاشتعال، لا تترك لها مفتوحاً في المختبر

(a) قد تصل المواد الضارة إلى عينيك أو ملابسك عند تنفيذك التجربة أو مشاهدتها

(b) يمكن أن تكون المواد الكيميائية ملوثة، ولا تريد أن تلوث عبوة المصدر.

(c) يمكن أن تمتص العدسات اللاصقة غازات المواد الكيميائية وتؤذي عينيك، كما أنه يصعب إزالتها في الحالات الطارئة

(d) يسهل أن تعلق هذه الأشياء بالمواد الكيميائية أو باللهب، الأمر الذي قد يؤدي إلى وضع خطير.

حاسوب، آلة الاحتراق الداخلي، المطاعيم

20. التفكير النقدي: اسم ثلاثة منتجات تقنية حسنت من حياتنا أو العالم من حولنا.

21. قارن بين البحث النظري والبحث التطبيقي.

22. صنف التقنية، هل هي ناتجة عن البحوث النظرية أو التطبيقية؟ اشرح وجهة نظرك.

23. لخص السبب وراء كل من:

a. لبس المعطف والنظارة في المختبر.

b. عدم إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية.

c. عدم لبس عدسات لاصقة في المختبر.

d. عدم لبس ملابس فضفاضة أو أشياء متدلية مثل الشماغ في المختبر.

24. فسر الأشكال العلمية ما احتياطات السلامة التي ستستخدمها عند رؤية رموز السلامة الآتية؟



البحث النظري يجري من أجل المعرفة. أما البحث التطبيقي فيجري لحل مشكلة معينة.

يمكن أن تكون التقنية ناتجة عن أي منهما؛ إذ يمكن أن تكون ناتجة عن بحث نظري عندما يميز العلماء أن اكتشافاتهم قد تستغل في تطبيقات عملية. كما يمكن أن تكون ناتجة عن بحث تطبيقي عندما يجري العلماء بحثاً لحل مشكلة معينة.

في الميدان

مهن: مرّم اللوحات الفنية

ترميم اللوحات الفنية

لا تبقى اللوحات الفنية على حالها إلى الأبد؛ فهي تتلف بفعل العديد من المؤثرات، ومنها اللمس، أو الدخان الناتج عن الحرائق. وترميم هذه اللوحات هي مهمة مرّم اللوحات الفنية، وهي عملية ليست سهلة؛ لأن المواد المستعملة في الترميم قد تتلف اللوحات الفنية.

الأكسجين في الجو: يشكل الأكسجين 21% من الغلاف الجوي، وهو غالبًا في صورة غاز (O_2) الموجود بالقرب من سطح الأرض. أما في طبقات الجو العليا فتقوم الأشعة فوق البنفسجية الآتية من الشمس بتفكيك غاز الأكسجين إلى ذرات (O). ورغم أن غاز الأكسجين نشط كيميائيًا، إلا أن الأكسجين الذري أنشط؛ فهو يستطيع إتلاف مركبات الفضاء في مداراتها. وهذا سبب قيام وكالة الفضاء الأمريكية NASA بدراسة تفاعل الأكسجين الذري مع غيره من المواد. الأكسجين والفن التشكيلي: الأكسجين الذري نشط وخصوصًا في التفاعل مع عنصر الكربون (المادة الأساسية الموجودة في السناج؛ والسناج هو: دقائق من الكربون تتخلف من نقص في حريق الوقود). وعندما عالج علماء NASA الرسوم التي يعلوها السناج، كما في الشكل 1 بالأكسجين الذري، تفاعل الكربون الموجود في السناج مع الأكسجين الذري، وتحول إلى غازات.

تأثير الأكسجين: لأن الأكسجين الذري يؤثر فيما يلامسه فقط فإن طبقات الرسم التي تحت السناج لا تتأثر. إذا قارنت الصورة الموجودة عن اليمين في الشكل 1 بالصورة التي عن اليسار فسوف تلاحظ أن السناج قد أزيل دون أن تتأثر اللوحة، وهذا بخلاف معظم المعالجات التقليدية التي تستعمل فيها مذيبات عضوية لإزالة السناج؛ حيث تتفاعل هذه المذيبات غالبًا مع السناج ومع الألوان.

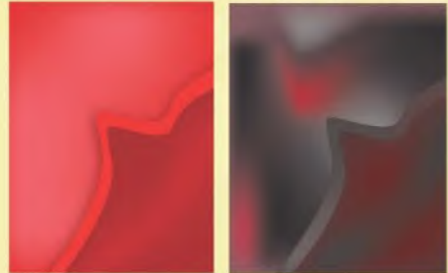


الشكل 2 هذه البقعة الحمراء لم يكن من الممكن إزالتها بالطوائف التقليدية، لكن الأكسجين الذري أزالها دون إتلاف اللوحة.

اللوحة من الأمثلة الناجحة الأخرى على إزالة البقع ما حدث لإحدى اللوحات حين تلوّث بصيغة حمراء، كما في الشكل 2. معظم الأساليب التقليدية لإصلاح اللوحة تؤدي إلى امتزاج الصبغة الحمراء بالقماش. أما عندما استعمل الأكسجين الذري فقد زال اللون الأحمر عن اللوحة.

الكتابة في الكيمياء

اكتب مقالة جريدة توضح فيها كيف يستعمل الأكسجين الذري في إصلاح اللوحات الفنية.



الشكل 1 الصورة اليمينية تبين تلف اللوحة الزيتية الناتج عن السناج. أما الصورة اليسرى فتظهر اللوحة بعد معالجتها بالأكسجين الذري، ولم يحدث تلف إلا ما حدث للإطار اللامع للوحة.

مختبر الكيمياء

تصنيف مقدار عسر الماء

الخلفية تتنوع مكونات ماء الصنبور من منطقة إلى أخرى. ويصنف الماء إلى ماء عسر أو ماء يسر بحسب كمية الكالسيوم أو الماغنسيوم الموجودة في الماء، والتي تقاس بوحدة mg/L . افترض وجود عينتين من الماء في مختبر تحليل الماء، إحداها ماء يسر أخذ من المنطقة A والأخرى ماء عسر أخذ من المنطقة B.

سؤال من أي منطقة أخذت العيتان؟

المواد والأدوات اللازمة

أنابيب اختبار مع سدادات عدد 3	دورق 250 mL
حامل أنابيب اختبار	عينة ماء 1
قلم تلوين	عينة ماء 2
مخبار مدرج 25 mL	سائل تنظيف الأواني
ماء مقطر	مسطرة
قطارة	

إجراءات السلامة

خطوات العمل

1. املاء بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. ارسم جدول بيانات كالموضح أدناه، ثم عنون أنابيب الاختبار الثلاثة: D (للماء المقطر)، 1 (للعينة A)، 2 (للعينة B).
3. قس 20 mL من الماء المقطر بالمخبار المدرج، واسكب في أنبوب الاختبار D. ضع علامة على الأنبوب بتمثل ارتفاع الماء.
4. كرر الخطوة 3 لكل من العينة A، B.
5. أضف قطرة من سائل تنظيف الأواني إلى كل أنبوب، وأغلق الأنابيب بإحكام باستخدام السدادات، ثم رج كل عينة مدة 30 s لتكون رغوة، ثم قس ارتفاع الرغوة باستخدام المسطرة.

جدول البيانات	
العينة	ارتفاع الرغوة
D	
A	
B	

6. **التنظيف والتخلص من النفايات** تخلص من النفايات الناتجة من التجارب في المغسلة، واشطفها بماء الصنبور. ثم أعد أدوات المختبر جميعها إلى أماكنها.

حل واستنتاج

1. **قارن** أي العيتين أنتجت رغوة أكثر أم A أم B؟
2. **استنتج** ينتج الماء اليسر رغوة أكثر من الماء العسر. استعن بالجدول أدناه لتحديد المنطقة التي أخذت منها كل عينة.
3. **احسب** إذا كان حجم عينة الماء العسر الذي حصلت عليه من معلمك 50 mL وتحتوي على 7.3 mg من الماغنسيوم فما مقدار عسر الماء في هذه العينة وفقاً للجدول أدناه؟
(50 mL = 0.5 L)

التصنيف	كمية الكالسيوم أو الماغنسيوم mg/L	تصنيف مقدار عسر الماء
يسر	0 - 60	
متوسط	61 - 120	
عسر	121 - 180	
عسر جداً	> 180	

4. **تطبيق الطرائق العلمية** حدد المتغيرات المستقلة والمتغيرات التابعة في هذه التجربة، وهل كان هناك عينة ضابطة في التجربة؟ فسر ذلك. هل توصل زملاؤك إلى النتيجة نفسها؟ لماذا؟
5. **تحليل الخطأ** هل يمكن تغيير خطوات العمل لجعل النتائج أكثر دقة؟ فسر ذلك.

التوسع في الاستقصاء

استقصاء هناك الكثير من المنتجات يُدعى أنها تجعل الماء يسراً. قم بزيارة محال بيع المستلزمات المنزلية أو المحال التجارية لإحضار بعض هذه المنتجات، ثم صمم تجربة للبحث في صحة الادعاء.

الفكرة العامة الكيمياء علم أساسي في حياتنا.

1-1 قصة مادتين

الفكرة الرئيسة الكيمياء هي دراسة

المادة والتغيرات التي تطرأ عليها.

المفردات

- الكيمياء
- المادة الكيميائية

المفاهيم الرئيسية

- الكيمياء هي دراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها.
- المادة الكيميائية لها تركيب منتظم وثابت.
- غاز الأوزون يوجد في طبقة الستراتوسفير ويكوّن طبقة واقية للأرض من الأشعة فوق البنفسجية.
- CFCs مواد مصنعة مكونة من الكلور والفلور والكربون، وتعمل على تقليل سمك طبقة الأوزون.

1-2 الكيمياء والمادة

الفكرة الرئيسة تتناول مجالات علم

الكيمياء دراسة الأنواع المختلفة من المادة.

المفردات

- الكتلة
- الوزن
- النموذج

المفاهيم الرئيسية

- النماذج أدوات يستعملها العلماء، وكذلك الكيميائيون لتفسير الأحداث التي لا تُرى بالعين المجردة، والتي ينتج عنها تغيرات ملحوظة.
- الملاحظات التي يمكن رؤيتها بالعين المجردة للمادة تعكس سلوكيات الذرات التي لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة.
- هناك فروع عدة لعلم الكيمياء، منها الكيمياء العضوية وغير العضوية والفيزيائية والتحليلية والحيوية.

1-3 الطرائق العلمية

المفاهيم الرئيسية

- الطرائق العلمية طرائق منظمة لحل المشكلات.
- البيانات النوعية تصنف الملاحظات، والبيانات الكمية تستعمل الأرقام.
- المتغيرات المستقلة تُغيّر في التجربة، أما المتغيرات التابعة فتتغير تبعاً لتغير المتغيرات المستقلة.
- النظرية فرضية يدعمها الكثير من التجارب.



الفكرة الرئيسية يتبع العلماء الطريقة العلمية لطرح أسئلة واقتراح إجابات لها واختبارها وتقويم نتائج الاختبارات.

المفردات

- الطريقة العلمية
- البيانات النوعية
- البيانات الكمية
- الفرضية
- التجربة
- المتغير المستقل
- المتغير التابع
- الضابط
- الاستنتاج
- النظرية
- القانون العلمي

1-4 البحث العلمي

المفاهيم الرئيسية

- الطرائق العلمية يمكن أن تستعمل في البحوث النظرية والتطبيقية.
- بعض الاكتشافات العلمية تتم دون قصد، وبعضها الآخر نتيجة البحث المخطط له لتلبية حاجة ما.
- السلامة في المختبر مسؤولية كل فرد يعمل فيه.
- كثير من وسائل الراحة التي نستمع بها اليوم هي نتاج تطبيقات الكيمياء.

الفكرة الرئيسية بعض البحوث العلمية تؤدي إلى تطوير تقنيات يمكن أن تحسن حياتنا.

المفردات

- البحث النظري
- البحث التطبيقي

رحلة الطول فيمكن

الحلول

الحلول اون لاين
hulul.online

قياسها

1 . . . , . . . , . . .

35. ما كتلة المكعب أدناه، إذا علمت أن كتلة مكعب طول ضلعه 2 cm من المادة نفسها تساوي 4.0 g.

تفسير تم دعمه بعدة تجارب، والقانون العلمى:

يصف العلاقات في الطبيعة

4 cm

1-3

إتقان المفاهيم

36. كيف تختلف البيانات الكمية عن البيانات النوعية؟ أعط مثالاً على كل منهما.

37. ما الفرق بين الفرضية والنظرية والقانون؟

38. تجارب مختبرية طلب إليك دراسة مقدار السكر الذي يمكن إذالته في الماء عند درجات حرارة مختلفة. ما المتغير المستقل؟ وما المتغير التابع؟ وما العامل الذي يجب أن

يَقِي

درجة الحرارة؛ كمية السكر المذابة، كمية الماء

39. بين ما إذا كانت البيانات الآتية نوعية أم كمية:

کمی

نوعی

نوعی

40. إذا كانت الأدلة التي جمعتها في أثناء إجراء تجربة ما لا تدعم الفرضية، فإذا يجب عليك تجاه الفرضية؟

يجب أن تكتب الفرضية بناءً على البيانات

الجديدة وتختبر

المادة الكيميائية (النقية): أي مادة لها تركيب محدد

الكيمياء: علم يختص بدراسة المادة والتغيرات التي

تَطْرَأُ عَلَيْهَا

٩٠% منه في طبقة الستراتوسفير

25. عَرِّفْ كُلًّا مِنْ الْمَادَّةِ الْكِيمِيَاءِيَّةِ وَالْكِيمِيَاءِ.

26. الأوزون في أى طبقات الغلاف الجوى يوجد غاز الأوزون؟

27. ما العناصر الثلاثة الموجودة في مركبات الكلوروفلوروكربون؟

28. لاحظ العلماء أن سُمك طبقة الأوزون يتناقص. ما سبب

ذلك؟ ازدياد استعمال CFCs

اِتِّقان حل المسائل

29. يتكوّن جزيء الأوزون من ثلاث ذرات أكسجين. كم

أكسجين، و27 ذرة أكسجين؟
٢٧,٢%

30. قياس التركيز يبين الشكل 6-1 أن مستوى CFC كان 272 ppt عام 1995 م. وإذا كانت النسبة المئوية تعني أجزاء من المئة، فما النسبة المئوية التي تمثلها 272 ppt؟

1-2

إتقان المفاہیم

31. أيّ القياسين يعتمد على قوة الجاذبية: قياس الكتلة أم قياس الوزن؟ فسّر إجابتك.

32. أي مجالات الكيمياء يدرس نظريات تركيب المادة، وأياً يدرس تأثير المواد الكيميائية في البيئة؟

ندرس الكيمياء التحليلية تركيب المواد. أما الكيمياء

33. في اي المدينتين الايتين تتوقع ان يكون وزنك اكبر: في

مدينة أبها التي ترتفع 2200 m عن سطح البحر، أم في مدينة جدة التي تقع عند مستوى سطح البحر؟

يكون وزنك أقل في ابها منه في جدة؛ لأن التسارع في أبها أقل

يعتمد حساب الوزن على تسارع الجاذبية. أما الكتلة فلا تعتمد عليها

تقويم الفصل

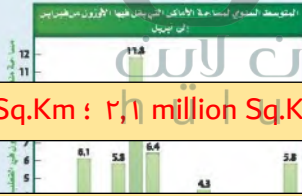
تقويم إضافي

التقريب 2 الكيمياء

46. استنزاف غاز الأوزون اكتب وصفاً تبين فيه استنزاف مركبات الكلوروفلوروكربون CFCs لغاز الأوزون خلال الزمن.
47. التقنية اذكر تطبيقات تقنية للكيمياء من واقع حياتك. أعدّ كتيباً عن اكتشافاتها وتطورها.

أسئلة المستندات

- استنزاف غاز الأوزون تختلف مساحة ثقب الأوزون فوق كل من القطبين الشمالي والجنوبي، وتقوم إحدى مؤسسات الدراسات البيئية بجمع البيانات ومراقبة مناطق انخفاض سمك طبقة الأوزون عند كل من القطبين.
- الشكل 20-1 يبين متوسط المساحات التي يقل فيها تركيز الأوزون في منطقة القطب الشمالي من فبراير إلى أبريل في السنوات من 1991م إلى 2005م.



٤,٨ million Sq.Km : ٢,١ million Sq.Km

كانت أكبر ما يمكن عام ١٩٩٦ م، وأصغر ما يمكن عامي ٢٠٠٢ م، ٢٠٠٤ م.

48. في أي السنوات كانت منطقة نقص الأوزون أكبر؟ يمكن؟ وفي أي السنوات كانت أصغر ما يمكن؟
49. ما متوسط مساحة هذه المنطقة بين عامي 2000م و2005م؟ قارن بينه وبين متوسط مساحتها بين عامي 1995م و2000م؟

إتقان حل المسائل

41. تتفاعل ذرة كربون C مع جزيء واحد من الأوزون O_3 ، وينتج جزيء واحد من أول أكسيد الكربون CO وجزيء واحد من غاز الأكسجين O_2 . ما عدد جزيئات الأوزون اللازمة لإنتاج 24 جزيئاً من غاز الأكسجين؟

1-4

إتقان المظاهر

42. السلامة في المختبر أكمل كلاً من الجمل الآتية، بحيث تعبر بشكل صحيح عن إحدى قواعد السلامة في المختبر.

قبل أن تأتي إلى المختبر

a. ادرس واجب المختبر المحدد لك....

b. أبق الطعام والشراب و... العلكة خارج المختبر

c. اعرف أين تهجد، وكيف تستعمل....

طفاية حريق، دش، بطانية حريق، حقيبة إسعافات أولية

43. إذا كانت خطوات العمل تتطلب إضافة حجمين من الحمض إلى حجم واحد من الماء، وبدأت بـ 25 ml ماء، فما حجم الحمض الذي ستضيفه؟ وكيف تضيقه؟

٥٠ ml حمض؛ أضف الحمض إلى الماء دائماً ببطء شديد

44. الربط اذكر مجال الكيمياء الذي يدرس كل موضوع من الموضوعات الآتية: تلوث الماء، هضم الطعام، إنتاج ألياف النسيج، صنع النقود من الفلزات، معالجة الإيدز.

45. صنّف تفكك مركبات CFCs لتكوّن مواد كيميائية تتفاعل مع الأوزون. هل هذه ملاحظة عنية أم مجهرية؟

الملاحظة المجهرية

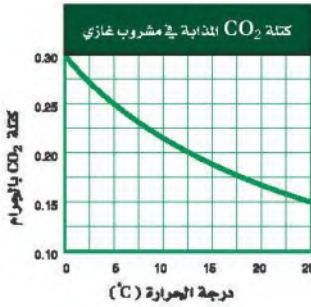
تلوث الماء، الكيمياء البيئية، هضم الطعام، الكيمياء الحيوية، خيوط النسيج، كيمياء الملمترات، النقود المعدنية، الكيمياء غير العضوية، معالجة مرض الإيدز، الكيمياء الحيوية

أسئلة الاختيار من متعدد

1. ما الشيء الذي يجب ألا تفعله في أثناء العمل في المختبر؟

- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها.
- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية إلى العبوات الأصلية.
- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية.
- أخذ ما تحتاج إليه فقط من المواد الكيميائية.

استعن بالجدول والشكل الآتين للإجابة عن الأسئلة من 2 إلى 5.



2. ما العامل الذي يبقى ثابتاً أثناء التجربة؟

- درجة الحرارة.
- كمية CO_2 المذابة في كل عينة.
- كمية المشروب الغازي في كل عينة.
- نوع المشروب المستخدم.

3. إذا افترضنا أن جميع البيانات التجريبية صحيحة فإن الاستنتاج المعقول من هذه التجربة هو:

- تذوب كميات كبيرة من CO_2 في السائل عند درجات حرارة منخفضة.
- تحتلوي العينات المختلفة من المشروب على الكمية نفسها من CO_2 عند كل درجة حرارة.
- العلاقة بين درجة الحرارة والذائبية للمواد الصلبة هي العلاقة نفسها لـ CO_2 .
- يذوب CO_2 بشكل أفضل في درجات الحرارة العالية.

4. الأسلوب العلمي الذي اتبعه هذا الطالب بين أن:

- البيانات التجريبية تدعم الفرضية.
- التجربة تصف بدقة ما يحدث في الطبيعة.
- تخطيط التجربة ضعيف.
- يجب رفض الفرضية.

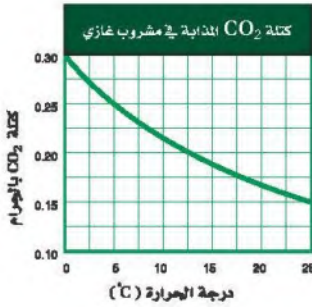
صفحة من دفتر مختبر أحد الطلاب

الخطوة	ملاحظات
الملاحظة	- المشروبات الغازية تزداد فوراً عندما تسخن. - المشروبات الغازية تفور لأنها تحتوي على غاز ثاني أكسيد الكربون المذاب.
الفرضية	- يزداد ذوبان ثاني أكسيد الكربون بزيادة درجة الحرارة. - هذه العلاقة تنطبق على ذائبية المواد الصلبة.
التجربة	- قياس كتلة ثاني أكسيد الكربون في عينات مختلفة من مشروب غازي عند درجات حرارة مختلفة.
تحليل البيانات	انظر الرسم البياني.
النتيجة	

أسئلة الاختيار من متعدد

1. ما الشيء الذي يجب ألا تفعله في أثناء العمل في المختبر؟

- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها.
- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية إلى العبوات الأصلية.
- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية.
- أخذ ما تحتاج إليه فقط من المواد الكيميائية.



2. ما العامل الذي يبقى ثابتاً أثناء التجربة؟

- درجة الحرارة.
- كمية CO_2 المذابة في كل عينة.
- كمية المشروب الغازي في كل عينة.
- نوع المشروب المستخدم.

3. إذا افترضنا أن جميع البيانات التجريبية صحيحة فإن الاستنتاج المعقول من هذه التجربة هو:

- تذوب كميات كبيرة من CO_2 في السائل عند درجات حرارة منخفضة.
- تحتلوي العينات المختلفة من المشروب على الكمية نفسها من CO_2 عند كل درجة حرارة.
- العلاقة بين درجة الحرارة والذائبية للمواد الصلبة هي العلاقة نفسها لـ CO_2 .
- يذوب CO_2 بشكل أفضل في درجات الحرارة العالية.

4. الأسلوب العلمي الذي اتبعه هذا الطالب بين أن:

- البيانات التجريبية تدعم الفرضية.
- التجربة تصف بدقة ما يحدث في الطبيعة.
- تخطيط التجربة ضعيف.
- يجب رفض الفرضية.

استعن بالجدول والشكل الآتين للإجابة عن الأسئلة من 2 إلى 5.

صفحة من دفتر مختبر أحد الطلاب

الخطوة	ملاحظات
الملاحظة	<p>المشروبات الغازية تزداد فوراً عندما تسخن.</p> <p>المشروبات الغازية تفور لأنها تحتوي على غاز ثاني أكسيد الكربون المذاب.</p>
الفرضية	<p>يزداد ذوبان ثاني أكسيد الكربون بازدياد درجة الحرارة.</p> <p>هذه العلاقة تنطبق على ذائبية المواد الصلبة.</p>
التجربة	<p>قياس كتلة ثاني أكسيد الكربون في عينات مختلفة من مشروب غازي عند درجات حرارة مختلفة.</p>
تحليل البيانات	انظر الرسم البياني.
النتيجة	

8. أيّ الطلاب استُخدم ضابطاً في التجربة:

a. الطالب 1 b. الطالب 2 c. الطالب 3 d. الطالب 4

أسئلة الإجابات القصيرة

استعن بالجدول أدناه للإجابة عن السؤالين 9 و 10.

الخواص الفيزيائية لثلاثة عناصر

درجة انصهار النحاس ١٠٨٥ درجة سليزيوس،

وكثافته 8.92 g/cm^3 .

الصوديوم رمادي اللون، ورمزه Na، وكثافته منخفضة،

ودرجة انصهاره وسط بين الدرجتين الآخرين

9. أعط أمثلة على بيانات نوعية تنطبق على الصوديوم.

10. أعط أمثلة على بيانات كمية تنطبق على النحاس.

11. أعلن طالب أن لديه نظرية لتفسير حصوله على علامة

متدنية في الاختبار. هل هذا استعمال مناسب لمصطلح

لا؛ النظرية تفسر لسلوك الطبيعة، مبنية على تجارب

أجريت مرات عدة. ربما يقترح هذا الطالب فرضية.

أجب عن السؤالين 12 و 13 المتعلقين بالتجربة الآتية:

تبحث طالبة كيمياء في كيفية تأثير حجم الجسيمات في سرعة الذوبان. حيث قامت بإضافة مكعبات سكر، وحببات سكر، وسكر مطحون على الترتيب إلى ثلاثة أكواب ماء، وحركت المحاليل مدة 10 ثوانٍ، وسجلت الوقت الذي استغرقه كل نوع من السكر للذوبان في كل كأس.

12. حدد المتغير المستقل والمتغير التابع في هذه التجربة. كيف يمكن التمييز بينهما؟

13. ما العامل الذي يجب تركه ثابتاً في هذه التجربة؟ ولماذا؟

5. المتغير المستقل في التجربة هو:

a. عدد العينات التي تم اختبارها.

b. كتلة CO_2 المستعملة.

c. نوع المشروب المستعمل.

d. درجة حرارة المشروب.

6. أيّ البحوث الآتية مثال على بحث نظري؟

a. إنتاج عناصر اصطناعية لدراسة خواصها.

b. إنتاج مواد بلاستيكية مقاومة للحرارة لاستعمالها

في الأفران المنزلية.

c. إيجاد طرائق لإبطاء صدأ الحديد.

d. البحث عن أنواع أخرى من الوقود لتسيير

السيارات.

7. ما فرع علم الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في البيئة؟

a. الكيمياء الحيوية.

b. الكيمياء النظرية.

c. الكيمياء البيئية.

d. الكيمياء غير العضوية.

استعن بالجدول أدناه للإجابة عن السؤال 8.

أثر شرب الصودا في معدل ضربات القلب

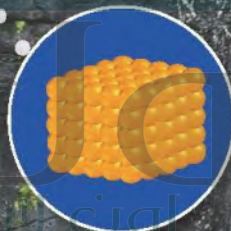
المتغير التابع: هو الزمن اللازم للذوبان. أما المتغير المستقل فهو مقدار سحق السكر المضاف. المتغير المستقل هو المتغير الذي يغيره الباحث بنفسه، في حين أن المتغير التابع هو ناتج التجربة الذي يتم قياسه

بما أن الوزن يعتمد على الجاذبية، فإنه يتغير تبعاً لمكانه على سطح الأرض. نقيس الكتلة كمية المادة في جسم ما، بغض النظر عن تأثير الجاذبية فيه، مما يجعلها مقياساً أكثر صدقاً عند المقارنة بين القياسات التي تتم في أنحاء

مختلفة من العالم



غاز



صلب



سائل

الفكرة العامة كل شيء مكون من مادة، وله خواص معينة.

1-2 خواص المادة

الفكرة الرئيسة توجد معظم المواد المألوفة في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية، ولها خواص فيزيائية وكيميائية مختلفة.

2-2 تغيرات المادة

الفكرة الرئيسة يمكن أن يحدث للمادة تغيرات فيزيائية وكيميائية.

3-2 المخاليط

الفكرة الرئيسة توجد معظم المواد المألوفة على شكل مخاليط. المخلوطة مزيج من مادتين نقيتين أو أكثر.

4-2 العناصر والمركبات

الفكرة الرئيسة المركب مكون من عنصرين أو أكثر متحدّين معاً اتحاداً كيميائياً.

حقائق كيميائية

- الماء هو المادة الوحيدة على الأرض التي توجد طبيعياً في الحالات الصلبة والسائلة والغازية.
- يبقى للماء التركيب نفسه، سواء أكان متجمداً في مكعب ثلج، أم متدفقاً في نهر، أم في الهواء في صورة بخار ماء.
- يغطي الماء حوالي 70% من سطح الأرض.

تجربة استخلاصية

كيف يمكنك ملاحظة التغير الكيميائي؟

معظم المواد المألوفة لا تتغير كثيراً مع الوقت، لكن خلط المواد معاً يجعل التغير ممكناً.

خطوات العمل

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. ضع قطعة من فلز الخارصين في أنبوب اختبار كبير.
3. ثبت الأنبوب بهاسك في حامل، بحيث تكون فوهة الأنبوب بعيدة عنك.
- تحذير: HCl قد ينتج أبخرة ضارة ويسبب الحروق.
4. خذ 10 mL من محلول حمض الهيدروكلوريك الذي تركيزه 3M باستعمال مخبر مدرج، ثم ضعه على طاولة المختبر.
5. أشعل شظية خشب بعدد ثقلاب مدة خمس ثوانٍ، ثم أنفخ عليها لتطفئ اللهب تاركاً إياها على شكل جمر.
- تحذير: تأكد أن فوهة الأنبوب موجهة بعيداً عنك عند تقريب الجمر إليها.
6. قرب الجمر المتوهجة من فوهة الأنبوب، ثم أنقلها إلى فوهة المخبر المدرج، وسجل ملاحظتك.
7. تخلص من الجمر كما يطلب المعلم.
8. صَبِّ حمض الهيدروكلوريك HCl بحذر في أنبوب الاختبار الذي يحوي الخارصين.
9. انتظر دقيقة، ثم كرر الخطوة رقم 5.
10. قرب الجمر المتوهجة من فوهة أنبوب الاختبار ودون ملاحظتك.

التحليل

1. صف أي تغيرات شاهدتها في أثناء التجربة.
2. استنتج سبب تكون فقاعات عند إضافة حمض الهيدروكلوريك HCl إلى فلز الخارصين.
3. استنتج ما الذي حدث للجمر المتوهجة في الخطوة 10؟ لماذا لم يحدث ذلك في الخطوة 6؟
- استقصاء لماذا انتظرت قبل استعمال شظية الخشب؟ صمم تجربة لتحديد ما إذا كانت النتائج ستختلف مع الوقت.

الخواص والتغيرات قم بعمل المطوية الآتية لمساعدتك على تنظيم دراستك للتغيرات والخواص الفيزيائية والكيميائية للمادة.

المطويات

منظمات الأفكار

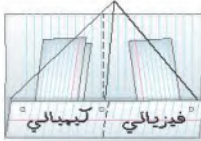


الخطوة 1 اطو الجزء السفلي لورقة، بعرض 5 cm، كما هو مبين في الشكل المجاور.



الخطوة 2 اطو الورقة من المنتصف.

دبابيس تثبيت



الخطوة 3 افتح الورقة، وثبتها، كما في الشكل؛ لتكون جبين. سم الجبين: فيزيائي وكيميائي.

المطويات استعمال هذه المطوية في

تجت فقائيع عند إضافة HCl إلى الأنبوب الذي يحتوي على الخارصين، ثم حصلت فرقة عندما قربت شظية الخشب المشتعلة من فوهة الأنبوب.

تفاعل الخارصين مع HCl وتنتج غاز

تجت الفرقة بسبب تفاعل الغاز الناتج من التفاعل مع أكسجين الهواء. ولم يحدث ذلك في الخطوة السادسة لأنه لم ينتج غاز فيها.



خواص المادة Properties of Matter

الفكرة الرئيسة توجد معظم المواد المألوفة في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية، ولها خواص فيزيائية وكيميائية مختلفة.

الربط مع الحياة إذا ترك كأس ماء فيه جليد يطفو على السطح فترة كافية في درجة حرارة الغرفة فسوف يتصهر الجليد. هل يتغير تركيب الماء عندما يتحول من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة؟

المواد الكيميائية النقية Substances

عرفت أن المادة هي كل ما له كتلة ويشغل حيزاً، وأن كل شيء من حولنا مادة، فملح الطعام النقي مثلاً نوع من المواد المألوفة لديك، وهو ذو تركيب مميز وثابت؛ حيث يتكون دائماً من كلوريد الصوديوم بنسبة 100%، ولا يتغير تركيبه من عينة إلى أخرى؛ فالمالح الذي يستخرج من البحر أو من المنجم له دائماً نفس التركيب والخواص. وقد اكتشف المالح بكميات كبيرة في مدينة القصب في المملكة العربية السعودية، ويستخرج بحفر برك كبيرة يضخ داخلها الماء بمحركات كهربائية، ثم يترك فترة من الزمن، وعندما يتبخر الماء يترسب المالح على وجه البركة مشكلاً طبقة سميكة من المالح الأبيض، انظر الشكل 1-2.

درست في الفصل الأول أن المادة ذات التركيب المنتظم والثابت تسمى مادة كيميائية نقية كملح الطعام. ومن المواد الكيميائية النقية أيضاً «الماء النقي»، وهو مكون من هيدروجين وأكسجين. أما ماء الشرب وماء البحر فليسا نقيين؛ لأنه إذا أخذنا عينات من أماكن مختلفة فتصوّف نجلدها تحتوي على كميات مختلفة من المعادن والمواد الذائبة الأخرى. المواد الكيميائية النقية مهمة، ولهذا فإن جزءاً كبيراً من هذا الكتاب سوف يركز على تراكيب المواد، وكيف يتفاعل بعضها مع بعض.

يمر الماء المتجمد بالحالات الثلاث للمادة، فعندما تسخن الكأس يبدأ الجليد في الانصهار، وعندما يتحول الجليد كله إلى ماء سائل فإن درجة حرارة الماء تأخذ في الارتفاع، وعند درجة C 100 وضغط جوي 1 atm سيبدأ الماء في الغليان والتحول إلى السائل بخار ماء (غاز). وتزداد الكثافة عمومًا من الغاز إلى السائل إلى الصلب. غير أن الماء يعد استثناء لهذه القاعدة؛ لأن كثافة الحالة الصلبة له أقل من كثافة الحالة السائلة بسبب التركيب المفتوح للجليد.



ملح من البحر



ملح من منجم

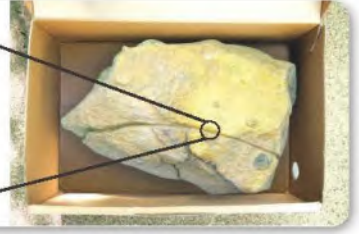
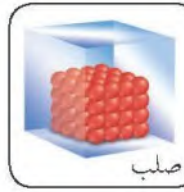


مالح مدينة القصب



الشكل 1-2 ملح الطعام التركيب نفسه سواء استُخرج من البحر أم من منجم.

الشكل 2-2 للمادة الصلبة شكل الجسيمات
تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه؛ لأن جسيمات
المادة الصلبة مرصوصة بإحكام.



حالات المادة States of Matter

تخيل أنك تجلس على مقعد، تتنفس بسرعة وتشرب الماء بعد لعب مباراة كرة قدم. إنك في هذه الحالة تتعامل مع ثلاثة أشكال من المادة: المقعد الصلب، والماء السائل، والهواء الذي تتنفسه وهو غاز.

وفي الحقيقة، يمكن تصنيف جميع المواد الموجودة في الطبيعة على الأرض ضمن واحدة من هذه الحالات الثلاث التي تسمى **حالات المادة**. ويمكن تمييز كل حالة منها من خلال الطريقة التي تتلاءم بها الوعاء الذي توضع فيه. وقد ميز العلماء حالة أخرى للمادة تسمى **البلازما** وهي حالة مميزة من حالات المادة ويمكن وصفها بأنها غاز متأيّن تكون فيه الإلكترونات حرة وغير مرتبطة بالذرة أو الجزيء. وقد يبدو أنها غير شائعة، رغم أنّ معظم المواد في الكون في حالة البلازما؛ فمعظم مكونات النجوم بلازما في درجات حرارة عالية، كما أنها توجد في لوحات إعلانات النيون وفي المصابيح الكهربائية، وشاشات التلفاز.

✓ **ماذا قرأت؟** سمّ حالات المادة.

حالات المادة هي الحالات الفيزيائية التي توجد عليها المادة، وهي الصلبة والسائلة والغازية

المواد الصلبة للمادة الصلبة حالة من حالات

والورق والسكر جميعها أمثلة على المواد الصلبة. وجسيمات المادة الصلبة مترابطة بإحكام، وعند تسخينها تتمدد قليلاً. ولأن شكلها ثابت فإنها لا تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه، فإذا وضعت حجراً في وعاء فإنه لن يأخذ شكل الوعاء، كما هو مبين في الشكل 2-2. إن التراصّ المحكم لجسيمات المواد الصلبة يجعلها غير قابلة للانضغاط، بمعنى أنه لا يمكن ضغطها إلى حجم أصغر. ومن الجدير بالذكر أن المادة الصلبة لا تُحدّد بمدى تماسكها أو قساوتها، فالأسمت قاسٍ والشمع لين، وكلاهما مادة صلبة.

السوائل حالة من حالات المادة، له صفة الجريان، حجمه ثابت، ولكنه يأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه. ومن السوائل: الماء، الهواء، الزيت، الحشرات، السائل المستثناة

في مكانها، وهي أقلّ تراصّاً من جسيمات المواد الصلبة. وهذه الخاصية تسمح للمواد السائلة بالتدفق. وهو مبين في الشكل 2-3، رغم أنه في حجم السائل ثابت بغض النظر عن جسيمات السائل فإنه غير قابل للانضغاط.

✓ **ماذا قرأت؟** قارن خواص السوائل والمواد الصلبة من حيث ترتيب جسيماتها.



King Faisal
PRIZE



منح البروفيسور إريك كورنيل
جائزة الملك فيصل / فرع العلوم
عام ١٤١٧ هـ في مجال الفيزياء،
لتجاسسه مع زميله الدكتور كارل
وايسمان، في اكتشاف أن للمادة
حالة جديدة لم تنسّق لمساهاؤها
نصف التي تحدث إذا
درجة حرارتها نحت

http://kingfaisalprize.org/ar/science/



الجسيمات في المواد الصلبة مترابطة بقوة. ويعطي هذا الترتيب المواد الصلبة شكلها المحدد، ويجعلها غير قابلة للانضغاط. أما الجسيمات في السوائل فهي ال تتماسك فيما بينها بقوة، وهذا يفسر صفة الجريان للسوائل، وأخذها شكل الإناء الذي توضع فيه



الشكل 4-2 تأخذ الغازات شكل وحجم الأوعية التي توجد فيها، وجسيمات الغاز بعضها بعيدة جداً عن بعضها البعض.

الغازات حالة من حالات المادة، يأخذ شكل الإناء الذي يملؤه، كما هو مبين في الشكل 4-2. جسيمات الغاز متباعدة جداً بعضها عن بعض بالمقارنة بجسيمات المواد

يشير مصطلح (غاز) إلى المادة في الحالة الغازية في درجات الحرارة العادية. أما مصطلح (بخار) فيشير إلى الحالة الغازية لمادة توجد في الحالة الصلبة أو السائلة في درجات الحرارة العادية

✓ ماذا قرأت؟ فرق بين الغاز والبخار.

مختبر حل المشكلات

السبب والنتيجة

التفكير الناقد



1. فسر لماذا يجب ضبط خروج الغاز المضغوط من الأسطوانة؟
2. توقع ماذا يحدث إذا فتح صمام أسطوانة الغاز بشكل كامل فجأة، أو ثقتب الأسطوانة؟

كيف يخرج الغاز المضغوط؟ وجود أسطوانات الغاز

أسطوانة الغاز المضغوط

يجب التحكم في تدفق الغاز المضغوط

الضبط كمية الغاز المتحرر ومعدل تحرره.

كيف يمكنك ضبط خروج النيتروجين المضغوط؟

إذا لم يستعمل جهاز منظم الغاز فإن الغاز سيندفع من الخزان بقوة كافية لتحويله إلى قذيفة خطيرة يصعب السيطرة عليها

منها. وفي المختبر يقوم الكيميائي أو فني المختبر بشيئت منظم للغاز على فوهة الأسطوانة.

الخواص الفيزيائية لبعض المواد المألوفة				الجدول 1-2	
المادة	اللون	الحالة عند 25°C	درجة الانصهار (°C)	درجة الغليان (°C)	الكثافة (g/cm³)
الأكسجين	عديم اللون	غاز	-218	-183	0.0014
الزئبق	فضي	سائل	-39	357	13.5
الماء	عديم اللون	سائل	صفر	100	1.00
السكر	أبيض	صلب	185	يتحلل	1.59
كلوريد الصوديوم	أبيض	صلب	801	1413	2.17

الخواص الفيزيائية للمادة Physical Properties of Matter

ربما تكون معتادًا على تعرّف المواد من خلال خواصها - مميزاتها وسلوكها. يمكنك مثلاً أن تحدد قلم الرصاص من شكله ولونه ووزنه. وهذه المميزات كلها خواص فيزيائية لقلم الرصاص. **الخاصية الفيزيائية** خاصية يمكن ملاحظتها أو قياسها دون التغيير في تركيب العينة. والخواص الفيزيائية تصف المواد النقية؛ لأنها ذات تركيب منتظم وثابت، وخواصها ثابتة. وتعد الكثافة واللون والرائحة والقساوة ودرجة الانصهار ودرجة الغليان من الخواص الفيزيائية المألوفة التي تستخدم العلماء بتسجيلها لاستعمالها في تعرف المواد. ويتضمن الجدول 1-2 قائمة المألوفة وخواصها الفيزيائية.

✓ **ماذا قرأت؟** عرف الخاصية الفيزيائية، وأعط أمثلة عليها.

الخواص المميزة والخواص غير المميزة يمكن تصنيف الخواص الفيزيائية إلى نوعين: **الخواص غير المميزة**، وهي التي تعتمد على كمية المادة الموجودة، ومنها الكتلة والطول والحجم. **والخواص المميزة** التي لا تعتمد على كمية المادة الموجودة، ومنها الكثافة ودرجة الانصهار ودرجة الغليان. فكثافة مادة ما عند درجة حرارة وضغط ثابتين هي نفسها مهما كانت كمية المادة الموجودة.

يمكن معرفة المادة في كثير من الأحيان بالاعتماد على خواصها المميزة. وفي بعض الحالات قد تكفي خاصية مميزة واحدة لتحديد المادة. فمعظم التوابل المبينة في الشكل 2-5 مثلاً يمكن تعرّفها من رائحتها.

الشكل 2-5 كثير من التوابل يمكن تعرّفها من رائحتها، وهي خاصية مميزة.

استنتج سم خاصية غير مميزة لأحد التوابل المبينة في الشكل.



كثافة الخشب

تجربة عملية

ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

الخاصية الفيزيائية صفة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير تركيب الشيء الملاحظ. فاللون ودرجة الغليان والكثافة أمثلة على الخواص الفيزيائية



المعادن يستعمل العلماء الخواص الفيزيائية للمواد ومنها اللون والقساوة لتحديد نوع المعدن. فمعدن المالاكايت مثلاً أخضر دائماً ولين نسبياً. وقد استُعمل سابقاً صبغة، ويستعمل الآن في صناعة

كتل الجسيمات صفة كمية



صفحة نحاس



أسلاك نحاس

كتل الجسيمات صفة كمية

الشكل 6-2 من الخواص الفيزيائية للنحاس أنه يمكن تشكيله في عدة أشكال، كالأسلاك على اللوحات الإلكترونية. أما تغير لونه من الأحمر إلى الأخضر عندما يتفاعل مع المواد الموجودة في الجو فهو خاصية كيميائية.

الخواص الكيميائية للمادة Chemical Properties of Matter

تظهر الخواص الكيميائية لمادة ما عندما يتغير تركيب هذه المادة، بالتفاعل مع مادة أخرى، أو تعرضها لمؤثر ما، كالطاقة الحرارية أو الكهربائية. وتسمى قدرة مادة ما على الاتحاد مع غيرها أو التحول إلى مادة أخرى خاصية كيميائية.

يُعد تكون الصدأ عند اتحاد الحديد مع الأكسجين في الهواء الرطب مثلاً على خاصية كيميائية للحديد. كما أن عدم قدرة مادة على التغير إلى مادة أخرى هي أيضاً خاصية كيميائية. فعندما يوضع الحديد مثلاً في غاز النيتروجين عند درجة حرارة الغرفة لا يحدث تغير كيميائي.

✓ ملاحظة: قارن بين الخواص الفيزيائية والخواص الكيميائية.

المطلوبات

ضمن مطوبتك معلومات من هذا القسم.

ملاحظة خواص

يمكن ملاحظة الخواص الفيزيائية دون تغيير تركيب العينة. ولكن الخواص الكيميائية لا تكون دائماً واضحة ما لم تتفاعل المادة مع المواد الأخرى وتغير من تركيبها.

لكل مادة خواصها الفيزيائية والكيميائية للنحاس. وعندما يتصل بالهواء خاصية كيميائية. ويبين الجدول 2-2 عدداً من الخواص الفيزيائية والكيميائية للنحاس.

خواص النحاس

الجدول 2-2

خواص فيزيائية	خواص كيميائية
<ul style="list-style-type: none"> • بني حممر، لامع • قابل للسحب والطرق • موصل جيد للحرارة والكهرباء • الكثافة = 8.96 g/cm^3 • درجة الانصهار = 1085°C • درجة الغليان = 2562°C 	<ul style="list-style-type: none"> • يكون مركب كربونات النحاس الأخضر عندما يتعرض للهواء الرطب. • يكون مركبات جديدة عندما يتحد مع حمض النيتريك وحمض الكبريتيك. • يكون محلولاً شديد الزرقة عندما يتفاعل مع الأمونيا.

الشكل 7-2 لأن كثافة الجليد أقل من كثافة الماء فإن الجبال الجليدية تطفو فوق سطح المحيط.



خواص المادة وحالاتها يمكن أن تختلف خواص النحاس الموجودة في الجدول 2-2 باختلاف الظروف التي تتم ملاحظتها عندها. ولأن شكل أو حالة المادة خاصية فيزيائية فإن تغير الحالة يضيف خاصية فيزيائية أخرى للمادة. ولهذا من الضروري تحديد الظروف - ومنها الضغط ودرجة الحرارة - التي يتم خلالها ملاحظة خواص المادة؛ لأن كلا من الخواص الفيزيائية والكيميائية تعتمد على هذه الظروف.

المفردات

مفردات علمية

البيئة

الظروف والأشياء المحيطة بالمخلوق الحي والتي تؤثر فيه.
تتكيف الحيوانات مع التغيرات التي تحدث في بيئاتها.

خذ خواص الماء مثلاً؛ فلعلك تعرف أن الماء سائل (وهذه خاصية فيزيائية)، وليس نشاطاً كيميائياً (وهذه خاصية كيميائية). وربما تعرف أيضاً أن كثافة الماء تساوي 1.00 g/cm^3 (خاصية فيزيائية). وتنطبق هذه الخواص جميعها على الماء عند الظروف القياسية وهي درجة الحرارة والضغط عند 25°C و 1 atm . أما في درجات الحرارة الأعلى من 100°C فإن الماء يكون غازاً (خاصية فيزيائية)، وكثافته 0.0006 g/cm^3 (خاصية فيزيائية)، وهو يتفاعل بسرعة مع عدة مواد (خاصية كيميائية). وما دون 0°C يصبح الماء صلباً (خاصية فيزيائية)، وكثافته 0.92 g/cm^3 (خاصية فيزيائية). إن الكثافة المنخفضة للجليد تجعل الجبال الجليدية تطفو فوق سطح المحيط، كما يبين الشكل 7-2.

التقويم 2-1

1. **المقدمة** **الربط** كون جدولاً يصف حالات المادة الثلاث من حيث شكلها وحجمها وقابليتها للانضغاط.
2. صف الخواص التي تصف المادة على أنها مادة كيميائية نقية.
3. صنف كلا من الخواص الآتية إلى فيزيائية وكيميائية:
 - a. الحديد والأكسجين يكوّنان الصدأ.
 - b. الحديد أكبر كثافة من الألومنيوم.
 - c. يحترق المغنيسيوم ويتوهج عند إشعاله.
 - d. الزيت والماء لا يمتزجان.
 - e. ينصهر الزئبق عند -39°C .
4. نظم. كوّن جدولاً يقارن بين الخواص الفيزيائية والكيميائية. أعط مثالين على كل نوع منها.

يجب أن يكون للمادة تركيب منتظم وثابت لكي تعد مادة نقية.

الخواص الكيميائية تصف قدرة المادة على الاتحاد مع المواد الأخرى أو التحول إلى مواد جديدة.
قد تؤثر الظروف الخارجية في الخواص الفيزيائية والكيميائية.

تغيرات المادة Changes in Matter

الأهداف

الفكرة الرئيسة يمكن أن يحدث للمادة تغيرات فيزيائية وكيميائية.

تعرف التغير الفيزيائي، وتعطي أمثلة عليه.

تعرف التغير الكيميائي، وتعطي عدة مؤشرات على حدوثه.

تطبق قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية.

التغيرات الفيزيائية Physical Changes

تخضع المواد في كثير من الأحيان لتغيرات تؤدي إلى حدوث اختلافات كبيرة في مظهرها، إلا أن تركيبها يبقى ثابتاً. ومن ذلك تشكيل صفيحة من الألومنيوم في صورة كرة؛ ففي حين يتحول شكل هذه الصفيحة المسطحة المستوية الشبيهة بالمرآة إلى كرة فإن تركيبها لا يتغير؛ فهي ما زالت من الألومنيوم. هذا النوع من التغير الذي يحدث دون أن يغير تركيب المادة يسمى **التغير الفيزيائي**، ومن ذلك أيضاً تقطيع ورقة، وكسر لوح زجاجي.

تغير الحالة تعتمد حالة المادة - كغيرها من الخواص الفيزيائية - على درجة حرارة الوسط المحيط وضغطه. فعندما تتغير درجة الحرارة تتحول معظم المواد من حالة إلى أخرى. **تغير الحالة** هو تحول المادة من حالة إلى أخرى.

الربط مع علم الأرض دورة الماء تسمح دورة الماء بوجود الحياة على الأرض. ففي درجات الحرارة الأقل من 0°C يكون الماء صلباً عند الضغط الجوي العادي، ويسمى الماء عندها جليداً. وعند تسخين الجليد يبدأ في الانصهار ويصبح ماء سائلاً. هذا التغير في حالة الماء يعد تغيراً فيزيائياً؛ لأنه رغم أن الجليد والماء مختلفان في المظهر إلا أن تركيبها واحد. وإذا ارتفعت درجة حرارة الماء إلى 100°C فإن الماء يبدأ في الغليان، ويتحول الماء السائل إلى بخار. إن الانصهار وتكون البخار تغيران فيزيائيان، وهما تغيران في الحالة أيضاً. وبين الشكل 8-2 عمليتي التكثف والتجمد، وهما من تغيرات الحالة المألوفة. وتشير مصطلحات الغليان، والتجمد، والتكثف، والتبخر، والانصهار عادة إلى تغيرات في حالة المادة.

مراجعة المفردات

الملاحظة: جمع منظم وموجه للمعلومات حول ظاهرة معينة.

المفردات الجديدة

التغير الفيزيائي

تغير الحالة

التغير الكيميائي

قانون حفظ الكتلة



تجمد



تكثف

الشكل 8-2 يمكن أن يحدث التكثف عندما يلامس الغاز سطحاً بارداً، مما يؤدي إلى تكوين قطرات. كما يحدث التجمد عندما يبرد السائل؛ فالماء المتساقط يكون إبراً جليدية عندما يبرد.

المطويات

ضمن مطويتك معلومات من هذا القسم.

الشكل 2-9 عندما يصدأ الحديد،

نتيجة

التغير الكيميائي هو تغير مادة أو أكثر إلى مواد جديدة

عين المتفاعلات والناتج في تفاعل تكوين الصدأ.

الحديد والأكسجين هما المادتان المتفاعلتان، والصدأ هو المادة الناتجة



درجة الحرارة والضغط اللذان يحدث عندهما تغير في حالة مادة ما هما خاصيتان فيزيائيتان مهمتان، وتسميان «درجة انصهار» و«درجة غليان» المادة. انظر الجدول 1-2 الذي يضم درجات انصهار ودرجات غليان عدة مواد مألوفة. هاتان الخاصيتان من الخواص الفيزيائية النوعية كالكتافة، ولهذا يمكن استعمالهما في تعيين المواد المجهولة.

Chemical Changes

التغيرات الكيميائية

العملية التي تتضمن تغيير مادة أو أكثر إلى مواد جديدة تسمى **التغير الكيميائي**، ويشار إليه عادة بالتفاعل الكيميائي. وللمواد الجديدة الناتجة عن التفاعل تراكيب وخواص مختلفة عن تراكيب وخواص المواد قبل التفاعل. فمثلاً، يتكوّن صدأ الحديد، الموضح في الشكل 2-9، من تفاعل الحديد مع أكسجين الهواء، وهو يختلف في خصائصه عن خصائص كل من الحديد والأكسجين.

تسمى المواد التي نبدأ بها التفاعل «المتفاعلات». أما المواد الجديدة المتكوّنة فتسمى «الناتج». وتشير المصطلحات الآتية: تحلل، انفجار، صدأ، تأكسد، تآكل، فقدان البريق، تحمّر، احتراق، تعفن - إلى التفاعل الكيميائي.

✓ ماذا قرأت؟ عرف التغير الكيميائي.

دلائل حدوث تفاعلات كيميائية إضافة إلى ما سبق، وكما في الشكل 2-9 فإن الصدأ مادة بنية تميل إلى اللون البرتقالي، تكون في صورة مسحوق، تختلف في مظهرها كثيراً عن الحديد والأكسجين. فالصدأ لا ينجذب إلى المغناطيس في حين ينجذب الحديد إليه. ويعد اختلاف خواص الصدأ عن خواص كل من الحديد والأكسجين دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي. كما يبعد تعفن القواكه والخبز مثلاً آخر على التفاعلات الكيميائية؛ فطعم هذه الأطعمة بعد التعفن وقابليتها للهضم يختلفان عن طعمها وقابليتها للهضم وهي طازجة.

قانون حفظ الكتلة Law of conservation of Mass

تأخّر استعمال العلماء للادوات الكمية في دراسة التفاعلات الكيميائية حتى أواخر القرن الثامن عشر؛ حيث تم تطوير الميزان الحساس في ذلك الوقت. وعند استعمال الميزان في قياس كتل المتفاعلات والناتج لكثير من التفاعلات لوحظ أن الكتلة الكلية في التفاعل تبقى ثابتة. وقد لخص الكيميائيون هذه الملاحظات في قانون علمي سمي **قانون حفظ الكتلة**. وهو ينص على أن الكتلة لا تفنى ولا تستحدث في أثناء التفاعل الكيميائي - إلا بقدره الله تعالى - أي أنها محفوظة، بمعنى أن كتلة الناتج تساوي كتلة المتفاعلات، ويعبر عن ذلك بالمعادلة:

قانون حفظ الكتلة

كتلة المتفاعلات = كتلة الناتج

ارجع إلى التجربة الاستهلاكية صفحة 13، واستقص كيف تحقق قانون حفظ الكتلة؟

حفظ الكتلة وُضع 10 g من أكسيد الزئبق II الأحمر HgO في كأس مفتوحة، وسخن حتى تحولت إلى زئبق سائل وغاز أكسجين، فإذا كانت كتلة الزئبق السائل 9.26 g فما كتلة الأكسجين الناتج عن هذا التفاعل؟

1 تحليل المسألة

تم إعطاؤك كتلة المادة المتفاعلة وكتلة أحد النواتج في التفاعل، وتبعاً لقانون حفظ الكتلة فإن مجموع كتل النواتج يجب أن يساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة.

المعطيات

كتلة أكسيد الزئبق II = 10.0 g

كتلة الزئبق = 9.26 g

المطلوب

كتلة الأكسجين = ؟ g

2 حساب المطلوب

ضع قانون حفظ الكتلة

كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج

كتلة أكسيد الزئبق II = كتلة الزئبق + كتلة الأكسجين

كتلة الأكسجين = كتلة أكسيد الزئبق II - كتلة الزئبق

كتلة الأكسجين = 9.26 g - 10.00 g = -0.74 g

أوجد كتلة الأكسجين

عوض بالقيم المعطاة في المعادلة

3 تقويم الإجابة

إذا كان مجموع كتلتي الزئبق والأكسجين = كتلة أكسيد الزئبق II فالحل صحيح.

مسائل تدريبية

5. استعن بالبيانات في الجدول أدناه للإجابة عن السؤالين الآتيين:

كم جراماً من البروم تفاعل، وكم جراماً من المركب نتج؟

تفاعل الألومنيوم مع سائل البروم		
المادة	قبل التفاعل	بعد التفاعل
ألومنيوم	10.3 g	0.0 g
سائل البروم	100.0 g	8.5 g
المركب	0.0 g	

6. حصل طالب في تجربة لتحليل الماء على 10.0 g هيدروجين و 79.4 g أكسجين. ما مقدار الماء المستعمل في هذه العملية؟

7. أضاف طالب 15.6 g صوديوم إلى كمية وافرة من غاز الكلور، وبعد انتهاء التفاعل حصل على 39.7 g من كلوريد الصوديوم. ما كتلة كل من الكلور والصوديوم المتفاعلين؟

8. تفاعلت عينة مقدارها 10.0 g من الماغنسيوم مع الأكسجين لتكوين 16.6 g من أكسيد الماغنسيوم. كم جراماً من الأكسجين تفاعل؟

7.6 g

9. تحفيز تفاعل 106.5 g من حمض الهيدروكلوريك $HCl(g)$ مع كمية مجهولة من الأمونيا $NH_3(g)$ لإنتاج 157.5 g من كلوريد الأمونيوم $NH_4Cl(s)$. ما كتلة الأمونيا $NH_3(g)$ المتفاعلة؟ وهل طبق قانون حفظ الكتلة في هذا التفاعل؟ فسر إجابتك.

نعم كتلة المتفاعلات تساوي كتلة النواتج $107.0 g - 107.0 g = 0 g$

يستهلك 24.1 g من غاز الكلور في التفاعل.
وبما أن الصوديوم يتفاعل مع كمية فائضة من الكلور فإن الصوديوم جميعه (10.6 g) يستهلك في التفاعل.

89.4 g

الشكل 10-2 عند تسخين أكسيد الزئبق II فإنه يتفاعل ليكون الزئبق والأكسجين. ويكون مجموع كتلتهما مساوياً كتلة أكسيد الزئبق II.



كان الكيميائي الفرنسي أنتوني لافوازييه (1743-1794م) أول من استعمل الميزان الحساس في التفاعلات الكيميائية. وقد درس تحلل أكسيد الزئبق II بالحرارة، وهو كما يظهر في الشكل 10-2 مادة صلبة حمراء تتفاعل عند تسخينها لتكون سائل الزئبق الفضي وغاز الأكسجين العديم اللون. إن تغير اللون وظهور غاز مؤشر إن على حدوث التفاعل. وعندما يجري التفاعل في وعاء مغلق فإن الأكسجين والمواد قبل التفاعل وبعده، وستكون هي نفس القوانين الأساسية في الكيمياء.

تحول حالة المادة في أثناء التغير الفيزيائي لكن تركيبها يبقى ثابت. هناك أمثلة كثيرة على هذا التغير كالانصهار والتجمد والغليان والثني والتمزيق.

يتغير تركيب المادة في أثناء التغير الكيميائي. ومن المؤشرات المحتملة للتغير الكيميائي التغير في اللون أو الرائحة أو درجة الحرارة أو تكوين غاز أو مادة صلبة من السائل

10. الصف الأمثلة الآتية إلى تغيرات فيزيائية أو كيميائية.

- سحق علبة ألومنيوم. **فيزيائي**
- تدوير علبة الألومنيوم الممتلئة لإنتاج علب جديدة. **فيزيائي**
- اتحاد الألومنيوم مع الأكسجين لإنتاج أكسيد الألومنيوم. **كيميائي**
- صف نتائج التغير الفيزيائي، وأعط ثلاثة أمثلة عليه.
- صف نتائج التغير الكيميائي، واذكر أربعة أدلة على حدوثه.
- احسب. حل المسائل الآتية:

a. إذا تفاعل 22.99 g من الصوديوم تماماً مع 35.45 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج؟

b. إذا تفاعل 12.2 g من مادة X مع عينة من Y ونتج 78.9 g من XY فما كتلة Y المتفاعلة؟

14. قَوْمُ إذا قال لك صديق: "إذا كان تركيب المادة لا يتغير خلال التغير الفيزيائي فإن مظهرها لا يتغير". فهل هو على صواب؟ فسر إجابتك.

g ٥٨,٤٤ من كلوريد الصوديوم

g ٦٦,٧ من Y

لا تفنى ولا تستحدث في أثناء التفاعل الكيميائي - إلا بقدرته الله تعالى - فهي محفوظة.

العبارة غير صحيحة، في حين أن التركيب لا يتغير إلا أن تغيراً في المظهر يصاحب التغير الفيزيائي.

Mixtures المخاليط

الأهداف

- تقارن بين المخاليط والمواد النقية.
- تصنف المخاليط إلى متجانسة وغير متجانسة.
- تميز بين طرائق فصل المخاليط.

Mixtures المخاليط

درست أن المادة النقية ذات تركيب منتظم وثابت. ماذا يحدث عند مزج مادتين نقيتين أو أكثر معاً؟ **المخلوط** مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل من هذه المواد بخواصها الأصلية. ويختلف تركيب المخاليط بحسب نسب مكوناتها. لذا يمكن تحضير عدد لا نهائي من المخاليط. ومما يجدر بالذكر أن معظم المواد في الطبيعة توجد في صورة مخاليط، فمن الصعب إبقاء أي مادة نقية تماماً.

يبين الشكل 11-2 مخلوطين، ورغم أنك لا تستطيع أن تميز بين مكوني مخلوط الزئبق-الفضة في الشكل a 11-2، إلا أنك تستطيع فصلهما عن طريق التسخين، فيتبخر الزئبق أولاً، وبذلك تحصل على بخار الزئبق وحده، والفضة الصلبة وحدها.

وعند خلط الزيت والتوابل والخل معاً، كما في الشكل b 11-2، تمتزج هذه المواد لكنها لا تتفاعل، ويظل بإمكانك تمييز جميع المواد. وإذا بقي المخلوط من دون تحريك فترة كافية فإن الزيت يكون طبقة فوق الخل.

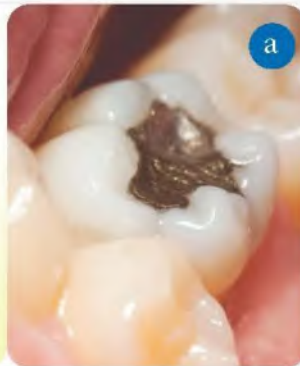
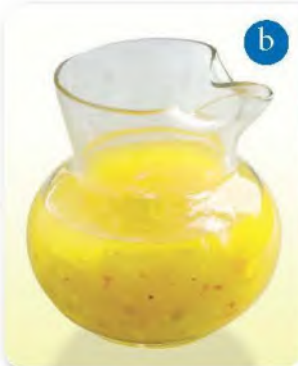
أنواع المخاليط إن مزيجي المواد النقية في الشكل 11-2 مخلوطان. ورغم اختلاف الخواص المرئية للمخاليط إلا أنه يمكن تعريفها بعدة طرائق، وتصنيفها إلى متجانسة وغير متجانسة.

مراجعة المفردات

مادة كيميائية : مادة ذات تركيب منتظم وثابت. وتسمى أيضاً مادة نقية.

المفردات الجديدة

المخلوط
المخلوط غير المتجانس
المخلوط المتجانس
المحاليل
الترشيح
الكروماتوجرافيا
التقطير
التبلور
التسامي



الشكل 11-2 هناك أنواع مختلفة من المخاليط a. من غير الممكن رؤية المكونات المختلفة لبعض المخاليط كهذه الحشوة المكونة من مخلوط فضة - زئبق. b. يمكن رؤية مكونات بعض المخاليط الأخرى كمطيب السلطة.

المفردات

مفردات أكاديمية

مخلوط

جاءت من الكلمة اللاتينية *misceo* وتعني *mix* أي يخلط.

المخلوط غير المتجانس مخلوط لا تمتزج فيه المواد، بل تبقى المواد فيه متمايزاً بعضها من بعض، وتركيبه غير منتظم؛ لأن المواد فيه لم تمتزج تماماً وظلت متميزة. ومن ذلك سلطة الخضار، وعصير البرتقال الطبيعي الذي يتكون من مزيج غير متجانس من العصير واللب، وفي العادة يطفو اللب على سطح العصير. ولذا يمكن القول إن وجود مادتين أو أكثر معاً بشكل متميز يشير إلى مخلوط غير متجانس.

المخلوط المتجانس مخلوط له تركيب ثابت، وتمرزج مكوناته بانتظام، فإذا أخذت قطعتين من ملمع الفضة والزئبق (سبيكة معدنية) فستجد أن تركيبها هو نفسه مهما اختلف حجم القطعة.



ماذا قرأت؟

يطلق على المخاليط المتجانسة أيضاً اسم **المحاليل**. وأكثر المحاليل المألوفة هي المحاليل السائلة، كالشاي والعصائر. لكن المحاليل قد تكون صلبة أو سائلة أو غازية؛ فهي قد تكون مخلوطاً من مادة صلبة مع غاز، أو مادة صلبة مع سائل أو غاز مع سائل... وهكذا. وبين الجدول 2-3 قائمة بأنواع مختلفة من المحاليل وأمثلة عليها، كما أننا نجد مثالا على كل نوع في الشكل 12-2.

المحلول الصلب المعروف بالفولاذ يسمى «سبيكة». والسبيكة مخلوط متجانس من الفلزات، أو من فلز ولا فلز، يكون فيه الفلز هو المكون الأساسي. الفولاذ مثلاً مخلوط من فلز الحديد ولا فلز الكربون. وإن وجود ذرات الكربون في المخلوط يزيد من صلابة الفلز. وتقوم المصانع بمزج أنواع مختلفة من الفلزات في سبائك للوصول إلى مواد أكثر قوة ومقاومة؛ فالمجوهرات كثيراً ما تصنع من سبائك، ومنها البرونز والذهب الأبيض.

أنواع المحاليل

الجدول 2-3

المحلول	مثال
غاز - غاز	الهواء في أسطوانة الغواص مزيج من غازات النيتروجين والأكسجين والأرجون.
غاز - سائل	الأكسجين وثنائي أكسيد الكربون الذائبان في ماء البحر.
سائل - غاز	الهواء الرطب الذي يتنفسه الغواص يحوي قطرات ماء.
سائل - سائل	عندما تمطر يمتزج ماء المطر بماء البحر.
صلب - سائل	الأملاح الصلبة الذائبة في ماء البحر.
صلب - صلب	أسطوانة الغوص مصنوعة من مزيج من المعادن.



الشكل 12-2 كل أنواع المحاليل ممثلة في هذه الصورة.

Separating Mixtures فصل المخاليط

توجد معظم المواد في الطبيعة على شكل مخاليط. ولفهم المادة بشكل أفضل علينا فصل المخاليط إلى مكوناتها النقية. ولأن المواد تختلط معاً بشكل فيزيائي فإن العمليات المستعملة في فصل بعضها عن بعض هي عمليات فيزيائية تقوم على الخواص الفيزيائية للمواد. فعلى سبيل المثال، يمكن فصل مخلوط من برادة الحديد والرمل باستعمال مغناطيس؛ حيث يجذب المغناطيس برادة الحديد فقط، ويفصلها عن الرمل. لقد تم تطوير عدد كبير من التقنيات التي تستفيد من اختلافات الخواص الفيزيائية للمواد لفصل مكونات المخاليط بعضها عن بعض.

الترشيح يمكن فصل المخاليط غير المتجانسة المكونة من مواد صلبة وسوائل بسهولة عن طريق الترشيح. **والترشيح** طريقة يستعمل فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل. يبين الشكل 13-2 مخلوطاً يصب على ورقة ترشيح طويت على شكل مخروط، حيث يمر السائل منها تاركاً المادة الصلبة على الورقة.

الكروماتوجرافيا تعد الكروماتوجرافيا (التحليل الاستشرابي) طريقة لفصل مكونات المخلوط (الطور المتحرك) بالاعتماد على قابلية انجذاب كل مكون من مكونات المخلوط لسطح مادة أخرى (الطور الثابت). ويكون الطور المتحرك غالباً مادة غازية أو سائلة، والطور الثابت مادة صلبة، ومنها ورق الكروماتوجرافيا كما هو موضح في الشكل 14-2. وفي هذه الطريقة يتباعد أولاً مكون المخلوط الذي قوى تماسك جزيئاته أقل على ورقة الكروماتوجرافيا، ثم يليه المكون الذي قوى تماسك جزيئاته أكبر.

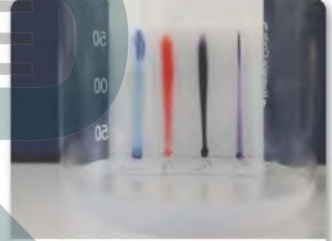
التقطير يمكن فصل معظم المخاليط المتجانسة عن طريق التقطير. **والتقطير** طريقة لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها، حيث تسخن المخلوط حتى تغلي المادة التي درجة غليانها أقل، وتتحول إلى بخار يكتف ويجمع على شكل سائل.

التبلور يعد ترسيب بلورات السكر من محلوله مثلاً على الفصل بالتبلور. **التبلور** طريقة لفصل تؤدي إلى الحصول على مادة نقية صلبة من محلولها. عندما يحتوي المحلول على أكبر قدر ممكن من المادة المذابة (محلول مشبع) فإن إضافة أي كمية من المذاب مهما قلّت تجعل المادة المذابة في المحلول ترسب وتكوّن بلورات على أي سطح متوافر. وعندما يتبخر الماء من محلول السكر المائي يصبح المحلول أكثر تركيزاً، وهذا يشبه إضافة المزيد من المادة المذابة إلى المحلول. ويبين الشكل 15-2 أنه عند زيادة تبخر الماء يكوّن السكر بلورات صلبة على الخليط. وتتماز عملية التبلور أنها تنتج مواد صلبة عالية النقاوة.

التسامي يمكن فصل المخاليط بالتسامي، وهو عملية تبخر فيها المادة الصلبة دون أن تنصهر، أي دون أن تمر بالحالة السائلة. يستعمل التسامي لفصل مادتين صلبتين في خليط، إحداها لها القدرة على التسامي، وليس للأخرى ذلك.



الشكل 13-2 عندما يمر المخلوط عبر ورقة الترشيح تبقى المادة الصلبة في الورقة، في حين يتجمع السائل المتبقي في الكأس.



الشكل 14-2 تفصل المكونات المختلفة للحبر بناءً على قابلية انجذاب كل مكون من مكونات الحبر (الطور المتحرك) لسطح ورق الكروماتوجرافيا (الطور الثابت).



الشكل 15-2 عندما يتبخر الماء من محلول السكر المائي تتكون بلورات السكر على الخليط.

تجربة

5. استعمل ربع ورقة ترشيح قطرها حوالي 11 cm لعمل فتيلة لسحب الماء. ضع نهاية الفتيلة في الثقب الموجود في مركز ورقة الترشيح الدائرية.

6. ضع الورقة مع الفتيلة على سطح كأس الماء، بحيث تكون الفتيلة في الماء. سيصعد الماء في الفتيلة ويتحرك نحو الخارج خلال ورقة الترشيح.

7. عندما يصل الماء إلى حوالي 1 cm من حافة ورقة الترشيح (بعد حوالي 20 دقيقة)، اسحب الورقة بحرص من الكأس المليئة بالماء، وضعها على كأس فارغة أخرى.

التحليل

1. سجل عدد الأصباغ التي يمكنك تحديدها على ورقة الترشيح. علم حدود دوائر الألوان.

2. استنتج لماذا ترى أنواعاً مختلفة في أماكن مختلفة من الورقة؟

3. قارن النتائج التي حصلت عليها بالأشكال التي حصل عليها زملاؤك، فسر الاختلافات التي قد تظهر.

النقية؟
ون وفئو

ين،
تجريباً

ضع نقطة
بشدة قلم

يجب أن يبين الرسم ورقة الترشيح ونقطة الحبر في مركزها وأصابعاً مختلفة منتشرة انطلاقاً من المركز

تمتلك المكونات المختلفة من الحبر قوى جذب بصورة مختلفة نحو ورقة الترشيح، لذا فإن الألوان التي تكون الحبر ستترسب على مسافات مختلفة من مركز الورقة

4. استعمل مقصاً أو أداة حادة أخرى لعمل ثقب صغير بقطر رأس القلم في مركز بقعة الحبر.
تحذير: الأجسام الحادة يمكن أن تجرح الجلد.

التقويم 2-3

الخلاصة

15. متجانس متجانس غير متجانس

a. ماء الصنبور b. أهواء c. فطيرة الزبيب.

16. قارن بين المخاليط والمواد النقية.

17. سم طريقة الفصل التي يمكن استعمالها في فصل مكونات المخاليط الآتية:

a. سائلين عديمي اللون. التقطير

b. مادة صلبة غير ذائبة مخلوطة مع سائل. الترشيح

c. كرات زجاجية حمراء وزرقاء متساوية في الحجم والكتلة.

18. صمم خريطة مفاهيمية تلخص العلاقات بين المادة، والعناصر، والمركبات والمواد الكيميائية النقية، والمخاليط المتجانسة، والمخاليط غير المتجانسة.

المواد النقية لها تركيب ثابت. وكل مادة نقية في المخلوط تحتفظ بخواصها، في حين أن خواصها تختلف عن الخواص المكونة لها

والتقطير، والتبلور، والتسامي، والكروماتوجرافيا.

ستبدو الخريطة مشابهة للشكل ٢,٩

العناصر والمركبات Elements and Compounds

الأهداف

■ تمييز بين العناصر والمركبات.

■ تصف ترتيب العناصر في الجدول الدوري.

■ تشرح سلوك المركبات وفق قانوني النسب الثابتة والمتضاعفة.

■ **المفكرة** الرئيسة المركب مكون من عنصرين أو أكثر متحدين معًا اتحادًا كيميائيًا.

الربيط مع الحياة عندما تأكل سلطة الفواكه قد تأكل قطعة منها منفردة، أما عندما تأكل مربى الفواكه فإنك لا تستطيع فصل كل قطعة من الفواكه وحدها. وكما أن المربى مكون من فواكه فإن المركب مكون من عناصر، ولكنك لا تراها منفردة.



www.ien.edu.sa

العناصر Elements

■ **مراجعة المفردات**

النسبة: علاقة جزء بآخر أو بالكل من ناحية الكمية.

■ **المفردات الجديدة**

العنصر

الجدول الدوري

المركب

قانون النسب الثابتة

النسبة المئوية بالكتلة

قانون النسب المتضاعفة

رغم أن المادة أشكالاً كثيرة إلا أنه يمكن فصل مكوناتها إلى عدد صغير من الوحدات البنائية الأساسية تسمى عناصر. **العنصر** مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية. هناك 92 عنصرًا في الطبيعة. ومن هذه العناصر: النحاس Cu والأكسجين O والذهب Au، وهناك أيضًا عناصر لا توجد في الطبيعة، وإنما يتم تحضيرها في المختبر. لكل عنصر اسم كيميائي، ورمز خاص به. ويتكون الرمز من حرف أو اثنين أو ثلاثة، بحيث يكون الحرف الأول كبيرًا، أما باقي الأحرف فتكون صغيرة. ومن المعلوم أن أسماء العناصر ورموزها متفق عليها عالميًا من قبل العلماء لتسهيل التواصل بينهم. ولا تتوافر العناصر الطبيعية على نحو متساو؛ فالهيدروجين H يشكل 75% من كتلة الكون، في حين يشكل الأكسجين O والسيليكون Si مجتمعين 75% من كتلة القشرة الأرضية، ويشكل الأكسجين O والكربون C والهيدروجين H أكثر من 90% من جسم الإنسان. ومن جهة أخرى فإن عنصر الفراتسيوم Fr هو أحد أقل العناصر وجودًا في الطبيعة؛ إذ يُقدَّر وجوده بأقل من 20 g موزعة الشكل 16-2 توجد العناصر في حالات مختلفة في الظروف العادية. الشكل 16-2 في الظروف المختلفة.



وعاء نحاس - صلب



جهاز قياس ضغط الدم (زئبق - سائل)



بالون هيليوم - غاز

العناصر الأساسية

H = 1

Li = 7
Be = 9,4
B = 11
C = 12
N = 14
O = 16
F = 19

Na = 23
Mg = 24
Al = 27,3
Si = 28
P = 31
S = 32
Cl = 35,5

K = 39	Rb = 85	Cs = 133	—	—
Ca = 40	Sr = 87	Ba = 137	—	—
—	? Yt = 88?	? Di = 138?	Er = 178?	—
Ti = 48?	Zr = 90	Ce = 140?	? La = 180?	Th = 231
V = 51	Nb = 94	—	Ta = 182	—
Cr = 52	Mo = 96	—	W = 184	U = 240
—	—	—	—	—
Fe = 56	Ru = 104	—	Os = 195?	—
Co = 59	Rh = 104	—	Ir = 197	—
Ni = 59	Pd = 106	—	Pt = 198?	—
Cu = 63	Ag = 108	—	Au = 199?	—
Zn = 65	Cd = 112	—	Hg = 200	—
—	In = 113	—	Tl = 204	—
—	Sn = 118	—	Pb = 207	—
As = 75	Sb = 122	—	Bi = 208	—
Se = 78	Te = 125?	—	—	—
Br = 80	J = 127	—	—	—

الشكل 17-2

كان مندليف من أوائل العلماء الذين رتبوا العناصر بطريقة دورية، كما هو مبين في الجدول. لاحظ الأعداد الدورية في خواص العناصر.

المفردات

مفردات علمية

العنصر
Element

مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرائق فيزيائية أو

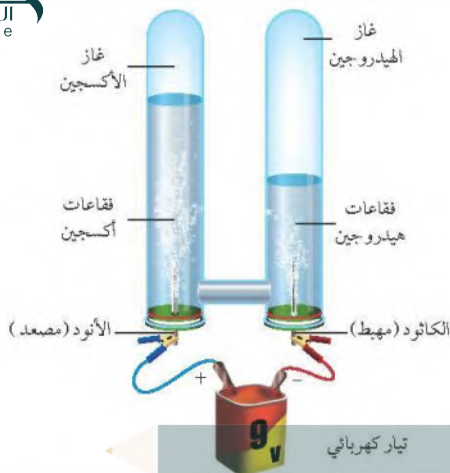
نفرة أولية على الجدول الدوري مع ازدياد عدد العناصر المكتشفة في بدايات القرن التاسع عشر بدأ العلماء يلاحظون أنماط التشابه بين العناصر في الخواص الفيزيائية والكيميائية ودراساتها. وقد صمم العالم الروسي ديمتري مندليف Dmitri Mendeleev (1834 — 1907م) جدولاً كما في الشكل 17-2 نظم فيه جميع العناصر التي كانت معروفة في ذلك الوقت. كان تصنيفه قائماً على التشابهات بين العناصر وكتلتها. وهو يعد النسخة الأولى بما سمي بعد ذلك "الجدول الدوري". ينظم الجدول الدوري العناصر في شبكة تسمى الصفوف الأفقية فيها "الدورات"، وتسمى الأعمدة "المجموعات" أو "العائلات". والعناصر الموجودة في مجموعة واحدة لها خواص فيزيائية وكيميائية متشابهة. وقد سمي الجدول دورياً لأن نمط الخواص المتشابهة يتكرر من دورة إلى أخرى، وسوف تجد في نهاية هذا الكتاب صورة للجدول الدوري الحديث.

المركبات Compounds

كثير من المواد الكيميائية النقية تصنف على أنها مركبات. ويتكون المركب من عنصرين أو أكثر متحدتين كيميائياً. وتوجد معظم المواد في الكون على شكل مركبات. يوجد الآن حوالي (10) ملايين مركب معروف، وهي في ازدياد مستمر؛ إذ يتم تحوّل اكتشاف حوالي (100,000) مركب سنوياً.

✓ ماذا قرأت؟ عرف العنصر والمركب.

تسهّل معرفة الرموز الكيميائية للعناصر كتابةً صيغ المركبات. فملح الطعام مثلاً يسمى كلوريد الصوديوم، وهو مكون من ذرة واحدة من الصوديوم Na وذرة واحدة من الكلور Cl وصيغته الكيميائية NaCl، كما أن الماء مكون من ذرتين من الهيدروجين H وذرة من الأكسجين O وصيغته الكيميائية H₂O، وهنا يشير الرقم السفلي (2) إلى ذرتين من الهيدروجين يتحدان مع ذرة واحدة من الأكسجين.



الشكل 18-2 يتحلل الماء إلى مكوناته: الأكسجين والهيدروجين بعملية التحليل الكهربائي.

حدد النسبة بين كمية الهيدروجين وكمية الأكسجين المنطلقين خلال التحليل الكهربائي للماء.

فصل المركبات إلى مكوناتها لا يمكن تجزئة العناصر إلى مواد أبسط منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية، لكن يمكن تجزئة المركبات إلى مواد أبسط بطرائق كيميائية. وعموماً فإن المركبات التي توجد في الطبيعة أكثر استقراراً من حالة العناصر المكونة لها، ولكي تتفكك هذه المركبات إلى عناصر فإنها تحتاج إلى طاقة كالحرارة والكهرباء. وبين الشكل 18-2 تركيب جهاز يستعمل لإحداث تغيير كيميائي للماء وتحليله إلى العناصر المكونة له -الهيدروجين والأكسجين- من خلال عملية تسمى "التحليل الكهربائي". يقوم التيار الكهربائي في هذه العملية بتحليل الماء H_2O إلى غاز الهيدروجين H_2 وغاز الأكسجين O_2 . ولأن الماء H_2O يتكون من ذرتين من الهيدروجين H_2 وذرة أكسجين O فإن حجم غاز الهيدروجين H_2 الناتج يكون ضعف حجم غاز الأكسجين O_2 .

✓ **ماذا قرأت؟** اشرح عملية التحليل الكهربائي.

خواص المركبات تختلف خواص المركبات عن خواص العناصر الداخلة في تركيبها. ويوضح مثال الماء في الشكل 18-2 هذه الحقيقة. الماء مركب مستقر، وهو سائل في درجات الحرارة العادية، وعند تفكيكه فإن الأكسجين والهيدروجين الناتجين يختلفان كثيراً عن الماء؛ فالأكسجين والهيدروجين غازان عديم اللون والرائحة، ويتفاعلان بشدة مع عدة عناصر. وهذا الاختلاف في الخواص ناتج عن تفاعل كيميائي بين العناصر. وبين الشكل 19-2 العناصر المكونة لمركب "يوديد البوتاسيوم". لاحظ اختلاف خواص يوديد البوتاسيوم KI عن خواص العنصرين المكونين له. البوتاسيوم K فلز فضي، واليود I_2 مادة صلبة سوداء اللون توجد على هيئة غاز بنفسجي اللون في درجة حرارة الغرفة، في حين أن يوديد البوتاسيوم KI ملح أبيض.

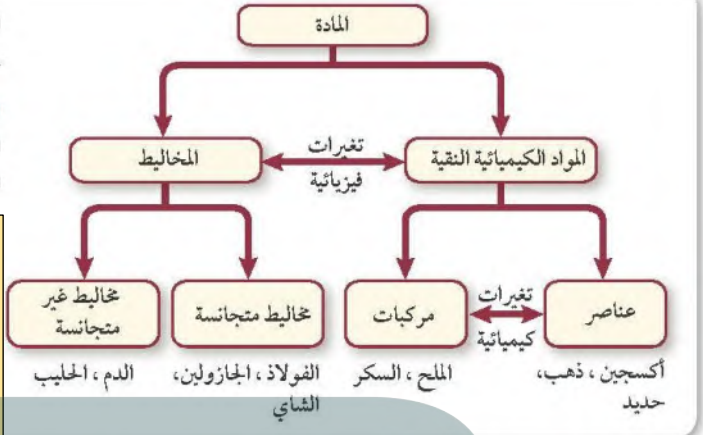
الشكل 19-2 عندما يتفاعل البوتاسيوم واليود يكونان يوديد البوتاسيوم الذي يختلف عنهما في خواصه.

في عملية التحليل الكهربائي، توضع نهاية قطب طويل من البالتين في الماء داخل الأنبوب، وتوصل النهاية الأخرى بمصدر طاقة كهربائي. فيحلل التيار الكهربائي الماء إلى غاز الهيدروجين وغاز الأكسجين. وبما أن الماء مكون من ذرتين من الهيدروجين وذرة من الأكسجين، فيكون حجم الهيدروجين الناتج ضعف حجم الأكسجين.

يوديد البوتاسيوم

الشكل 20-2 يمكن تصنيف المادة إلى عدة أصناف لها خواص محددة.

افحص كيف ترتبط المخاليط مع المواد النقية؟ وكيف ترتبط العناصر مع المركبات؟



ترتبط المخاليط والمواد النقية معا من خلال التغيرات الفيزيائية. أما العناصر والمركبات فتترتبط معا من خلال التغيرات الكيميائية

تعلم أنه يمكن تصنيف المواد إلى مواد نقية ومخاليط. وكما درست في السابق فإن المخلوط إما أن يكون متجانساً أو غير متجانس. وتعرف أيضاً أن العنصر مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها، في حين أن المركب ناتج عن اتحاد عنصرين أو أكثر، ويمكن تحليله إلى مكوناته. استعمل الشكل 20-2 لمراجعة تصنيف المواد، وكيف ترتبط مكوناتها معاً.

✓ **ماذا قرأت؟** لخص الأنواع المختلفة من المادة، وكيف يرتبط بعضها مع بعض؟

قانون النسب الثابتة Law of Definite Proportions

قال تعالى: ﴿وَكُلُّ شَيْءٍ عِنْدَهُ بِمِقْدَارٍ﴾ [الرعد: ٨] من الحقائق العجيبة في الكون أن الله تعالى أوجد المركبات، والتي تتكون من العناصر بنفسها بنسب ثابتة ومقدرة بقدر منه سبحانه. وهذا ما يعرف بـ "قانون النسب الثابتة"، الذي ينص على أن المركب يتكون دائماً من العناصر نفسها بنسب كتلية ثابتة، مهما اختلفت كمياتها. أن كتلة المركب تساوي مجموع كتل العناصر المكونة له.

يمكن التعبير عن الكميات النسبية للعناصر في مركب ما بالنسبة المئوية بالكتلة، وهي نسبة كتلة كل عنصر إلى كتلة المركب الكلية معبراً عنها بالنسبة المئوية.

$$\text{النسبة المئوية بالكتلة (\%)} = \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}} \times 100$$

نحصل على النسبة المئوية بالكتلة بقسمة كتلة العنصر على كتلة المركب، ثم ضرب هذه النسبة في مائة للتعبير عنها بنسبة مئوية.

✓ **ماذا قرأت؟** اكتب نص قانون النسب الثابتة.

ينص قانون النسب الثابتة على أن المركب يتكون دائماً من العناصر نفسها متحدة معاً بنسب كتلية ثابتة مهما اختلفت كمية المادة

تقسم المادة إلى مخاليط ومواد نقية، ويرتبط بعضها ببعض عن طريق التغيرات الفيزيائية. ويمكن أن تكون المخاليط متجانسة أو غير متجانسة. أما المواد النقية فتقسم إلى عناصر ومركبات ترتبط معا من خلال تغيرات كيميائية

تحليل السكروز

الجدول 2-4

العنصر	التحليل الكتلي (g)	النسبة المئوية بالكتلة (%)	20.00 g من حبيبات سكر المائدة	التحليل الكتلي (g)	النسبة المئوية بالكتلة (%)	500.00 g من سكر القصب
كربون	8.44	$\frac{8.44 \text{ g C}}{20.00 \text{ g}} \times 100 = 42.20\%$	211.0	$\frac{211.0 \text{ g C}}{500.00 \text{ g}} \times 100 = 42.20\%$		
هيدروجين	1.30	$\frac{1.30 \text{ g H}}{20.00 \text{ g}} \times 100 = 6.50\%$	32.5	$\frac{32.5 \text{ g H}}{500.00 \text{ g}} \times 100 = 6.50\%$		
أكسجين	10.26	$\frac{10.26 \text{ g O}}{20.00 \text{ g}} \times 100 = 51.30\%$	256.5	$\frac{256.5 \text{ g O}}{500.00 \text{ g}} \times 100 = 51.30\%$		
المجموع	20.00	100%	500.0	100%		

تتكوّن حبيبات سكر المائدة (السكروز) من ثلاثة عناصر، هي الكربون والهيدروجين والأكسجين. وبين الجدول 2-4 نتائج تحليل 20.0 g من هذا السكر. لاحظ أن مجموع 20.0 g، وهي تساوي كمية حبيبات السكر التي تم تحليلها، الثابتة الذي ينطبق على المركبات: كتلة المركب تساوي مجموع

المركب (I): النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين =

$$11.1\% = (10.0 + 1.0) / 10.0$$

المركب (II): النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين =

$$0.9\% = (2.0 + 3.0) / 2.0$$

بما أن التركيب الكتلي للمركبين مختلف، فإن

المركبين يجب أن يكونا مختلفين

سكروز الذي مصدره قصب السكر، والتي بين الجدول 2-4

لا، إنك لن تكون متأكدًا؛ لأن تساوي النسبة

النسبة بالكتلة لأحد العناصر لا يضمن أن

يكون تركيب كل مركب مماثل لتركيب الآخر

يجب أن يتحول دائما من كربون بنسبة 42.20% وهيدروجين بنسبة 6.50% وأكسجين بنسبة 51.30% منها كان مصدرها.

مسائل تدريبية

19. عينة من مركب مجهول كتلتها 78.0 g، تحتوي على 12.4 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب؟

$$10.9\%$$

20. يتفاعل 1.0 g هيدروجين كليًا مع 19.0 g فلور. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب الناتج؟

$$0.0\%$$

21. تتفاعل 3.5 g من العنصر X مع 10.5 g من العنصر Y لتكوين المركب XY. ما النسبة المئوية بالكتلة لكل من العنصرين X و Y في المركب الناتج؟

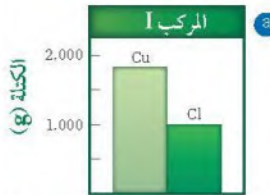
$$20\% = x, 80\% = y$$

22. تم تحليل مركبين مجهولين فوجد أن المركب الأول يحتوي على 15.0 g هيدروجين و 120.0 g أكسجين، وأن المركب الثاني يحتوي على 2.0 g هيدروجين و 32.0 g أكسجين. هل المركبان مركب واحد؟ فسر إجابتك.

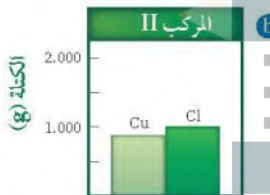
23. تحفيز مركبان كل ما تعرفه عنهما أنها يحتويان على النسبة بالكتلة نفسها من الكربون. هل هما المركب نفسه؟ فسر إجابتك.

الشكل 2-21 اتحاد النحاس

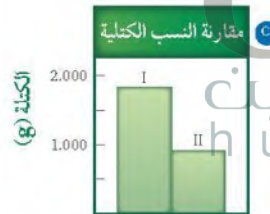
والكلور ينتج عنه مركبات مختلفة.



رسم بياني بالأعمدة يقارن الكتل النسبية للنحاس والكلور في المركب I.



رسم بياني بالأعمدة يقارن الكتل النسبية للنحاس والكلور في المركب II.



رسم بياني بالأعمدة يقارن الكتل النسبية للنحاس في كلا المركبين. النسبة هي 2:1.

قانون النسب المتضاعفة Law of Multiple Proportions

تختلف المركبات تبعاً لاختلاف العناصر الداخلة في تركيبها. ومع ذلك، فإن مركبات مختلفة قد تحتوي على العناصر نفسها. وهذا يحدث عندما تكون النسب الكتلية للعناصر المكونة لهذه المركبات مختلفة. ينص **قانون النسب المتضاعفة** على أنه عند تكوين مركبات مختلفة من اتحاد العناصر نفسها فإن النسبة بين كتل أحد العناصر التي تتحد مع كتلة ثابتة من عنصر آخر في هذه المركبات هي نسبة عددية بسيطة وصحيحة. ويتم التعبير عن النسب عادة باستعمال أعداد يفصل بينها نقطتان إحداها فوق الأخرى (مثلاً 2:3) أو على شكل كسر.

✓ **ماذا قرأت؟** اكتب نص قانون النسب المتضاعفة بكلما تذكرك الخاصة.

الماء وفوق أكسيد الهيدروجين يوضح مركب الماء H_2O وفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 قانون النسب المتضاعفة؛ فكل المركبين مكوّن من العناصر نفسها (هيدروجين وأكسجين)، لكن الماء مكون من ذرتي هيدروجين وذرة واحدة من الأكسجين، في حين أن فوق أكسيد الهيدروجين يتكون من ذرتي هيدروجين وذرتي أكسجين. لاحظ أن فرق أكسيد الهيدروجين يختلف عن الماء في أنه يحتوي على ضعف الكمية من الأكسجين، وعندما تقارن كتلة الأكسجين في فوق أكسيد الهيدروجين بكتلته في الماء فستحصل على نسبة 2 : 1.

مركبات مكونة من نحاس وكلور من الأمثلة الأخرى على المركبات التي توضح قانون النسب المتضاعفة مركبات النحاس والكلور؛ إذ يتحد النحاس Cu مع الكلور Cl في ظروف مختلفة لتكوين مركبين مختلفين. وبين الجدول 2-5 نتائج تحليل المركبين؛ فالمركب رقم (I) يحتوي على 64.20% نحاس، في حين يحتوي المركب (II) على 47.27% نحاس، ويحتوي المركب (I) على 35.80% كلور، في حين يحتوي المركب (II) على 52.73% كلور. قارن بين نسب كتل الكلور في المركبين مستعيناً بالجدول 2-5 والشكل 2-21. لاحظ أن نسبة كتلة النحاس إلى الكلور في المركب I تساوي ضعف نسبة النحاس إلى الكلور في المركب II.

$$\frac{\text{النسبة الكتلية للمركب I}}{\text{النسبة الكتلية للمركب II}} = \frac{1.739 \text{ g Cu/g Cl}}{0.8964 \text{ g Cu/g Cl}} = 2.00$$

بسبب قانون النسب المتضاعفة

✓ **اختبار الرسم البياني** فسر لماذا تكون نسبة كتلي النحاس في المركبين 2:1؟

تحليل البيانات لمركبي نحاس

الجدول 2-5

المركب	Cu%	Cl%	كتلة (g) Cu في 100.0g	كتلة (g) Cl في 100.0g	النسبة الكتلية (كتلة Cu / كتلة Cl)
I	64.20	35.80	64.20	35.80	1.793 g Cu / 1 g Cl
II	47.27	52.73	47.27	52.73	0.8964 Cu / 1 g Cl



النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في الماء =

$$11\% = 100\% \times 18.0 / 20$$

النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في الماء =

$$89\% = 100\% \times 18.0 / 16.0$$

المركب (I): النسبة المئوية بالكتلة للحديد =

$$30.0\% = 60.0\% \text{ وللأكسجين}$$

المركب (II): النسبة المئوية بالكتلة للحديد =

$$77.73\% = 22.27\% \text{ وللأكسجين}$$

ولذا فإن المركبين ليسا متماثلين. ونسبة لكتل

للمركب (I) إلى المركب (II) هي ٢,٣

الجدول 5-2 والشكل 21-2، ويسميان كلوريد النحاس I،
وكي يشير قانون النسب المتضاعفة فإن النسبة بين كتلتين مختلفتين
من النحاس تتحد كل منهما مع كتلة ثابتة من الكلور في المركبين هي نسبة عددية بسيطة
بدرجة، تساوي 2:1.

لا يمكن تجزئة العناصر إلى مواد أبسط
منها بالطرائق الكيميائية العادية، في
حين يمكن تجزئة المركبات

الجدول الدوري للعناصر منظم
بالاعتماد على التشابهات في
الخصائص الفيزيائية والكيميائية،
وتتكرر أنماط الخصائص المتشابهة
من دورة إلى أخرى

يصف قانون النسب الثابتة على
التركيب الكتلتي لمادة ما

يربط قانون النسب المتضاعفة
تركيب مركبين مكونين من
العناصر نفسها

24. الفكرة الرئيسة: قارن بين العناصر والمركبات.

25. صف الملامح التنظيمية الأساسية للجدول الدوري للعناصر.

26. فسر كيف ينطبق قانون النسب الثابتة على المركبات؟

27. اذكر مثالين لمركبات ينطبق عليها قانون النسب المتضاعفة.

28. أكمل الجدول الآتي، ثم حلل البيانات الموجودة فيه لتقرر ما إذا كان
المركب I والمركب II هما المركب نفسه. إذا كان المركبان مختلفين
فاستعمل قانون النسب المتضاعفة لتبين العلاقة بينهما.

بيانات تحليل مركبين للحديد

المركب	الكتلة الكلية (g)	كتلة Fe (g)	كتلة O (g)	النسبة المئوية بالكتلة للحديد	النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين
I	75.00	52.46	22.54		
II	56.00	43.53	12.47		

29. احسب النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين وللأكسجين في الماء بالرجوع
إلى الجدول الدوري.

30. ارسم رسمًا بيانيًا يوضح قانون النسب المتضاعفة.

في الميدان

مهن: المحقق

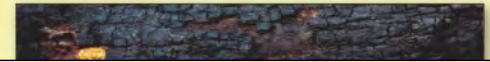
الكشف عن مسرعات الحرائق المتعمدة

إذا احترق مستودع، وساده الخراب والدمار، وكانت الحرارة والدخان يملآن المكان، واللهب ينتشر، والجدران والسقف تنهوى، فهل يمكنك تحديد ما إذا كان الحريق متعمداً أو غير متعمد؟

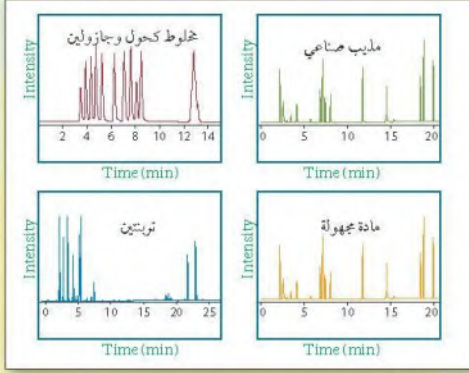
المسرعات إن من يحققون في الحرائق يعملون الأدلة لتقدير كيف بدأت النار؟ وكيف انتشرت؟ فإذا كان هناك شك في أن الحريق متعمد فإن احتمال مساهمة المسرعات (مواد تسرع انتشار النار) أمر وارد.

خواص المسرعات قد تكون المسرعات مفيدة إذا استعملت وقوداً، ويعد وجودها خطراً كبيراً في حال وجود حريق؛ فهي مذيبات قوية، وتمتص بسرعة، ولا تمتزج بسهولة مع الماء، وتطفو غالباً فوقه. وفي درجات الحرارة العادية تنتج المسرعات أبخرة يمكن أن تشتعل.

دلائل وجود المسرعات من دلائل وجود المسرعات نمط الاحتراق غير العادي، مثل المبين في الشكل 1. في هذه الحالة -التي تسمى نمط الاحتراق المتهاوي- تم ضرب أسائل قابل للاحتراق في هذه المنطقة، وانتشر بين لوحات الأرضية إلى العوارض السفلية (أعمدة البناء السفلية).



يربط تشابه اللوحة (الكروماتوجرام) للمادة المجهولة مع كروماتوجرام مذيب صناعي إلى حد كبير لأن المجرم لا بد أن يحتاج إلى مواد كيميائية مستعملة في الصناعة، إما من خلال مكان عمله أو مكان عمل أحد أفراد أسرته أو أصدقائه



الشكل 2: أشكال بيانية (كروماتوجرام) مميزة للمركبات كيصنات الأصابع

ومن المؤشرات الأخرى وجود بقع صغيرة على سطح أي مادة رطبة، شبيهة ببقع زيت السيارات الطافية على الوحل في شارع رطب. إذا رأى المحققون مثل هذه البقع فإنهم يأخذون عينات منها ليفحصوها. **التحليل الكيميائي** يأخذ المحققون أي عينات يجمعونها إلى المختبر لتحليلها كيميائياً. وهناك تفصل مكونات كل عينة بعضها عن بعض بعملية تسمى "الكروماتوجرافيا الغازية"، مما يجعل المكونات تظهر في شكل بياني (كروماتوجرام) كتلك المبينة في الشكل 2 لمخلوط من الكحول والجازولين والتريتين ومذيب صناعي. وهذه الأشكال تشبه بصمات الأصابع؛ فهي تميز كل مادة. وبمقارنة الشكل البياني (الكروماتوجرام) للمادة المجهولة مع الأشكال الخاصة بالمركبات المعروفة يمكن تحديد نوع المسرع.

الكتابة في الكيمياء

التفكير الناقد انظر إلى الشكل البياني (الكروماتوجرام) للمادة المجهولة، وقارنه بالأشكال الخاصة بالمواد الثلاثة المعروفة. هل تستطيع معرفة أي مسرع استعمل؟ هل تطابق هذه المعرفة أي تصور عمّن قام بالجريمة؟ فسر إجابتك.

تحديد نواتج التفاعل الكيميائي

الخلفية: يمكن دراسة التغيرات الكيميائية بملاحظة التفاعلات الكيميائية. ويمكن تحديد نواتج التفاعلات من خلال اختبار اللهب.

سؤال: هل يتفاعل النحاس مع نترات الفضة؟ ما العناصر التي تتفاعل؟ وما المركب الناتج عن تفاعلها؟

المواد والأدوات اللازمة

محلول $AgNO_3$	حلقة من الحديد
ورق صنفرة	حامل حلقي
ساق تحريك زجاجية	طبق بتري بلاستيكي
ورق ترشيح	لهب بنزن
كأس زجاجية 50 mL	مشابك ورق
مخبار مدرج 50 mL	سلك نحاسي
دورق مخروطي 250 mL	قمع

إجراءات السلامة

تحذير: نترات الفضة سامة جداً، لذا تجنب ملامستها للعين والجلد.

خطوات العمل

1. املا بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. ادلك سلكاً نحاسياً طوله 8 cm بورق الصنفرة حتى يصبح لامعاً. لاحظ خصائصه الفيزيائية ودونها.
3. ضع 25 mL من محلول نترات الفضة $AgNO_3$ في كأس سعتها 50 mL، ودون خصائصه الفيزيائية.
4. اجعل جزءاً من السلك على هيئة ملف زبركي الشكل، واجعل من طرف جزئه الآخر خطأً وعلقه في ساق التحريك.
5. ضع ساق التحريك على فوهة الدورق بشكل عرضي، بحيث يغمر جزء من السلك في المحلول.
6. سجّل ملاحظاتك عن السلك والمحلول كل 5 دقائق مدة 20 دقيقة.
7. حضّر جهاز الترشيح: صل الحلقة الحديدية بالحامل الحلقي، وعدّل ارتفاعها بحيث تصل نهاية القمع إلى داخل عنق الدورق المخروطي.

8. اثن ورقة الترشيح الدائرية نصفين مرتين لتلاصق الحواف، وقص الجزء السفلي من الجهة اليمنى للورقة المقابل لك، ثم افتح الورقة المطوية على شكل مخروط وضعها في القمع.
9. أخرج السلك من الدورق، وتخلص منه بحسب توجيهات معلمك.
10. مستعيناً بالساق الزجاجية، اسكب السائل ببطء داخل القمع؛ لكي تجمع المواد الصلبة الناتجة في ورقة الترشيح.
11. اجمع ما ترشح في الدورق المخروطي، وانقله إلى طبق بتري.
12. عدّل شدة لهب بنزن حتى يصبح لونه أزرق، ثم استخدم الملقط لتسخن مشبك الورق على اللهب حتى يثبت لونه.
13. اغمر المشبك الساخن في السائل في طبق بتري، مستخدماً الملقط. ثم ضعه مرة أخرى فوق اللهب، وسجّل اللون الذي لاحظته. بعد إزالة المشبك عن اللهب اتركه ليبرد قبل أن تلمسه بيدك.

14. **التنظيف والتخلص من النفايات** تخلص من المواد الكيميائية وفق توجيهات معلمك.

حل واستنتج

1. **لاحظ واستنتج** صف التغيرات التي لاحظتها في الخطوة 6. هل كان هناك دليل على حدوث تغير كيميائي؟ توقع المواد الناتجة.
2. **قارن** ابحث في أحد المصادر لتحديد ألوان كل من فلز الفضة، ونترات النحاس في الماء، ثم قارن هذه المعلومات بملاحظاتك على المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في الخطوة 6.
3. **حدّد** يعث النحاس ضوءاً أزرق مائلاً إلى الخضرة في اختبار اللهب. هل تؤكد ملاحظاتك وجود النحاس في السائل الذي جمع في الخطوة 11؟
4. **صنّف** من أي أنواع المخاليط يعد نترات الفضة في الماء؟ أي أنواع المخاليط تكوّن بعد الخطوة 6؟

التوسع في الاستقصاء

قارن ملاحظاتك مع ملاحظات زملائك في المجموعات الأخرى، وكوّن فرضية لتفسير أي اختلافات، ثم صمم تجربة لاختبارها.

الفكرة (النهاية) كل شيء مكون من مادة، وله خواص معينة.

2-1 خواص المادة

المفاهيم الرئيسية

- الحالات الثلاث المألوفة للمادة هي الصلبة والسائلة والغازية.
- يمكن ملاحظة الخواص الفيزيائية دون تغيير تركيب المادة.
- الخواص الكيميائية تصف قدرة المادة على الاتحاد مع المواد الأخرى، أو التحول إلى مواد جديدة.
- قد تؤثر الظروف الخارجية في الخواص الفيزيائية والكيميائية.

الفكرة (الرئيسية) توجد معظم المواد

المألوفة على شكل مواد صلبة أو سائلة أو غازية، ولها خواص فيزيائية وكيميائية مختلفة.

المفردات

- حالات المادة
- المادة الصلبة
- السائل
- الغاز
- البخار
- الخاصية الفيزيائية
- الخاصية غير المميزة
- الخاصية المميزة
- الخاصية الكيميائية

2-2 تغيرات المادة

المفاهيم الرئيسية

- التغير الفيزيائي يغير من الخواص الفيزيائية للمادة دون أن يغير تركيبها.
- التغير الكيميائي، والذي يسمى أيضا «التفاعل الكيميائي» يتضمن تغيراً في تركيب المادة.
- في التفاعل الكيميائي تتحول المتفاعلات إلى نواتج.
- ينص قانون حفظ الكتلة على أن الكتلة لا تفنى ولا تستحدث في أثناء التفاعل الكيميائي - إلا بقدره الله تعالى - فهي محفوظة.

الفكرة (الرئيسية) يمكن أن يحدث للمادة

تغيرات فيزيائية وكيميائية.

المفردات

- التغير الكيميائي
- تغير الحالة
- التغير الفيزيائي
- قانون حفظ الكتلة

كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج

2-3 المخاليط

المفاهيم الرئيسية

- المخلوط مزيج من مادتين كيميائيتين أو أكثر بنسب مختلفة.
- المحاليل مخاليط متجانسة.
- يمكن فصل مكونات المخاليط بطرائق فيزيائية. من طرائق الفصل المألوفة الترشيح، والتقطير، والتبلور، والتسامي، والكروماتوجرافيا.

الفكرة الرئيسية توجد معظم المواد المألوفة على شكل مخاليط. المخلوط مزيج من مادتين نقيتين أو أكثر.

المفردات

- المخلوط
- المخلوط غير المتجانس
- المخلوط المتجانس
- المحلول
- الترشيح
- التقطير
- التبلور
- التسامي
- الكروماتوجرافيا

2-4 العناصر والمركبات

المفاهيم الرئيسية

- لا يمكن تجزئة العناصر إلى مواد نقية أبسط منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية.
- العناصر مرتبة في الجدول الدوري للعناصر في دورات ومجموعات.
- تنتج المركبات عن اتحاد عنصرين أو أكثر، وتختلف خواصها عن خواص العناصر المكونة لها.
- ينص قانون النسب الثابتة على أن المركب يتكون دائماً من العناصر نفسها وبالنسب نفسها.
- ينص قانون النسب المتضاعفة على أنه إذا كوَّنت العناصر أكثر من مركب فإن النسبة بين كتل أحد هذه العناصر التي تتحد بكتلة ثابتة مع عنصر آخر هي نسبة عددية بسيطة وصحيحة.

الفكرة الرئيسية المركب مكون من عنصرين أو أكثر متحدتين معاً اتحاداً كيميائياً.

المفردات

- العنصر
- الجدول الدوري
- المركب
- قانون النسب الثابتة
- النسبة المئوية بالكتلة
- قانون النسب المتضاعفة



٣٦- صلبة وسائله وغازية. ستتغير المادة النقية الموجودة في الحالة الغازية عند درجات الحرارة العادية تسمى غازات، في حين أن المواد النقية مثل بخار الماء لا تسمى أبخرة الحالة الغازية في درجات الحرارة العادية تسمى أبخرة

إتقان حل المسائل

41. التحليل الكيميائي أراد عالم أن يعين مادة مجهولة بناء على خواصها الفيزيائية. المادة لونها أبيض، ولم تفلح المحاولات في تحديد درجة غليانها. استعمل الجدول 6-2 أدناه لتسمي هذه المادة.

الجدول 6-2 بيني مركبين صلبين لونهما أبيض، لكن السكروز هو الذي يتحلل قبل أن يصل إلى درجة الغليان، لذا، فإن المادة المجهولة هي السكروز.

العبارة خاطئة. تتأثر الخواص بتغير درجة الحرارة والضغط. ستختلف التفسيرات.

إتقان المفاهيم

42. صنف كلاً من التغيرات الآتية إلى كيميائي أو فيزيائي:

- a. كسر قلم جزأين **فيزيائي**
- b. تجمد الماء وتكوين الجليد. **فيزيائي**
- c. قلى البيض **كيميائي**
- d. حرق الخشب **كيميائي**
- e. تغير لون ورق الشجر في فصل الخريف **كيميائي**

43. تغير كيميائي؛ فالموز الأخضر له صفات مختلفة عن صفات الموز الأصفر

44. تغير فيزيائي؛ لأن تركيب المواد لم يتغير ذلك

45. المؤشرات المحتملة للتفاعل الكيميائي تتضمن تغيراً في اللون، أو الرائحة، أو درجة الحرارة، أو إنتاج غاز، أو تكون مادة صلبة، عند مزج المتفاعلات

ما المواد المتفاعلة، وما المواد الناتجة؟

47. كتلة الشمع محفوظة إذا أخذت الغازات الناتجة من التفاعل بعين الاعتبار

48. التغير الفيزيائي يغير المادة دون تغيير تركيبها، في حين أن التغير الكيميائي يتضمن تغيراً في التركيب

٣٩- يبقى حجم الحليب كما هو. الحليب السائل يأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه، وهكذا فإن شكل الحليب يتغير عندما يصب من الكرتونة إلى الوعاء

ماء الصنبور لا لون له، وهو سائل، ويتجمد عند درجة ٠ درجة سيلزيوس تقريباً، ويغلي عند ١٠٠ درجة سيلزيوس تقريباً

المواد النقية لها تراكيب فريدة وغير متغيرة

31. اذكر ثلاثة أمثلة على مواد كيميائية نقية، وبين لماذا هي نقية؟

مادة كيميائية نقية، لها تركيب ثابت

32. هل ثاني أكسيد الكربون مادة كيميائية نقية؟ ولماذا؟

33. اذكر ثلاث خواص فيزيائية للماء.

34. أي الخواص الآتية مميزة للمادة؟ وأيها غير مميزة؟

- a. درجة الانصهار **نوعية**
- b. الكتلة **كمية**
- c. الكثافة **نوعية**
- d. الطول **كمية**

35. هل العبارة الآتية صحيحة أم لا؟ علل إجابتك. "لا تتأثر الخواص بالضغط ودرجة الحرارة".

36. اذكر حالات المادة الثلاث، وأعط أمثلة عليها.

37. صنف المواد الآتية إلى صلبة أو سائلة أو غازية في ضوء الحليب: سائل، الهواء: غاز، النحاس: صلب، الهيليوم: غاز، الماس: صلب، الشمع: صلب

38. صنف الخواص الآتية إلى فيزيائية أو كيميائية.

- a. لالومنيوم لون فضي. **فيزيائية**
- b. كثافة الذهب 19 g/cm^3 . **فيزيائية**
- c. يشتعل الصوديوم عند وضعه في الماء. **كيميائية**
- d. يغلي الماء عند 100°C . **فيزيائية**
- e. تتكون طبقة سوداء على الفضة. **كيميائية**
- f. الزئبق سائل في درجات الحرارة العادية. **فيزيائية**

39. قُرعت علب حليب في وعاء. صف التغيرات الحادثة في شكل الحليب وحجمه نتيجة ذلك

الحل في الأعلى

40. درجة الغليان عند أي درجة حرارة يغلي 250 mL من الماء، و 1000 mL من الماء؟ هل درجة غليان الماء خاصة بميزة أم غير مميزة؟

كلاهما يغلي عند درجة حرارة ١٠٠ درجة سيلزيوس؛ درجة الغليان صفة خاصة؛ لأنها لا تعتمد على الكمية

c. يجب استعمال ورق الكروماتوجرافي لفصل مكونات الحبر. إذا كان هناك كمية كافية من الحبر يمكن استعمال التقطير، لكنه أكثر تعقيداً من ورق الكروماتوجرافي.

b. أضف ماءً إلى المخلوط لإذابة الملح، ورشة المخلوط لإزالة الرمل، ثم اغسل الماء بحيث يتبقى الملح فقط

$(x \text{ g} + 1.08 \text{ g}) = (192 \text{ g} + 18.0 \text{ g})$
باستعمال قانون حفظ الكتلة، فإن
 $276 \text{ g} = x$

العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد نقية أبسط منها بطرائق فيزيائية أو كيميائية بسيطة

المركب اتحاد عنصرين أو أكثر عندما تذوب كمية قليلة من السكر كلياً في الماء يتكون محلول متجانس

قانون المفاهيم

5. عرّف العنصر.

60. صوّح العبارات.

a. العنصر مزيج من مركبين أو

b. عندما تذوب محلول غير

61. ما أهم إسهامات العالم مندليف في الكيمياء؟

62. صوّح العبارات.

a. ملح الطعام NaCl

b. الإيثانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

c. الأمونيا NH_3

d. البروم Br_2

63. هل يمكن التمييز بين العنصر والمركب؟ كيف؟

64. هل تختلف خواص المركب المميزة له، وهي تختلف

65. ما القانون الذي يشير إلى أن المركب يتكون من العناصر

66. ما النسبة المئوية بالكتلة للكربون في CO_2 44.0؟

67. صنف المركبات الواردة في

(1:1)، (2:2)، (1:2)

العبارة خاطئة؛ لأن

المخلوط مزيج فيزيائي

للمواد، وليس اتحاداً

كيميائياً لها

إتقان حل المسائل

68. تحتوي عينة كتلتها 25.3 g من مركب ما على

0.8 g أكسجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في

المركب؟

49. إنتاج الأمونيا تفاعل 28.0 g من النيتروجين و 6.0 g هيدروجين. ما كتلة الأمونيا الناتجة؟

50. تفاعل 45.98 g صوديوم مع كمية زائدة من غاز الكلور، فتنتج 116.89 g من كلوريد الصوديوم. ما كتلة غاز

الكلور الذي استهلك في هذا التفاعل؟

51. تتحلل مادة ما كتلتها 680.0 g إلى عناصرها بالتسخين. ما مجموع كتل عناصرها بعد التسخين؟

52. عند حرق 180.0 g جلوكوز في وجود 192.0 g أكسجين

نتج ماء و ثاني أكسيد الكربون. فإذا كانت كتلة الماء الناتج

108.0 g، فما كتلة ثاني أكسيد الكربون الناتج؟

المخاليط مزيج فيزيائي لمادتين نقيتين أو أكثر

بأي نسبة. ليس للمخاليط تركيب ثابت. وخواصها

بشكل عام هي خواص المواد المكونة لها.

53. صف خواص المخلوط.

54. اذكر طريقة الفصل للمخاليط الآتية:

a. فصل برادة الحديد عن الرمل.

b. الرمل والملح.

c. مكوّنات الحبر.

d. غازي الهيليوم والأكسجين.

55. ما صحة العبارة الآتية: "المخلوط مادة ناتجة عن اتحاد

مادتين أو أكثر كيميائياً"؟ فسر إجابتك.

56. فيم يختلف المخلوط المتجانس عن المخلوط غير

المتجانس؟

57. ماء البحر متجانس أو

58. ما الكروماتوجرافيا تقنية تستعمل لفصل مكونات المخلوط

غير متجانس. التركيب ليس متجانساً (منتظماً)

التركيب ليس متجانساً (منتظماً)

التركيب ليس متجانساً (منتظماً)

الغازات هي أكثر حالات المادة قابلية للانضغاط. وأما المواد الصلبة فأقلها. تتحدد قابلية الانضغاط بكمية الفراغ الموجود بين الجسيمات في كل حالة. فالغازات فيها أكبر قدر من الفراغ بين الجسيمات، على حين أن المواد الصلبة فيها أقل قدر من الفراغ.

77. يتحد الفوسفور مع الهيدروجين ليكون الفوسفين. وفي هذا التفاعل يتحد 123.9 g من الفوسفور مع كمية وافرة من الهيدروجين لإنتاج 129.9 g فوسفين، وبعد انتهاء التفاعل يبقا كتلة الهيدروجين

كتلة الهيدروجين = 6,0 g

الكتلة الابتدائية للهيدروجين = 316 g

78. إذا كان لديك 100 ذرة من الهيدروجين، و 100 ذرة من الأكسجين، فما عدد جزيئات الماء التي يمكن أن تكونها؟ هل تستعمل جميع الذرات الموجودة من كلا العنصرين؟ إذا كان الجواب لا

50 جزيئة؛ 50 ذرة أكسجين ستبقى

79. صنف المواد يعتمد على عينة

مخلوط غير متجانس

مخلوط متجانس

a. الهواء c. التراب e. الترسبات

b. الدخان d. الماء النقي f. الماء المالح

مخلوط غير متجانس مادة نقية مخلوط غير متجانس

مركب

عنصر

مخلوط

متجانس

مخلوط غير متجانس مخلوط متجانس

81. الطبخ اذكر الخواص

على الاحراق قبل الطبخ: سائل، أبيض وأصفر؛ بعد الطبخ: صلب،

أبيض وأصفر؛ تغير كيميائي.

82. البيترزا هل البيترزا مخلوط متجانس أو غير متجانس؟

83. متفاعل الصوديوم كيميائياً مع الكلور ليكو

الكلوريد الصوديوم مركب؛ لأن تفاعلاً كيميائياً حدث بين

الصوديوم والكلور

84. يبين

أو مخلوط:

a. $H_2(g) + O_2(g) \rightarrow$ ماء مركب

b. $N_2(g) + O_2(g) \rightarrow$ هواء مخلوط

69. يتحد الماغنسيوم مع الأكسجين لتكوين أكسيد الماغنسيوم. إذا تفاعل 10.57 g ماغنسيوم تماماً مع 6.96 g أكسجين فما النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في أكسيد

النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين = 39,7%

70. عند تسخين أكسيد الزئبق فإنه يتحلل إلى زئبق وأكسجين. إذا تفاعل 28.4 g من أكسيد الزئبق ونُتج 2.0 g أكسجين فما النسبة

النسبة المئوية بالكتلة للزئبق = 93,0%

71. يتحد الكربون مع الأكسجين ويكون مركبين، يحتوي

نسبة الكربون إلى كتلة ثابتة من الأكسجين في

المركب (1) هي (0,748:1) على حين أنها في

المركب (2) (0,370:1)

72. عينة كتلتها 100.0 g من مركب ما تحتوي على 64.0 g

الكلور. ما النسبة المئوية بالكتلة للكلور في المركب؟ 64%

73. ما القانون الذي تستعمله لمقارنة CO مع CO₂؟ فسر ذلك. ده من الناحية الذرية، حسابات، حذراً، المركب

قانون النسب المتضاعفة CO₂ سيحصل على أعلى نسبة

مئوية كتلية للأكسجين؛ لأنه يحتوي على عدد أكبر من

ذرات الأكسجين مقابل العدد نفسه من ذرات الكربون

قانون النسب المتضاعفة CO₂ سيحصل على أعلى نسبة

مئوية كتلية للأكسجين؛ لأنه يحتوي على عدد أكبر من

ذرات الأكسجين مقابل العدد نفسه من ذرات الكربون

المركب	كتلة المركب (g)	الأكسجين (g)	النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين	في المركب (g)
CuO	84.0	16	20	Cu=64
H ₂ O	18.0	16	89	2H=2
H ₂ O ₂	34.0	32	94	2H=2
CO	28.0	16	57	12
CO ₂	44.0	32	73	12

مراجعة عامة

75. أي حالات المادة قابلة للانضغاط؟ وأيها غير قابلة

للاضغاط؟ فسر إجابتك.

76. صنف المخاليط الآتية إلى متجانسة أو غير متجانسة:

a. النحاس الأصفر (سبيكة من الخارصين) متجانس

b. السلطة. c. الدم. غير متجانس

c. مسحوق شراب مذاب في الماء. متجانس

غير

متجانس

تقويم إضافي

التحابة 2 الكيمياء

91. العناصر المصنعة اختر أحد العناصر المصنعة واكتب تقريراً قصيراً عن تطوره. ناقش في التقرير الاكتشافات الحديثة، واكتب فيه أهم مراكز الأبحاث التي توصلت إلى هذا النوع من البحث، وصف فيه خصائص العنصر المصنّع.

أسئلة المستندات

الأصباغ فهم العلماء منذ زمن طويل خصائص العناصر والمركبات. كما استخدم الفثانون الكيميائي لتحضير الأصباغ من المواد الطبيعية. يوضح الجدول 9-2 بعض الأصباغ التي استخدمت قديماً.

الجدول 9-2 كتل العناصر في المركبات

الملاحظات	الصيغة الكيميائية	اسم الصبغة
تج عن تقطير الخشب في وعاء مغلق.	عنصر الكربون (الكربون الأسود)	الفحم
مركب بلوري يحوي شوائب زجاج.	سليكات النحاس الكالسيوم $\text{CaCuSi}_4\text{O}_{10}$	الأزرق المصري
تم تحضيرها من نباتات مختلفة من جنس الشربق أو القطف.	$\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$	النيلة
يستخدم بصورة مستمرة في كاتبة المناطق الجغرافية وطوال الزمن.	أكسيد الحديد الأحمر (الهيماتيت) وهو المكون الرئيسي للصدأ Fe_2O_3	
مركبات أخرى من النحاس قوي كربونات، تسمى الزنجار.	$\text{CuCO}_3, \text{Cu}(\text{OH})_2$	الزنجار

92. a. قارن نسبة الكربون بالكتلة لكل من الفحم، والنيلة، والزنجرار.

b. قارن نسبة الأكسجين بالكتلة لأكسيد الحديد الأحمر مع الأزرق المصري.

93. اذكر مثلاً على عنصر ومثلاً على مركب، مستعيناً بالجدول 9-2 أعلاه.

التفكير الناقد

85. تفسير البيانات يحتوي مركب على عنصرين X وY. حُللت أربع عينات (I, II, III, IV) ذات كتل مختلفة، ثم رُسِمت كميات العنصرين في كل عينة بيانياً كما في الشكل 2-2 أدناه.

العينات I, III, IV للمركب نفسه. يمكن رسم خط مستقيم بين هذه النقاط الثلاث. ميل المستقيم يكافئ النسبة: كتلة X / كتلة Y. إن كون النقاط الثلاث تقع على خط واحد يدل على أنها جميعاً لها النسبة الكتلية نفسها (X) إلى (Y) وأنها يجب أن تكون المركب نفسه

a. ما العينات المأخوذة من المركب نفسه؟ كيف عرفت؟

b. ما النسبة تقريباً لكتلة X إلى كتلة Y في العينات من:

النسبة الكتلية X إلى Y للعينات I, III, IV هي 1:3,70

c. ما النسبة تقريباً لكتلة X إلى كتلة Y في العينات التي لم

العينة (II) لها نسبة كتلية = 1,91:1

86. طبّق الهواء خليط مكون من غازات كثيرة، ومنها النيتروجين والأكسجين والأرجون. هل يمكن استخدام عملية التقطير لفصل الغازات المكونة للهواء؟ فسر إجابتك.

87. تحليل هل يعد خروج الغاز من عبوة المشروب الغازي المفتوحة تغيراً فيزيائياً، أم تغيراً كيميائياً؟ فسر إجابتك.

مسألة تحفيز

88. مركبات الرصاص عينة من مركب تحوي 4.46 g من الرصاص لكل 1 g من الأكسجين، وعينة أخرى كتلتها 68.54 g تحوي 28.26 g من الأكسجين. هل العيتان من المركب نفسه؟ فسر إجابتك.

مراجعة تراكمية

89. ما الكيمياء؟

90. ما الكتلة؟

الكتلة هي مقياس كمية المادة في جسم ما. وهي تقاس بالميزان ذي الكفتين. وزن جسم ما يساوي مقدار جذب الأرض الواقع على كتلته. ويقاس بالميزان النابضي

يمكن أن تأخذ كل من المتغيرات المستقلة والتابعة قيماً مختلفة في أثناء سير التجربة. فالمتغير المستقل له قيمة محددة من قبل يحددها الباحث، على حين يأخذ المتغير التابع قيماً تنتج من التجربة، ولذلك لا يمكن تحديدها سلفاً

أسئلة الاختيار من متعدد

استعن بالجدول أدناه للإجابة عن السؤالين 1 و 2.

التحليل الكتلي لعينتي كلور - فلور				
العينة	كتلة الكلور (g)	كتلة الفلور (g)	% Cl	% F
I	13.022	6.978	65.11	34.89
II	5.753	9.248	?	?

1. ما النسبة المئوية لكل من الكلور والفلور في العينة رقم II؟

a. 0.6220 و 61.65

b. 61.65 و 38.35

c. 38.35 و 0.6220

d. 38.35 و 61.650

2. إلى أي القانونين (النسب الثابتة أم المتضاعفة) تخضع

نسبة كتلي الكلور والفلور في العيتين؟

a. قانون النسب الثابتة؛ لأن العيتين مأخوذتان من مركب واحد.

b. قانون النسب المتضاعفة؛ لأن العيتين مأخوذتان من مركب واحد.

c. قانون النسب الثابتة؛ لأن العيتين مأخوذتان من مركبين مختلفين.

d. قانون النسب المتضاعفة؛ لأن العيتين مأخوذتان من مركبين مختلفين.

3. أي خواص السكر الآتية ليست فيزيائية؟

a. يوجد على شكل بلورات صلبة في درجات الحرارة العادية

b. يظهر بلون أبيض.

c. يتحلل إلى كربون وبخار ماء عند تسخينه.

d. طعمه حلو.

4. أي العبارات الآتية تصف مادة في الحالة الصلبة؟

a. تناسب جسيماتها بعضها فوق بعض.

b. يمكن ضغطها إلى حجم أصغر.

c. تأخذ شكل الوعاء الذي توجد فيه.

d. جسيماتها متلاصقة بقوة.

5. تشابه العناصر: Cs, K, Na, Li في الخواص الكيميائية.

تقع هذه العناصر في الجدول الدوري ضمن:

a. صف b. دورة c. مجموعة d. عنصر.

6. يتفاعل الماغنسيوم مع الأكسجين لتكوين أكسيد الماغنسيوم.

ما العبارة غير الصحيحة فيما يتعلق بهذا التفاعل؟

a. كتلة أكسيد الماغنسيوم الناتج تساوي مجموع كتلي العنصرين المتفاعلين.

b. يصف التفاعل تكوين مادة جديدة.

c. أكسيد الماغنسيوم الناتج هو مركب كيميائي.

d. خواص أكسيد الماغنسيوم تشبه خواص الماغنسيوم والأكسجين.

أسئلة الإجابات القصيرة

7. قارن بين المتغير المستقل والمتغير التابع في التجربة.

أسئلة الإجابات المفتوحة

استعن بالجدول أدناه للإجابة عن الأسئلة من 8 إلى 10.

خواص المواد المكونة لمخلوط نشارة الخشب وملح الطعام				
المادة	ذائبة في الماء	ذائبة في الكحول	الكثافة (g/cm³)	حجم الجسيمات (mm)
نشارة خشب	لا	لا	0.21	1
ملح الطعام	نشارة خشب	لا	0.21	1

المخلوط غير متجانس. يمكن تمييز المواد المختلفة بسهولة بناء على حجم الجسيمات واللون

هذه صفات فيزيائية؛ لأنها تعتمد على المادة نفسها. أما الصفات الكيميائية فتعتمد على سلوك المواد عندما تتفاعل مع غيرها

أضف الماء ستطفو نشارة الخشب؛ لأن كثافتها أقل من كثافة الماء وسيذوب الملح. رشح لفصل المادتين، ثم بلور لإزالة الماء

11. وضح الفروق بين التغير الكيميائي والتغير الفيزيائي.

لا يؤدي التغير الفيزيائي إلى تغير تركيب المواد، في حين أن التغير الكيميائي عملية تتحول فيها مادة أو أكثر إلى مواد جديدة. احتراق الجازولين تغير كيميائي؛ لأنه يتحول إلى مواد أخرى في أثناء الاحتراق

الفكرة العامة الذرات هي الوحدات البنائية الأساسية للمادة.

1-3 الأفكار القديمة للمادة

الفكرة الرئيسة حاول الإغريق القدماء فهم المادة، إلا أن الدراسة العلمية للذرة بدأت مع جون دالتون في أوائل القرن التاسع عشر.

2-3 تعريف الذرة

الفكرة الرئيسة تتكون الذرة من نواة تحتوي على بروتونات ونيوترونات، وإلكترونات تتحرك حول النواة.

3-3 كيف تختلف الذرات؟

الفكرة الرئيسة يحدد عدد البروتونات والعدد الكتلي نوع الذرة.

4-3 الأنوية غير المستقرة والتحلل الإشعاعي

الفكرة الرئيسة الذرات غير المستقرة تصدر إشعاعات للوصول إلى حالة الاستقرار.

حقائق كيميائية

- يتكون الماس والجرافيت من العنصر نفسه، الكربون.
- عندما اكتشف الجرافيت اعتقد خطأ أنه الرصاص، ولذا سمي قلم الجرافيت قلم الرصاص.
- هناك حوالي 5×10^{22} ذرة من الكربون في جزء صغير من جرافيت قلم الرصاص.

سطح الجرافيت



ذرة الكربون



نواة الكربون



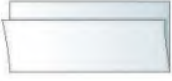
نشاطات تمهيدية

الذرة قم بعمل المطوية
الآتية لمساعدتك على تنظيم
دراساتك لترتيب الذرة.

المطويات

منظمات الأفكار

الخطوة 1 اثن ورقة
من النصف طولياً.
واجعل الحافة الخلفية
أطول من الحافة
الأمامية 2 cm.



الخطوة 2 اثن الورقة
إلى ثلاثة أجزاء متساوية.



الخطوة 3 افتح

تكتسب قطع الورق والمشط البلاستيكي وقطع
الشريط في الخطوة ٥ شحنات متعاكسة. وتكتسب
قطع الشريط في الخطوة ٤ الشحنة نفسها

تتنافر الشحنات الكهربائية المتشابهة بعضها عن
بعض. أما الشحنات الكهربائية المختلفة فيتجاذب
بعضها إلى بعض. الأجسام التي يتنافر بعضها عن
بعض تحمل الشحنات الكهربائية نفسها، والأجسام
التي يجذب بعضها إلى بعض تحمل شحنات
كهربائية مختلفة

المواد المتعادلة مكوّنة من شحنات موجبة وسالبة،
وتستطيع أن تنجذب إلى شحنات أخرى

تجربة استيعابية

كيف يمكن ملاحظة تأثير الشحنات الكهربائية؟
تلعب الشحنات الكهربائية دوراً مهماً في تركيب الذرة.



خطوات العمل

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. قص قطعاً صغيرة من الورق، ثم وزعها على الطاولة.
3. مرر مشطاً بلاستيكيًا خلال شعرك وقربه إلى قطع الورق.
وسجل ملاحظاتك.
4. املاً بالونين بالهواء، واربط كلاً منهما بخيط.
5. ادلك كلاً منهما بقطعة صوف، ثم قرب أحدهما إلى الآخر،
ودوّن ملاحظاتك.

التحليل

1. فسّر ملاحظاتك في ضوء معرفتك بالشحنات الكهربائية.
حدد أي الشحنات متشابهة، وأيها مختلفة؟
 2. وضح كيف عرفت؟
 3. استنتج لماذا انجذبت القطع غير المشحونة إلى المشط
المشحون في الخطوة 3 أعلاه.
- استقصاء** كيف يمكنك الربط بين الشحنات المختلفة التي
لاحظتها وتركيب المادة؟

الأهداف

تقارن بين النماذج الذرية لديموقريطوس، وأرسطو، وجون دالتون.

تفهم كيف فسرت نظرية دالتون الذرية قانون حفظ الكتلة؟

مراجعة المفردات

النظرية: تفسير مدعوم بتجارب عديدة، وهي لا تزال عرضة لبيانات تجريبية جديدة، يمكن تعديلها. وتعد ناجحة إذا استطعنا استعمالها للقيام بتنبؤات صحيحة.

المفردات الجديدة

نظرية دالتون الذرية

الأفكار القديمة للمادة

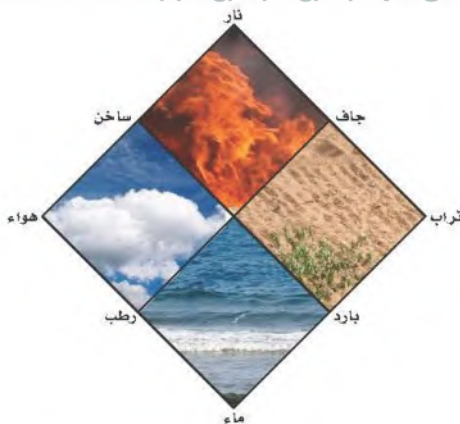
Early Ideas About Matter

الفكرة الرئيسة حاول الإغريق القدماء فهم المادة، إلا أن الدراسة العلمية للمادة بدأت مع جون دالتون في أوائل القرن التاسع عشر.

الربط مع الحياة قد يتدرب فريق كرة القدم، ويجرب طرائق مختلفة لتطوير أفضل خطة ممكنة للعب، وبعد رؤيتهم نتائج خططهم يقوم المدرب بتعديلات لتحسين أداء الفريق. بطريقة مشابهة جرب العلماء خلال السنين المتتالية النماذج للمادة، وقاموا بتعديل نماذجهم بعد جمعهم بيانات جديدة.

Greek Philosophers الفلاسفة الإغريق

لم تكن العلوم قبل آلاف السنين كما نعرفها اليوم. ولم يعرف أحد التجربة الضابطة. وكان هناك أدوات بسيطة للبحث العلمي. وفي ظل تلك الظروف كانت قدرة العقل والتفكير الذهني هي الطرائق الأولية للوصول إلى الحقيقة. لقد جذب الفضول العلمي انتباه الكثير من المفكرين الأكاديميين المعروفين بالفلاسفة، الذين بحثوا في أسرار الحياة المتعددة. وعندما تساءل هؤلاء الفلاسفة عن طبيعة المادة وضع كثير منهم تفسيرات قائمة على خبراتهم الحياتية الخاصة، واستنتج كثير منهم أن المادة مكونة من أشياء كالتراب، والماء، والهواء، والنار، كما هو مبين في الشكل 3-1. لقد كان من المتفق عليه أن المادة يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر فأصغر. ورغم أن هذه الأفكار الأولية كانت إبداعية إلا أنه لم يكن هناك وسيلة متوافرة لاختبار صحتها.



الشكل 3-1 كثير من فلاسفة الإغريق اعتقد أن

المادة مكونة من أربعة عناصر: التراب، والماء، والهواء، والنار. وقاموا بربط كل عنصر بخواص معينة. وأن مزج الخواص المتعكسة -مثل ساخن وبارد، رطب وجاف- عكست التماثل الملاحظ في الطبيعة. غير أن هذه الأفكار لم تكن صحيحة ولا علمية.

المفردات

مفردات أكاديمية

Atom (الذرة)

جاءت من الكلمة الإغريقية atomos وتعني لا تنجزأ. أما في اللغة العربية فالذرة تعني الجزء المتناهي في الصغر.

ديموقريطوس Democritus كان الفيلسوف الإغريقي ديموقريطوس (-460

370 ق.م) أول من اقترح فكرة أن المادة ليست قابلة للانقسام إلى ما لا نهاية. واعتقد أن المادة مكونة من أجزاء صغيرة تسمى الذرات، واعتقد كذلك أن الذرات لا يمكن استحداثها أو تحطيمها أو تجزئتها. والجدول 1-3 يبين أفكار ديموقريطوس.

إن كثيراً من أفكار ديموقريطوس لا تتفق مع النظرية الحديثة للذرة، بل ووجهت بانتقادات من الفلاسفة الآخرين وقتها، حيث تساءلوا: ما الذي يربط الذرات معاً؟ ولم يستطع ديموقريطوس الإجابة عن هذا السؤال.

أرسطو Aristotle وقد جاءت هذه الانتقادات الكثيرة من أرسطو الذي رفض فكرة الذرات؛ لأنها لا تتفق مع أفكاره حول الطبيعة. وكانت أهم انتقاداته تتعلق بفكرة ديموقريطوس أن الذرات تتحرك في الفراغ؛ وذلك لأنه لم يكن يعتقد وجود فراغ. والجدول 1-3 يبين أفكار أرسطو. ولأن أرسطو كان أحد فلاسفة الإغريق ذوي التأثير الكبير، فقد رُفضت نظرية ديموقريطوس.

ومن الإنصاف أن نشير إلى أنه لم يكن بمقدور ديموقريطوس -أو بمقدور أحد آخر في عصره- أن يحدد ما يربط الذرات معاً. وقد مضى أكثر من ألفي سنة قبل أن يعرف العلماء الجواب. وعلى كل حال فإن من المهم إدراك أن أفكار ديموقريطوس كانت مجرد أفكار وليست علمياً. ومن دون القدرة على إجراء تجارب ضابطة لم يكن بإمكان ديموقريطوس اختبار صدق فكرته. ولسوء حظ التقدم العلمي فإن أرسطو استطاع أن يكسب موافقة قطاع واسع من الفلاسفة حول أفكاره عن الطبيعة، تلك الأفكار التي أنكرت وجود الذرات، وبشكل لا يصدق؛ فقد كان تأثير أرسطو عظيماً. وظل التقدم العلمي بدائياً فيما يتعلق بالذرات.

الجلول
h u l u l . o n l i n e

الجدول 1-3	أفكار الفلاسفة الإغريق حول المادة
الفيلسوف	الأفكار
 ديموقريطوس Democritus (370-460 ق.م)	<ul style="list-style-type: none"> تتكون المادة من ذرات تتحرك في الفراغ. الذرات صلبة، متجانسة، لا تقنى ولا تنجزأ. الأنواع المختلفة من الذرات لها أحجام وأشكال مختلفة. حجم الذرات وشكلها وحركتها يحدد خواص المادة.
 أرسطو Aristotle (322-384 ق.م)	<ul style="list-style-type: none"> لا وجود للفراغ. المادة مكونة من التراب، والنار، والهواء، والماء.

نظرية دالتون الذرية

الأفكار

- تتكون المادة من أجزاء صغيرة جداً تسمى الذرات.
- الذرات لا تتجزأ ولا تفنى.
- تتشابه الذرات المكونة للعنصر في الحجم، والكتلة، والخواص الكيميائية.
- تختلف ذرات أي عنصر عن ذرات العناصر الأخرى.
- الذرات المختلفة تتحد بنسبة عددية بسيطة لتكوين المركبات.
- في التفاعلات الكيميائية: تنفصل الذرات، أو تتحد، أو يُعاد ترتيبها.

الجدول 2-3

الفيلسوف



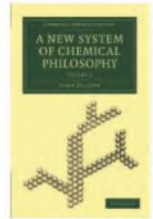
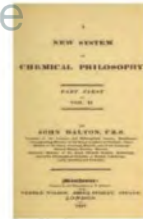
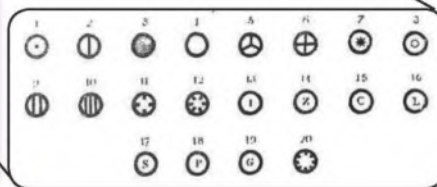
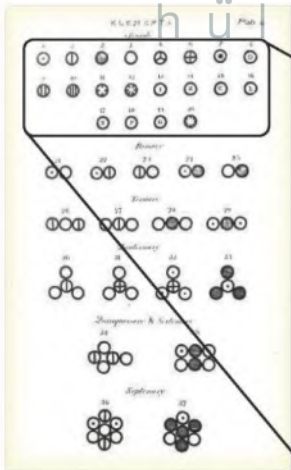
جون دالتون John Dalton
(1766 – 1844) م

ماذا قرأت؟ استنتج لماذا كان من الصعب على ديموقريطوس أن يدافع عن أفكاره؟

كان من الصعب على ديموقريطوس أن يدافع عن أفكاره؛ لأنه لم يقوم بإجراء تجارب

أفكار دالتون وأفكار ديموقريطوس.

وبسبب تطور العلوم قام جون دالتون بالكثير من التجارب التي سمحت له بدعم فرضيته؛ حيث درس الكثير من التفاعلات الكيميائية، وسجل ملاحظات وقياسات دقيقة، حتى استطاع تحديد النسب الكتلية للعناصر الداخلة في التفاعلات. وقد أدت نتائج أبحاثه إلى ما أطلق عليه نظرية دالتون الذرية، التي قام بطرحها عام 1803م. ونجد النقاط الرئيسة لنظريته



الشكل 2-3 قام دالتون في كتابه المسمى (نظام جديد للفلسفة الكيميائية) بعرض رموز العناصر التي كانت معروفة في وقته، والترابطات المحتملة بينها.

٦. كلاهما اعتقد أن المادة مكونة من أجزاء صغيرة جدا تسمى الذرات، والذرات المكونة للمادة متماثلة، ولكنها تختلف عن ذرات أي عنصر آخر. الذرات لا تستحدث ولا تتجزأ ولا تتحطم. اعتقد ديموقريطس أيضا أن المادة تتكون من فراغ تتحرك فيه الذرات، ولأنواع المختلفة من الذرات أحجام وأشكال مختلفة، واختلاف خواص الذرات يعود إلى حجمها، وشكلها، وحركتها. على حين ذكر جون دالتون أن الذرات المختلفة تتحد بنسبة عددية بسيطة لتكوين المركبات.

ملخصة في الجدول 2-3. وقد قام بنشر أفكاره في كتابه المبين في الشكل 2-3.

✓ ماذا قرأت؟ قارن بين أفكار ديموقريطوس وجون دالتون.

التشابه: تتكون المادة من ذرات، والذرات لا تتجزأ ولا تتحطم، وتعود التغيرات في المادة إلى التغيرات في مجموعات الذرات

الاختلافات: ذكر ديموقريطس أن المادة تتكون من فراغ تتحرك خلاله الذرات. على حين لم يذكر جون دالتون ذلك. فقد بينت نظرية جون دالتون الذرية أن الذرات يستطيع بعضها أن يتحد مع بعض لتكوين مركبات

لم يستطع الفلاسفة الإغريق القيام بتجارب مضبوطة لدعم فرضياتهم، على حين استطاع جون دالتون القيام بكثير من التجارب التي سمحت له بدعم فرضيته

المعركة النسيئة قارن بين الطرائق المستعملة من قبل الفلاسفة الإغريق وجون دالتون لدراسة الذرة.

الذرة هي أصغر أجزاء العنصر، وهي المسؤولة عن خواصه كلها

وضح جون دالتون أن الذرات لا تستحدث ولا تتحطم في التفاعلات الكيميائية، ولكن يعاد ترتيبها فقط

تتكون المادة من ذرات لا تتجزأ ولا تتكسر. وتتشابه ذرات العنصر الواحد في الحجم، والكتلة، الخواص الكيميائية. وتختلف ذرات عنصر معين عن ذرات أي عنصر آخر. وفي التفاعلات الكيميائية

١. ٢. ٣. ٤. ٥. ٦. عرّف الذرة بأسلوبك الخاص. لخص نظرية الذرة. فسر العلاقة بين نظرية دالتون وطبق إذا اتحدت ذرات ستة جزيئات من المركب، فما عدد ذرات كل من العنصرين A و B الموجودة في جزيء واحد من المركب؟ هل استعملت جميع الذرات في تكوين المركب؟ صمم خريطة مفاهيمية تقارن في أدلة الأفكار الذرية الملاحظة من قبل ديموقريطوس وجون دالتون. الجواب في أعلى الصفحة

كل مركب يحتوي ذرة واحدة من العنصر (A) وذرة واحدة من العنصر (B) وذرتان من العنصر (B) لم تستعملتا في تكوين المركبات



Defining the Atom تعريف الذرة

الأهداف

- تعرف الذرة.
- تمييز بين الجسيمات المكونة للذرة من حيث الشحنة والكتلة.
- تصف تركيب الذرة متضمنًا مواقع الجسيمات المكونة للذرة.

الفكرة الرئيسة تتكون الذرة من نواة تحتوي على بروتونات ونيوترونات، وإلكترونات تتحرك حول النواة.

الربط مع الحياة إذا قضمت حبة خوخ فستدرك أن أسنانك تقطع لب الثمرة بسهولة، لكنها لا تستطيع المرور في النواة الصلبة. وبشكل مشابه نجد أن بعض الجسيمات يمكنها أن تمر عبر الأجزاء الخارجية للذرة، ولكنها تنحرف عن مركزها (النواة).

The Atom الذرة

مراجعة المفردات

الكثير من التجارب منذ أيام دالتون أثبتت وجود الذرات. لكن ما الذرة؟ للإجابة عن هذا السؤال، تخيل أنك قررت أن تَبْرُدَ قطعةً من النحاس لتحوّل إلى كومة من خراطة النحاس. إن كل قطعة من خراطة النحاس ستبقى محتفظةً بجميع خواص النحاس. وإذا أمكن - في وجود أدوات خاصة - أن تستمر في تجزئة فتات النحاس إلى جسيمات أصغر فإنك ستحصل في النهاية على جسيمات لا يمكن تجزئتها أكثر بالطرائق العادية، وستظل هذه الجسيمات الصغيرة محتفظةً بخواص النحاس. ويسمى أصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر الذرة.

يقدر عدد الذرات في قطعة صلبة من العملة النحاسية بحوالي 2.9×10^{22} ذرة، وهو ما يقدر بخمسة تريليون مرة أكبر من عدد سكان العالم في عام 2006م ويبلغ قطر ذرة النحاس الواحدة 1.28×10^{-10} m، فإذا وضعنا 6.5×10^9 ذرة من النحاس جنبًا إلى جنب فسوف يتكون خطٌ من ذرات النحاس طوله أقل من متر واحد. ويوضح الشكل 3-4 طريقة أخرى لتصوير حجم الذرة. ويمكنك أن تصور صلغر الذرة عندما تتخيل أنك كبرت الذرة بحيث تصبح في مثل حجم البرتقالة، فإذا صنعت ذلك فكأنك جعلت البرتقالة في مثل حجم الكرة الأرضية؛ مع المحافظة على نسبة التكبير نفسها.

النموذج: تفسير بصري أو شفوي أو رياضي للبيانات التي جمعت من تجارب عديدة.

المفردات الجديدة

- الذرة
- أشعة المهبط
- الإلكترون
- النواة
- البروتون
- النيوترون



الشكل 3-4 تخيل أنك تستطيع زيادة حجم الذرة ليكون مثل حجم البرتقالة. بنفس مقدار هذا التكبير تكون كأنك كبرت حجم البرتقالة إلى حجم الكرة الأرضية.



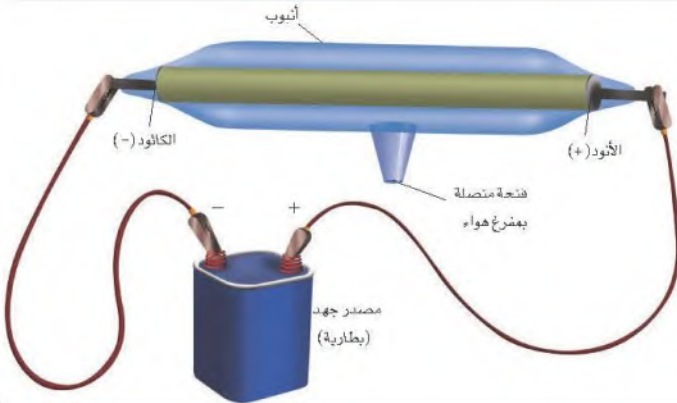
الشكل 3-5 هذه الصورة أخذت بجهاز STM، وهي تبين ذرات منفردة في حمض دهني على سطح من الجرافيت، وقد تم إضافة بعض الألوان للصورة لتوضيح صورة الذرات.

الرابط: [علم الأحياء](#) **انتظر إلى الذرات** قد تظن أنه لا توجد طريقة لرؤية الذرات؛ لأنها صغيرة جدًا. إلا أن هناك جهازًا خاصًا يسمى المجهر الأنبوبي الماسح (STM) Scanning Tunneling Microscope يسمح لنا برؤيتها. فكما نحتاج إلى المجهر لدراسة الخلايا في الأحياء فإن جهاز STM يسمح لك بدراسة الذرات. والشكل 3-5 يوضح كيف تبدو الذرات عند رؤيتها بجهاز STM. والعلماء حاليًا قادرين على جعل ذرات منفردة تتحرك لتكون أشكالًا وأنماطًا، وآلات بسيطة أيضًا، وهو ما يعرف بتقنية النانو، والتي تُعدُّ بصناعة على المستوى الجزيئي، وبناء آلات بحجم صغير جدًا (حجم الجزيء). وسوف تعرف لاحقًا أن الجزيئات مجموعة من الذرات مرتبطة معًا، وتعمل كوحدة واحدة.

الإلكترون The Electron

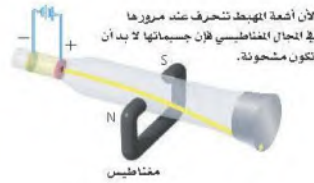
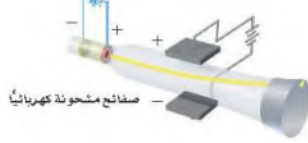
كيف تبدو الذرة؟ هل تركيب الذرة متماثل، أم أنها مكونة من جسيمات أصغر؟ رغم أن كثيرًا من العلماء درسوا الذرات في القرن التاسع عشر إلا أن بعض هذه الأسئلة لم يُجب عنها حتى عام 1900م.

أنبوب أشعة المهبط (الكاثود) عندما حاول العلماء تعرّف مكونات الذرة بدؤوا يربطون بين كتلة المادة والشحنات الكهربائية. ولاستكشاف هذه العلاقة تساءل بعضهم: كيف تسلك الكهرباء في غياب المادة؟ فقاموا - بمساعدة مفرّغات الهواء - بتمرير الكهرباء في أنبوب زجاجي مُرغ من الهواء. تسمى مثل هذه الأنابيب أنابيب أشعة المهبط. ويبين الشكل 3-6 أنبوب أشعة المهبط الذي استعمله باحثون لدراسة العلاقة بين الكتلة والشحنة. لاحظ أن هناك أقطابًا معدنية موجودة على طرفي الأنبوب. ويسمى القطب الموصل بالطرف السالب للبطارية المهبط (الكاثود)، في حين يسمى القطب الموصل بالطرف الموجب للمصدر (الأنود).



الشكل 3-6 أنبوب أشعة المهبط له قطبان، هما المهبط والمصدر. عندما تمرر تيارًا كهربائيًا تحت تأثير قوة كهربائية - فرق جهد - مناسبة، تنتقل الكهرباء من المهبط إلى المصدر.

ب لأن أشعة المهبط تنحرف نحو الصفيحة الموجبة الشحنة في الحال الكهربائي فإن جسيماتها لا بد أن تكون مشحونة بشحنة سالبة.



الشكل 3-7 عند القيام بعمل تقب صغير في مركز المصعد ينتج شعاع رفيع من الإلكترونات يمكن الكشف عنه بطلاء الطرف الآخر للأنبوب بالفوسفور الذي يتوهج عندما تصطدم الإلكترونات به.

عندما كان العالم الفيزيائي السير وليام كروكس يعمل في مختبر معتم لاحظ ومضات ضوئية في أحد أنابيب أشعة المهبط، وكانت عبارة عن بريق أخضر نتج عندما اصطدمت بعض الأشعة بكبريتات الخارصين التي تغلف إحدى نهايتي الأنبوب. وبمزيد من البحث تبين أن هناك أشعة تمر في الأنبوب. وقد سمي هذا الشعاع الذي خرج من المهبط إلى المصعد أشعة المهبط، وقد أدى اكتشافها إلى اختراع التلفاز.

تابع العلماء أبحاثهم مستعملين أنابيب أشعة المهبط. ومع نهاية القرن التاسع عشر أصبحوا مقتنعين بما يلي:

- أشعة المهبط عبارة عن سيل من الجسيمات المشحونة.
- تحمل الجسيمات شحنات سالبة (القيمة الحقيقية للشحنة السالبة لم تكن معروفة).

ولأن تغير المعدن المكون للأقطاب أو تغير الغاز في الأنبوب لا يؤثر في أشعة المهبط الناتجة، فقد استنتج العلماء أن الجسيمات السالبة الشحنة لأشعة المهبط موجودة في جميع أشكال المادة، وقد عرفت بالإلكترونات ويرمز لها بالرمز e^- . ويبين الشكل 3-7 بعض التجارب التي استعملت لتحديد خواص أشعة المهبط.

✓ ماذا قرأت؟ اشرح كيف تم اكتشاف أشعة المهبط؟

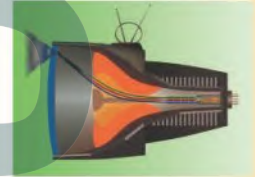
كتلاحظ العالم الفيزيائي السير وليام كروكس ومضات ضوئية في أنابيب أشعة المهبطية عندما كان يعمل في مختبر معتم

فقد بدأ العالم طومسون (1856-1940م) سلسلة من التجارب على أشعة المهبط في جامعة كامبردج في أواخر القرن التاسع عشر؛ لتحديد نسبة شحنتها إلى كتلتها.

نسبة الشحنة إلى الكتلة استطاع طومسون Thomson تحديد نسبة شحنة جسيمات أشعة المهبط إلى كتلتها، عندما قاس تأثير كل من المجال المغناطيسي والكهربائي في هذه الأشعة، ثم قارن هذه النسبة بنسب أخرى معروفة.

الكيمياء في واقع الحياة

أشعة المهبط



التلفزيون تم اختراع التلفاز عام 1920م. تتكون الصور التلفازية عموماً عندما تصطدم أشعة المهبط بمواد كيميائية - تغلف الشاشة من الخلف - منتجة الضوء.

المطبوعات

ضمّن مطوّبتك معلومات من هذا القسم.

استنتج طومسون أن كتلة الجسيم المشحون أقل كثيرًا من كتلة ذرة الهيدروجين، وهي أصغر ذرة معروفة. وهذا الاستنتاج كان مفاجئًا؛ لأنه يعني أن هذه الجسيمات أصغر من الذرة، لذا فإن جون دالتون كان مخطئًا؛ إذ يمكن تجزئة الذرات إلى جسيمات أصغر. ورغم أن نظرية الدترة كانت مقبولة بشكل واسع إلا أن استنتاجات طومسون كانت حاسمة، وأن وجد كثير من العلماء صعوبة في قبولها. لكن طومسون كان على صواب؛ فقد استطاع اكتشاف أول جسيم من الجسيمات المكونة للذرة وهو الإلكترون. وقد حصل طومسون على جائزة نوبل عام 1906م عن هذا الاكتشاف.

✓ ماذا قرأت؟ ليخص كيف اكتشف طومسون الإلكترون؟

قام طومسون بإجراء سلسلة من التجارب باستعمال أنبوب الأشعة المهبطية، وعند قياس تأثير كل من المجالين الكهربائي والمغناطيسي لتحديد نسبة الكتلة إلى الشحنة لهذه الجسيمات، استنتج أن هذه الجسيمات المشحونة أقل كتلة من أصغر ذرة معروفة، مما يعني أن الذرات تتكون من أجزاء صغيرة.

تجربة العالم جهاز فوق الزيت

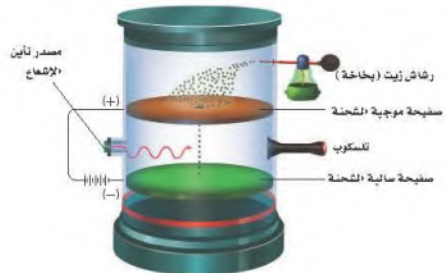
الصفحتين. وعندها تلتصق الإلكترونات بقطرات الزيت، وتشحنها بشحنة سالبة. وبتغيير شدة المجال الكهربائي استطاع مليكان ضبط سرعة سقوط قطرات الزيت، وحدد أن قيمة الشحنة الموجودة على كل قطرة ازدادت بكميات محددة، ووجد أن أبسط مقام مشترك يعادل 1.602×10^{-19} كولوم، وعرف هذا الرقم بشحنة الإلكترون، حيث يعادل شحنة إلكترون واحد.

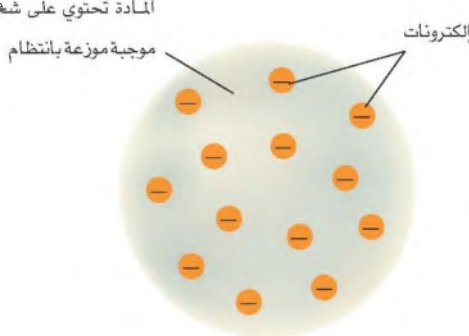
وهكذا فإن الإلكترون الواحد يحمل شحنة مقدارها (-1) . لقد كانت تجربة مليكان محكمة جدًا، لدرجة أن الشحنة التي قاسها منذ مائة عام لا تختلف أكثر من 1% تقريبًا عن القيمة المقبولة حاليًا.

كتلة الإلكترون من خلال معرفة مليكان بشحنة الإلكترون واستعماله نسبة الشحنة إلى الكتلة المعروفة مسبقًا، تمكن من حساب كتلة الإلكترون:

$$\text{كتلة الإلكترون} = 9.1 \times 10^{-28} \text{ g} = \frac{1}{1840} \text{ من كتلة ذرة الهيدروجين.}$$

الشكل 3-8 تعتمد حركة قطرات الزيت داخل جهاز مليكان على شحنة القطرات، وعلى المجال الكهربائي. استعمل مليكان التلسكوب لمراقبة القطرات، واستطاع التحكم في سرعة سقوطها من خلال تغيير شدة المجال الكهربائي. ومن خلال ملاحظاته تمكن من حساب مقدار الشحنة على كل قطرة.





الشكل 9-3 نموذج طومسون يبين أن الذرة متماثلة، كرة موجبة الشحنة تحتوي على إلكترونات.

نموذج طومسون لقد أثار وجود الإلكترون ومعرفة بعض خواصه بعض الأسئلة المثيرة للاهتمام حول طبيعة الذرات. فمن المعروف أن المادة متعادلة، وليس لها شحنة كهربائية. وأنت لا تصعق عند لمسك الأشياء. فإذا وجدت الإلكترونات في جميع المواد وشحنتها سالبة، فكيف تكون المادة متعادلة؟ وكتلة الإلكترون صغيرة جدًا. فما المسؤول عن كتلة الذرة؟

في محاولة للإجابة عن هذه الأسئلة اقترح طومسون نموذجًا للذرة كما ترى في الشكل 9-3 يتكون هذا النموذج من ذرات كروية الشكل مكونة من شحنات موجبة موزعة بانتظام، مغروس فيها إلكترونات منفردة سالبة الشحنة. لكن هذا النموذج لم يستمر طويلًا. وبلخص الشكل 10-3 التدرج التاريخي لدراسة تركيب الذرة.

ماذا قرأت؟ وضع نموذج طومسون الذري.

يتكون نموذج طومسون للذرة من إلكترونات تتوزع خلال شكل كروي منتظم يشبه توزيع قطع الخوخ في طبق من الحلوى بشكل منتظم

الشكل 10- إن فهمنا للذرة المكونة لها وسل على عمل العلماء من مختلف أنحاء العالم خلال القرنين الماضيين.

الجسيمات لإطلاق بروتونات على أنوية الليثيوم، لتفتتها إلى أنوية هيليوم وتحرير الطاقة.

رذرفورد من تحديد خواص النواة، وتشمل الشحنة، والحجم، والكثافة.

على عمل العلماء من مختلف أنحاء العالم خلال القرنين الماضيين.

1910

1885

1860

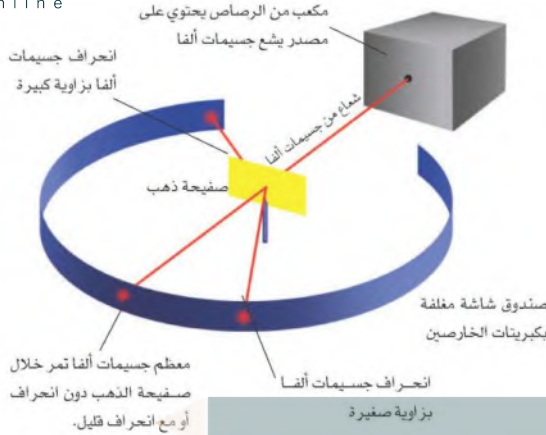
1932م أثبتت جيمس شادويك وجود النيوترونات.

1913م نشر نيلز بوهر نظرية عن تركيب الذرة تربط التوزيع الإلكتروني للذرات بخواصها الكيميائية.



1897م باستعمال أنبوب أشعة المهبط اكتشف طومسون الإلكترونات، وحدد نسبة كتلة الإلكترون إلى شحنته الكهربائية.





الشكل 11-3 خلال تجربة رذرفورد اصطدم شعاع من جسيمات ألفا بصفحة رقيقة من الذهب. معظم جسيمات ألفا مرت خلال الصفحة، بينما انحرف بعضها بزوايا، وارتد عدد قليل جداً من الجسيمات إلى الخلف.

النواة The Nucleus

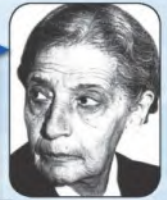
تجربة رذرفورد في عام 1911م أجرى رذرفورد Rutherford تجربة كما في الشكل 11-3، حيث وجه شعاعاً رقيقاً من جسيمات ألفا الموجية في اتجاه صفحة رقيقة من الذهب، ووضع شاشة مغلقة بكبريتيد الخارصين حول صفحة الذهب، حيث تقوم الشاشة بإظهار الضوء عند اصطدام جسيمات ألفا بها. وبملاحظة أماكن حدوث اللمعان استطاع العلماء أن يقرروا ما إذا كانت ذرات صفحة الذهب قد حرفت جسيمات ألفا عن مسارها. وقد لاحظ رذرفورد وزملاؤه من خلال التجربة أن نسبة قليلة من جسيمات ألفا انحرفت بزوايا كبيرة، بينما ارتد عدد قليل جداً من الجسيمات إلى الخلف في اتجاه مصدر الأشعة.

2007م في مركز أبحاث سيرن تمت دراسة خواص الجسيمات المكونة للذرة والمادة النووية.



1954م تم في سيرن- وهو أكبر مركز أبحاث ذري فيزيائي موجود في سويسرا- دراسة فيزياء الجسيمات.

1938م نجح ليذا ماينز، وأنوهان، وفريتزستراوسمان في شطر ذرات اليورانيوم في عملية سُميت الانشطار النووي.



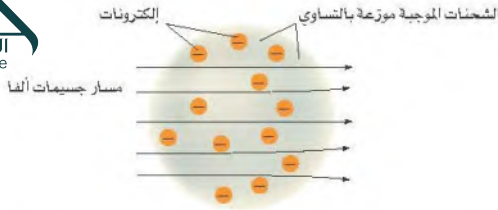
2010

1985

1960

1968م قدم العلماء أول دليل تجريبي على وجود الجسيمات المكونة لنواة الذرة والتي عرفت بالكواركات.

1939-1945م قام العلماء في الولايات المتحدة الأمريكية وألمانيا بشكل منفصل بعمل مشاريع لتطوير أول سلاح نووي.



الشكل 12-3 بالاعتماد على نموذج طومسون توقع رذرفورد أن جسيمات ألفا الضوئية ستمر من خلال صفيحة الذهب، وأن جزءاً قليلاً فقط سينحرف قليلاً.

من خلال معرفة رذرفورد بنموذج طومسون للذرة توقع أن مسار جسيمات ألفا السريعة ذات الكتلة الكبيرة سوف تنحرف قليلاً نتيجة اصطدامها بالإلكترونات. لأن الشحنة الموجبة موزعة بانتظام في ذرات الذهب فقد اعتقد أنها لا تنحرف مسار أشعة ألفا أيضاً. ويبين الشكل 12-3 نتائج تجربة رذرفورد.

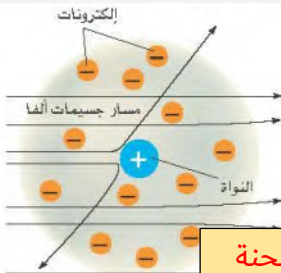
نموذج رذرفورد للذرة استنتج رذرفورد أن نموذج طومسون لم يكن صحيحاً؛ لأنه لم يستطع أن يفسر نتائج تجربة رقاقة الذهب. واعتماداً على خواص جسيمات ألفا والإلكترونات، وعلى تكرار الارتدادات استنتج أن الذرة تتكون غالباً من فراغ تتحرك فيه الإلكترونات. كما استنتج أن معظم الشحنة الموجبة للذرة ومعظم كتلتها تتركز في مكان صغير وكثيف في مركز الذرة، ساء النواة. وترتبط الإلكترونات السالبة الشحنة بالذرة من خلال التجاذب مع النواة الموجبة الشحنة، ويبين الشكل 13-3 نموذج رذرفورد الذري.

ولأن نواة الذرة تحتل حيزاً صغيراً في الذرة وتحتوي على معظم كتلة الذرة فإن النواة كثيفة جداً. إن حجم الفراغ الذي تتحرك فيه الإلكترونات كبير جداً مقارنة بحجم النواة. وإن قطر الذرة يعادل تقريباً عشرة آلاف مرة قطر النواة.

✓ **ماذا قرأت؟** صف نموذج الذرة الذي وضعه رذرفورد.

تتكون الذرة في نموذج رادرفورد من جزء صغير وكثيف يسمى بالنواة، تحتوي على معظم الشحنة الموجبة ومعظم كتلة الذرة. وتتحرك الإلكترونات في الفراغ المحيط بالنواة

تعاود الشحنة السالبة للإلكترونات، لكن هذا النموذج لم يستطع تفسير كتلة الذرة.



الشكل 13-3 في نموذج رذرفورد للذرة تتكون الذرة من نواة كثيفة موجبة الشحنة، محاطة بالإلكترونات السالبة الشحنة. تنحرف جسيمات ألفا التي تمر بعيداً عن النواة قليلاً، أما جسيمات ألفا التي تمر مباشرة بالقرب من النواة فتتنحرف بزوايا كبيرة.

استنتج. ما القوة المسببة لانحراف جسيمات ألفا؟

تتنافر جسيمات ألفا الموجبة مع النواة الموجبة الشحنة

تجربة رذرفورد

تجريبية

ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

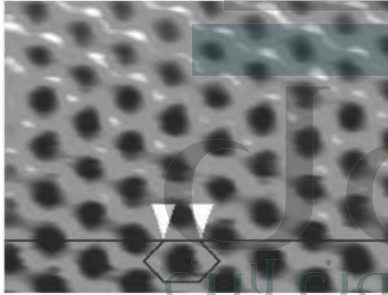
البروتون والنيوترون في عام 1920م قام رذرفورد بشرح مفهوم النواة، واستنتج أن النواة تحتوي على جسيمات تسمى البروتونات. البروتون ويرمز له بالرمز (P) جسيم ذري يحمل شحنة تساوي شحنة الإلكترون، لكنها موجبة. شحنة البروتون (+1).

وفي عام 1932م بين العالم جيمس شادويك James Chadwick أن النواة تحتوي أيضًا على جسيمات متعادلة سميت النيوترونات. والنيوترون جسيم ذري كتلته قريبة من كتلة البروتون، ولكنه لا يحمل شحنة كهربائية ويرمز له بالرمز (n). وفي عام 1935م حصل شادويك على جائزة نوبل في الفيزياء؛ لإثباته وجود النيوترون.

مختبر تحليل البيانات

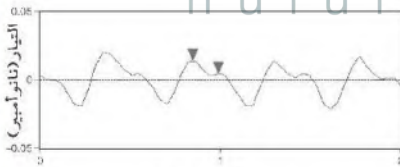
تفسير الأشكال التوضيحية العلمية

ما المسافات الظاهرة بين ذرات الكربون في مادة ذات شكل بلوري ثابت؟



لرؤية الذرات منفردة استعمل العلماء المجهر الأنبوبي الماسح (STM) لفحص مادة بلورية تسمى مبلورة الجرافيت العالية الترتيب، ورمز إليها بـ (HOPG). يستعمل جهاز STM لعمل صورة سطحية على المستوى الذري.

الملاحظات والبيانات



المسافة (نانومتر)

تبين الصورة جميع ذرات الكربون في سطح مادة الجرافيت، وتتكون كل حلقة سداسية في الصورة من ثلاث بقع لامعة مفصولة بثلاث بقع معتمة، وهذه البقع اللامعة ناشئة عن تتابع ذرات الكربون في سطح الجرافيت. ويدل المقطع العرضي الموجود أسفل الصورة على الخط المرسوم في الصورة، وهو يعبر عن المسافات بين الذرات بحيث تكون الأبعاد بين الذرات لها مسافة واحدة متكررة دورياً.

التفكير الناقد

تمثل فجوة في تركيب الجرافيت

1. ماذا تمثل البقع السوداء الموجودة في الشكل؟

2. ما عدد ذرات الكربون التي يمر بها الخط المرسوم في الشكل؟

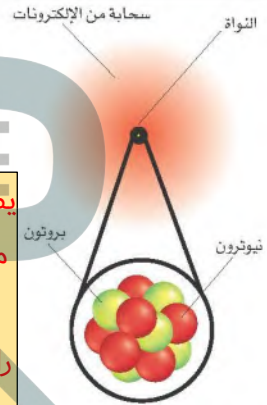
عدد ذرات الكربون = 9، كل قمة وواجهة في المقطع العرضي تمثلان ذرة كربون

خواص الجسيمات المكونة للذرة

الجدول 3-3

الجسيمات المكونة للذرة	الرمز	الموقع	الشحنة الكهربائية النسبية	الكتلة النسبية	الكتلة الحقيقية (g)
الإلكترون	e ⁻	في الفراغ المحيط بالنواة	-1	$\frac{1}{1840}$	9.11×10^{-28}
البروتون	p	في النواة	+1	1	1.673×10^{-24}
النيوترون	n				

الكتلة النسبية	الشحنة الكهربائية النسبية	الدقائق المكونة للذرة
1/1840	1-	الإلكترون
1	1+	البروتون
1	صفر	النيوترون



الشكل 3-14 تتكون الذرات من نواة تحتوي على بروتونات ونيوترونات محاطة بسحابة من الإلكترونات.

يصف نموذج طومسون الذرات بأنها جسيمات كروية الشكل مكونة من شحنات موجبة موزعة بانتظام مغروس فيها إلكترونات منفردة سالبة الشحنة، وضعت في أماكن محددة. وبالمقارنة بنموذج راذرفورد يبين أن معظم حجم الذرة فراغ، وتشتمل على نواة مركزية صغيرة وكثيفة تحتوي على معظم كتلة الذرة والشحنات الموجبة. وتتحرك الإلكترونات السالبة الشحنة في الفراغ مرتبطة بالذرة عن طريق قوة التجاذب مع نواتها الموجبة

تتكون الذرة من نواة صغيرة وكثيفة في المركز تحتوي على البروتونات والنيوترونات. والنواة محاطة بسحابة من الإلكترونات السالبة الشحنة

يبين الانحراف في اتجاه الصفائح الموجبة الشحنة طبيعة الشحنة السالبة للإلكترونات إن تغير المعدن المكون للقطب أو تغير الغاز المستعمل في أنبوب الأشعة المهبطية لا يؤثر في الأشعة المهبطية الناتجة. لذا استنتج العلماء أن الإلكترونات موجودة في أشكال المادة كلها

7. **الذرة الرئيسية** صف تركيب الذرة، وحدد موقع كل جسيم فيها.
8. قارن بين نموذج طومسون ونموذج راذرفورد.
9. قوّم التجارب التي أدت إلى استنتاج أن الإلكترونات السالبة الشحنة موجودة في جميع المواد.
10. قارن الشحنة والكتلة النسبية لكل من الجسيمات المكونة للذرة.
11. احسب الفرق بال (kg) بين كتلة البروتون وكتلة الإلكترون

الفرق بين كتلة البروتون والإلكترون (kg) =

$$1,672 \times 10^{-27} \text{ kg}$$

الأهداف

تفسر دور العدد الذري في تحديد هوية الذرة.

تعرف النظائر.

تفسر سبب أن الكتل الذرية ليست أعداداً صحيحة.

تُحسب عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في الذرة مستعملًا العدد الكتلي والعدد الذري.

مراجعة المفردات

الجدول الدوري؛ نموذج ترتب فيها جميع العناصر المعروفة تصاعديًا بحسب أعدادها الذرية في شبكة ذات صفوف أفقية تسمى دورات، وأعمدة تسمى مجموعات.

المفردات الجديدة

العدد الذري

النظائر

العدد الكتلي

وحدة الكتل الذرية

الكتلة الذرية

كيف تختلف الذرات؟

How Atoms Differ?

الفكرة الرئيسة يحدد عدد البروتونات والعدد الكتلي نوع النواة.

الربط مع الحياة تعلم أن الأرقام تستعمل يوميًا لتعرف الأشخاص والأشياء. فعلى سبيل المثال، لكل مواطن يتم إصدار رقم وطني في الأحوال المدنية يُعرف به يسمى رقم الهوية الوطنية. وبالمثل فإن العدد الذري يستعمل ليحدد هوية الذرات وأنويتها.

العدد الذري Atomic Number

كما ترى في الجدول الدوري للعناصر، هناك أكثر من مائة وثمانية عشر عنصرًا مختلفًا. ما الذي يجعل ذرة عنصر ما تختلف عن ذرة عنصر آخر؟ اكتشف العالم هنري موزلي Henry Moseley أن ذرات كل عنصر تحتوي على شحنات موجبة في أنويتها. وهكذا فإن عدد البروتونات في الذرة يحدد نوعها بوصفها ذرة عنصر معين. ويشار إلى عدد البروتونات في الذرة بالعدد الذري. ويكتب أعلى رمز العنصر (X) والعدد الذري (Z) وتحصل من خلال الجدول الدوري على معلومات عن العناصر، ومنها الهيدروجين المبين في الشكل 3-15. فالرقم (1) الموجود فوق رمز الهيدروجين H في الجدول الدوري يشير إلى عدد البروتونات أو العدد الذري. وبالاتقال عبر الجدول الدوري في اتجاه اليمين تصل إلى عنصر الهيليوم He الذي تحتوي نواته على بروتونين، أي أن العدد الذري له (2). ويبدأ الصف التالي في الجدول الدوري بعنصر الليثيوم Li الذي عدده الذري (3)، يتبعه عنصر البريليوم Be وعدده الذري (4). وهكذا فإن الجدول الدوري مرتب من اليسار إلى اليمين، ومن أعلى إلى أسفل، تصاعديًا بحسب الأعداد الذرية للعناصر. ولأن جميع الذرات متعادلة فإن عددي البروتونات والإلكترونات في الذرة الواحدة يجب أن يكونا متساويين. لذا فإن معرفتك بالعدد الذري للعنصر تمكنك من معرفة عدد البروتونات وعدد الإلكترونات في الذرة. فعلى سبيل المثال، تحتوي ذرة الليثيوم على ثلاثة بروتونات وثلاثة إلكترونات؛ لأن عددها الذري (3).

العدد الذري

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

العدد الذري للعنصر يساوي عدد البروتونات، وهو يساوي أيضًا عدد الإلكترونات في الذرة.

هيدروجين	الاسم الكيميائي
1	العدد الذري
H	الرمز الكيميائي
1.008	متوسط الكتلة الذرية

الشكل 3-15 يمثل كل عنصر في الجدول الدوري باسمه الكيميائي، والعدد الذري، والرمز الكيميائي، ومتوسط الكتلة الذرية.

حدد عدد البروتونات وعدد الإلكترونات في ذرة ذهب.

تحتوي ذرة الذهب على ٧٩ بروتونًا، وكذلك عدد الإلكترونات فيها ٧٩ إلكترونًا

العدد الذري أكمل الجدول الآتي:

العدد الذري	العنصر	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات
a	Pb	82	
b		8	
c			30

1 تحليل المسألة

طبّق العلاقة بين العدد الذري، وعدد البروتونات، وعدد الإلكترونات؛ لإكمال الفراغات في الجدول أعلاه، ثم استعمل الجدول الدوري لتحديد العنصر.

المعطيات

- a. عدد الإلكترونات (e^-) = العدد الذري للبرصا = 82 a. عدد البروتونات (P)، عدد الإلكترونات (e^-) = ؟
b. عدد البروتونات (P) = 8 b. العنصر، العدد الذري، عدد الإلكترونات (e^-) = ؟
c. عدد الإلكترونات (e^-) = 30 c. العنصر، العدد الذري، عدد البروتونات (P) = ؟

المطلوب

- a. عدد البروتونات = العدد الذري
82 = عدد البروتونات
عدد الإلكترونات = عدد البروتونات
82 = عدد الإلكترونات
عدد البروتونات = عدد الإلكترونات = 82

2 حساب المطلوب

طبق علاقة العدد الذري

عوض العدد الذري يساوي 82

- b. العدد الذري = عدد البروتونات
8 = العدد الذري
عدد الإلكترونات = عدد البروتونات
8 = عدد الإلكترونات
العدد الذري = عدد الإلكترونات = 8
العنصر هو الأكسجين (O).

طبق علاقة العدد الذري

عوض عدد البروتونات يساوي 8

- c. عدد البروتونات = عدد الإلكترونات
30 = عدد البروتونات
العدد الذري = عدد البروتونات = 30
العدد الذري = 30

استعمل الجدول الدوري لتعرف العنصر
طبق علاقة العدد الذري

عوض عدد البروتونات يساوي 30

العدد الذري = عدد البروتونات = 30

العنصر هو الزنك Zn

استعمل الجدول الدوري لتعرف العنصر

ذرة الماغنسيوم 12 بروتوناً، 12 إلكترونات

ذرة الرادون 86 بروتوناً، 86 إلكترونات

مسائل تدريجية

12. ما عدد البروتونات والإلكترونات في كل من ذرتي العنصرين الآتيين؟

a. الرادون Rn b. الماغنسيوم Mg

13. ما العنصر الذي تحتوي ذرته على 66 إلكترونات؟

14. ما العنصر الذي تحتوي ذرته على 14 بروتوناً؟

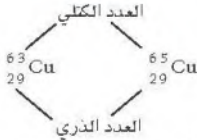
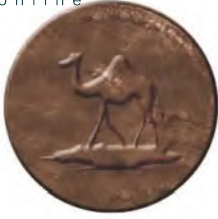
15. تحفيز هل الذرات المبيّنة في الشكل عن اليسار لها العدد الذري نفسه؟

نعم عددها الذري يساوي 9

العنصر الذي تحتوي نواته على 76 إلكترونات، هو دايسبروسيوم

العنصر الذي تحتوي ذرته على 14 بروتون هو السيلكون

النظائر والعدد الكتلي Isotopes and Mass Number



الشكل 16-3 الرمز الكيميائي

لعنصر النحاس Cu. كانت الدروع
قديمًا تصنع من نحاس -63،
بنسبة 69.15%، ونحاس -65 بنسبة
30.85%.

كان جون دالتون مخطئًا عندما اعتقد أنه لا يمكن تجزئة الذرات، وأن ذرات العنصر الواحد متشابهة؛ وذلك أن ذرات العنصر الواحد لها نفس عدد البروتونات وعدد الإلكترونات، إلا أن عدد النيوترونات قد يختلف. فعلى سبيل المثال، هناك ثلاثة أنواع من ذرات البوتاسيوم موجودة في الطبيعة، ويحتوي كل نوع منها على 19 بروتونًا و19 إلكترونًا، بينما يحتوي أحد أنواع ذرة البوتاسيوم على 20 نيوترونًا، والآخر على 21 نيوترونًا، والثالث على 22 نيوترونًا. تسمى الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات **النظائر**.

كتلة النظائر النظائر التي تحتوي على عدد أكبر من النيوترونات تكون كتلتها أكبر. وعلى الرغم من هذه الاختلافات إلا أن ذرات نظائر العنصر يكون لها السلوك الكيميائي نفسه. وسنعرف لاحقًا أن السلوك الكيميائي يحدده فقط عدد الإلكترونات الموجودة في الذرة.

تحديد النظائر كل نظير من نظائر العنصر يعرف بعدده الكتلي. **العدد الكتلي** مجموع عدد البروتونات (العدد الذري) وعدد النيوترونات في نواة العنصر.

العدد الكتلي

العدد الكتلي = العدد الذري + عدد النيوترونات

العدد الكتلي لأي ذرة هو مجموع العدد الذري وعدد النيوترونات.

فعلى سبيل المثال لعنصر النحاس نظيران. النظير الذي يحتوي على 29 بروتونًا و34 نيوترونًا عدده الكتلي 63، ويكتب نحاس -63، أو ^{63}Cu . والعدد الكتلي للنظير الذي يحتوي على 29 بروتونًا و36 نيوترونًا هو 65، ويكتب نحاس -65 أو ^{65}Cu . ويكتب الكيميائيون النظائر أيضًا باستعمال تعابير الرمز الكيميائي والعدد الذري والعدد الكتلي، كما هو مبين في الشكل 16-3.

النظائر في الطبيعة توجد معظم العناصر في الطبيعة على هيئة مخاليط من النظائر. وعند الحصول على أي عينة من العنصر فإن نسبة وجود كل نظير تبقى ثابتة. فعلى سبيل المثال، عند فحص عينة من الموز نجد أنها تحتوي على 93.26% من ذرات البوتاسيوم التي تحتوي على 20 نيوترونًا، و6.73% من ذراته التي تحتوي على 22 نيوترونًا، و0.01% من ذراته التي تحتوي على 21 نيوترونًا. وعند فحص عينة أخرى من الموز أو مصدر آخر للبوتاسيوم فإننا سنجد أن نسبة نظائر البوتاسيوم فيها هي نفسها. ويلخص الشكل 17-3 المعلومات المتعلقة بنظائر البوتاسيوم الثلاثة.

بوتاسيوم-39	بوتاسيوم-40	بوتاسيوم-41
19	19	19
20	21	22
19	19	19
19e ⁻	19e ⁻	19e ⁻

الشكل 17-3 للبوتاسيوم ثلاثة

نظائر موجودة في الطبيعة، وهي بوتاسيوم -39، بوتاسيوم -40، وبوتاسيوم -41.

اعمل قائمة بعدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات لكل نظير من نظائر النحاس.

البوتاسيوم -39: 19 بروتونًا، 20 نيوترونًا، 19 إلكترونًا
البوتاسيوم -40: 19 بروتونًا، 21 نيوترونًا، 19 إلكترونًا
البوتاسيوم -41: 19 بروتونًا، 22 نيوترونًا، 19 إلكترونًا

استعمل العدد الذري والعدد الكتلي تم تحليل تركيب نظائر عدة عناصر في أحد مختبرات الكيمياء. ويتضمن الجدول الآتي البيانات المتعلقة بتركيب هذه النظائر. حدد عدد البروتونات، والإلكترونات، والنيوترونات في نظير النيون، وسم هذا النظير، وأعطه رمزاً:

بيانات نظائر بعض العناصر			
العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	
a	النيون	10	22
b	الكالسيوم	20	46
c	الأكسجين	8	17
d	الحديد	26	57
e	الخارصين	30	64
f	الزئبق	80	204

1 تحليل المسألة

لديك بعض البيانات عن عنصر النيون في الجدول أعلاه، ويمكن إيجاد رمز النيون من الجدول الدوري، ويمكنك معرفة عدد البروتونات وعدد الإلكترونات في النظير من معرفتك العدد الذري له. يمكن إيجاد عدد النيوترونات في النظير بطرح العدد الذري من العدد الكتلي.

الإلكترونات؟

عدد البروتونات والإلكترونات	عدد النيوترونات	النظير	رمز النظير
٢٠	٢٦	كالسيوم-٤٦	$^{46}_{20}\text{Ca}$
٨	٩	أكسجين-١٧	$^{17}_8\text{O}$
٢٦	٣١	حديد-٥٧	$^{57}_{26}\text{Fe}$
٣٠	٣٤	خارصين-٦٤	$^{64}_{30}\text{Zn}$
٣٠	١٢٤	الزئبق-٢٠٤	$^{204}_{80}\text{Hg}$

عدد البروتونات = ٢٥ بروتوناً
عدد الإلكترونات = ٢٥ إلكترونات
عدد النيوترونات = ٣٠ نيوترونات
 $^{55}_{25}\text{Mn}$

رمز النظير Ne

استعمل الرمز الكيميائي والعدد الكتلي والعدد الذري لكتابة رمز النظير.

3 تقويم الإجابة

طبقت العلاقة بين عدد البروتونات وعدد الإلكترونات وعدد النيوترونات، وكذلك اسم النظير والرمز بشكل صحيح.

مسائل تدريبية

16. حدد عدد كل من البروتونات، والإلكترونات، والنيوترونات للنظائر من (b) إلى (f) في الجدول أعلاه. وسم كل نظير، واكتب رمزه.

17. تحفيز العدد الكتلي لذرة يساوي 55، وعدد النيوترونات هو العدد الذري مضافاً إليه خمسة. ما عدد البروتونات، والإلكترونات والنيوترونات في الذرة؟ وما رمز العنصر؟

الجدول 3-4	كُتل الجسيمات المكونة للذرة
الجسيمات المكونة للذرة	الكتلة (وحدة كتلة ذرية amu)
إلكترون	0.000549
بروتون	1.007276
نيوترون	1.008665

كتل الذرات Mass of Atoms

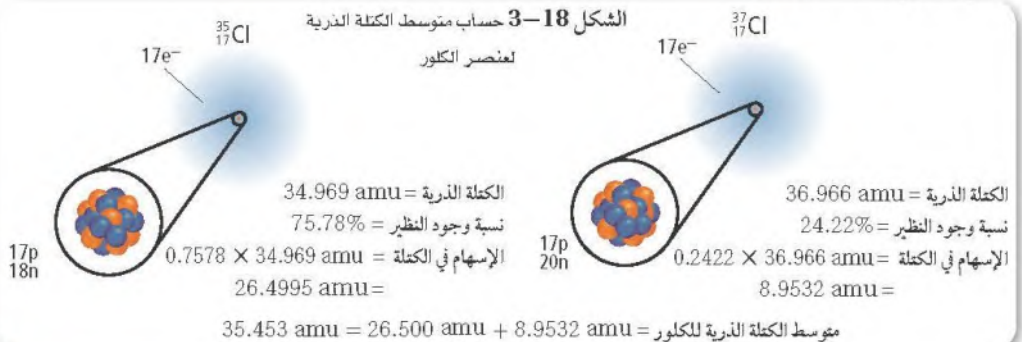
بالرجوع إلى الجدول 3-3 فإن كتلة كل من البروتون والنيوترون تساوي تقريباً $1.67 \times 10^{-24} \text{g}$ ، وكتلة الإلكترونات أصغر من ذلك؛ فهي حوالي $\frac{1}{1840}$ من كتلة البروتون أو النيوترون.

وحدة الكتلة الذرية لأن هذه الكتل صغيرة جداً، ويصعب التعامل بها، فقد قام العلماء بتطوير طريقة جديدة لقياس كتلة الذرة بالنسبة إلى كتلة ذرة معيارية. هذه الذرة المعيارية هي ذرة الكربون التي كتلتها الذرية 12. لذا فإن وحدة الكتلة الذرية (amu) تعرف بأنها $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة (الكربون-12). لذا فإن وحدة الكتلة الذرية تساوي تقريباً كتلة بروتون واحد أو نيوترون واحد. ولكن من المهم معرفة أن كتلتي البروتون والنيوترون أكبر من واحد وهما مختلفتان قليلاً. وبين الجدول 3-4 كتل الجسيمات المكونة للذرة بدلالة وحدة الكتلة الذرية (amu).

الكتلة الذرية لأن كتلة الذرة تعتمد أساساً على عدد البروتونات وعدد النيوترونات فيها، ولأن كتلة كل من البروتون والنيوترون قريبة من 1 amu، فقد نتوقع أن الكتلة الذرية للعنصر هي دائماً عدد صحيح! لكن هذا ليس صحيحاً؛ إذ إن الكتلة الذرية للعنصر هي متوسط كتل نظائر العنصر. ولأن للنظائر كتلاً مختلفة فإن متوسط الكتلة الذرية ليس عدداً صحيحاً. وبين الشكل 18-3 حساب الكتلة الذرية للكلور.

يوجد الكلور في الطبيعة مزيجاً من 76% كلور-35، و24% كلور-37. والكتلة الذرية للكلور تساوي 35.453.

رموز الكتب
يرمز لوحدة الكتلة الذرية
atomic mass unit
بـعلم الفيزياء / الكيمياء
بالرمز u، وamu؛
وكلاهما صحيح ويعبران
عن نفس الوحدة.



ولأن الكتلة الذرية هي متوسط الكتل الذرية فإن ذرات الكلور-35 والكلور-37 لها تأثير أكبر في تحديد الكتلة الذرية للكلور. تحسب الكتلة الذرية للكلور بضرب نسبة وجود كل نظير في كتلته الذرية، ثم تجمع النواتج. ويمكنك حساب الكتلة الذرية لأي عنصر إذا كنت تعرف عدد نظائره وكتلتها الذرية ونسبة وجود كل نظير في الطبيعة.

✓ ماذا قرأت؟ وضع كيف تحسب الكتلة الذرية؟



الشكل 19-3 يستخرج البروم من مياه البحر الميت والبحيرات المالحة. البحر الميت في الأردن من أهم مناطق إنتاج البروم في العالم. ويستعمل البروم في التلحيم في الميكروبات والطحالب في برك السباحة. كما يستعمل أيضاً في الأدوية والزيوت والدهانات والمبيدات.

لحساب الكتلة الذرية نجمع نواتج حاصل ضرب كتلة كل نظير في نسبة وجوده في الطبيعة

عدد صحيح، لذا يمكن استنتاج أن الفلور الموجود في الطبيعة هو على الأرجح على شكل فلور-19. خذ البروم Br مثلاً آخر، نجد أن كتلته الذرية 79.904 amu، وهي قريبة من 80 amu، فيبدو كما لو أن نظير البروم الأكثر وجوداً هو البروم-80. ومع ذلك فإن نظيري البروم وهما البروم-79 كتلته 78.918 amu ونسبة وجوده في الطبيعة 50.69% والبروم-81 كتلته 80.917 amu ونسبة وجوده 49.031%. وعلى ذلك فالبروم-80 غير متوافر في الطبيعة. وبين الشكل 19-3 المواقع الرئيسية لإنتاج البروم الموجودة في منطقة البحر الميت في الأردن.

تجربة

التحليل

نمذجة النظائر

1. احسب نسبة وجود كل مجموعة مسلياً بالبيانات من الخطوة (2). وللقيام بذلك اقسّم عدد حبات كل مجموعة على العدد الكلي لحبات الخرز.
2. حدد الكتلة الذرية للخرز من خلال نسبة وجود كل نظير والبيانات من الخطوة (3)، وللقيام بذلك استخدم المعادلة الآتية.

الإسهام في الكتلة = الكتلة × نسبة وجود النظير

3. استنتج هل تختلف الكتلة الذرية إذا حصلت على كيس آخر يحتوي على عدد مختلف من النوع نفسه من الخرز؟ علل إجابتك.
4. فسر لماذا تم تحديد متوسط كتلة كل مجموعة من الخرز بقياس كتلة 10 حبات بدلاً من حبة واحدة من كل مجموعة؟

كيف يمكنك حساب الكتلة الذرية لعنصر مستخدماً نسب وجود نظائره؟ يمكن استخدام حبات من الخرز بألوان مختلفة لعمل نموذج لعنصر له نظائر في الطبيعة؛ لأن لها تراكيب مختلفة. ستحدد كتلة كل نظير ومتوسط الكتلة الذرية للعنصر.

خطوات العمل

1. املأ بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. احصل من معلمك على كيس من حبات الخرز من النوع نفسه، ولكنها مختلفة الألوان. صنف حبات الخرز وفق ألوانها إلى مجموعات. عدّ حبات الخرز في كل مجموعة وحبات الخرز كافة، وسجل الأعداد.
3. باستخدام الميزان حدد كتلة 10 حبات من الخرز من كل مجموعة، وسجل كل كتلة إلى أقرب 0.01 g. اقسّم مجموع الكتل لكل مجموعة على عشرة للحصول على متوسط الكتلة.

مثال 3-3

احسب الكتلة الذرية اعتياداً على البيانات الموجودة في الجدول، احسب متوسط الكتلة الذرية للعنصر X، ثم حدد هذا العنصر الذي يستعمل طبيباً في معالجة بعض الأمراض العقلية.

1 تحليل المسألة

احسب الكتلة الذرية واستعمل الجدول الدوري للتأكد.

المطلوب

المعطيات

الكتلة الذرية للعنصر X = ؟ amu

العنصر X = ؟

6X الكتلة = 6.015 amu

نسبة النظير = 7.59% = 0.0759

7X الكتلة = 7.016 amu

نسبة النظير = 92.41% = 0.9241

النظير	الكتلة (amu)	نسبة وجود النظير
6X	6.015	7.59%
7X	7.016	92.41%

2 حساب المطلوب

احسب إسهام 6X

عوض الكتلة = 6.015 amu والنظير = 0.0759

احسب إسهام 7X

عوض الكتلة = 7.016 amu والنظير = 0.9241

اجمع إسهام الكتلة لإيجاد الكتلة الذرية.

6X إسهام الكتلة = (الكتلة) × نسبة النظير

إسهام الكتلة = 6.015 × 0.0759 = 0.4565 amu

7X إسهام الكتلة = (الكتلة) × (نسبة النظير)

إسهام الكتلة = 7.016 × 0.9241 = 6.483 amu

النظير الذي له أكبر نسبة وجود هو النيتروجين
-14؛ لأن كتلة الذرة قريبة من الكتلة الذرية
للنيتروجين -14 أكثر من النيتروجين -15

الكتلة الذرية للبورون تساوي

10,81 amu

مسائل تدريبية

18. للبورون B نظيران في الطبيعة؛ هما البورون -10 (نسبة وجوده 19.8%) وكتلته 10.013 amu، والبورون -11 (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009 amu. احسب الكتلة الذرية للبورون.

19. تحفيز للنيتروجين نظيران في الطبيعة، هما نيتروجين -14، ونيتروجين -15. وكتلته الذرية 14.007 amu. أي النظيرين له نسبة وجود أكبر في الطبيعة؟ فسر إجابتك.

يمكن معرفة نوع الذرة من العدد الذري

التقويم 3-3

الكتل الذرية ليست أرقاماً

صحيحة؛ لأنها تمثل

المتوسط الموزون للكتل

الذرية لنظائر العنصر

جميعها في الطبيعة

نظائر العنصر الموجودة في الطبيعة.

البروتون

20. الفكرة الرئيسة

فسر كيف يمكن معرفة نوع الذرة؟

21. تذكر أي الجسيمات الذرية تحدد ذرة عنصر معين؟

22. فسر كيف أن وجود النظائر مرتبط مع حقيقة أن الكتل الذرية ليست أرقاماً صحيحة؟

23. احسب للنحاس نظيران: النحاس-63 (نسبة وجوده 69.2%)، وكتلته

62.93 amu) والنحاس-65 (نسبة وجوده 30.8%)، وكتلته 64.928 amu.

احسب الكتلة الذرية للنحاس.

24. احسب للمغنسيوم ثلاثة نظائر: الأول كتلته 23.985 amu ونسبة وجوده

79.99%، والثاني كتلته 24.986 amu ونسبة وجوده 10.00%، والثالث كتلته

25.982 amu ونسبة وجوده 11.01%. احسب الكتلة الذرية للمغنسيوم.

الكتلة الذرية للمغنسيوم تساوي 24,31 amu وحدة كتلة ذرية

الكتلة الذرية للنحاس تساوي 63,0 amu وحدة كتلة ذرية

الأهداف

- تفسر العلاقة بين الأنوية غير المستقرة والتحلل الإشعاعي.
- تصف أشعة ألفا، وأشعة بيتا، وأشعة جاما بدلالة الكتلة والشحنة.

مراجعة المفردات

العنصر: مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بالطرائق الفيزيائية والكيميائية.

المفردات الجديدة

النشاط الإشعاعي
الإشعاع
التفاعل النووي
التحلل الإشعاعي
أشعة ألفا
جسيم ألفا
المعادلة النووية
أشعة بيتا
جسيم بيتا
أشعة جاما

الأنوية غير المستقرة والتحلل الإشعاعي

Unstable Nuclei and Radioactivity

المفردة الرئيسية: النرات غير المستقرة تصدر إشعاعات للوصول إلى حالة الاستقرار.

الربط مع الحياة إذا أسقطت حَجراً من ارتفاع في مستوى خصرك فإن الحجر ينتقل من حالة تكون فيها طاقة وضعه عالية عند الخصر، إلى حالة تكون طاقة وضعه أقل عند وصوله سطح الأرض. إن عملية مشابهة تحدث عندما تكون النواة في حالة غير مستقرة.

النشاط الإشعاعي Radioactivity

تعلم أن التفاعل الكيميائي هو تغير يحدث لمادة أو أكثر ينتج عنه مواد جديدة، وتشارك فيه إلكترونات الذرة فقط. ورغم أن الذرات قد يعاد ترتيبها في التفاعلات الكيميائية إلا أن هويتها تبقى ثابتة. وهناك نوع آخر من التفاعلات يسمى التفاعل النووي، يستطيع أن يحول عنصراً إلى عنصر آخر.

التفاعلات النووية في عام 1890م لاحظ العلماء أن بعض المواد تصدر إشعاعات من خلال عملية سميت **النشاط الإشعاعي**. تسمى الأشعة والجسيمات المنبعثة من المواد المشعة **الإشعاعات**. اكتشف العلماء أن الذرة المشعة تتعرض لتغيرات قد تغير من هويتها، وأن التفاعل الذي يؤدي إلى تغير في نواة الذرة يسمى **التفاعل النووي**. إن اكتشاف التفاعلات النووية يعد اكتشافاً مهماً فلم يسبق أن أدى تفاعل كيميائي إلى تكوين نوعين جديدين من الذرات. تصدر الذرات المشعة إشعاعات لأن أنويتها غير مستقرة. الأنظمة غير المستقرة سواء كانت ذرات، أو أشخاصاً يقفون على أقدامهم، كما هو موضح بالشكل 20-3، يتحقق لهم الثبات عندما يفقدون الطاقة.

التحلل الإشعاعي تفقد الأنوية غير المستقرة الطاقة بإصدار إشعاعات في عملية تلقائية تسمى **التحلل الإشعاعي**. تتحلل الذرات غير المستقرة إشعاعياً، وتتحول إلى ذرات مستقرة، وهي في الغالب ذرات عنصر آخر. وكما يفقد الحجر طاقة الوضع الموجودة فيه ويصل إلى حالة مستقرة عند سقوطه إلى الأرض، فإن الذرة تفقد طاقة بإطلاق إشعاعات، وتصل إلى حالة من الاستقرار.

الشكل 20-3 إذا وقتت على يديك فإنك تكون في حالة غير مستقرة، ولكي تصل إلى حالة الاستقرار فإن عليك أن تتخلى عن وضعك وتقف على قدميك. وكذلك هناك بعض الذرات غير المستقرة التي تصل إلى حالة الاستقرار عن طريق فقد بعض الطاقة.



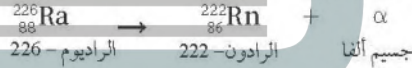
مهن في الكيمياء

معلم الكيمياء يعمل معلّم الكيمياء في المدارس والجامعات، ويقومون بإعطاء المحاضرات وإجراء التجارب والإشراف على المختبرات، وتروّس المناقشات، والقيام بزيارات ميدانية، والقيام بأبحاث ونشرها.

أنواع الإشعاعات Types of Radiation

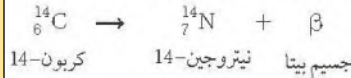
بدأ العلماء البحث حول النشاط الإشعاعي في أواخر القرن التاسع عشر؛ فقد بحثوا في تأثير المجالات الكهربائية في عملية الإشعاع، فتسكنوا من خلال إمرار أشعة صادرة من مصدر مشع بين صفيحتين مشحونتين كهربائياً من التعرف على ثلاثة أنواع من الأشعة، معتمدين على شحنتها الكهربائية. وبين الشكل 21-3 إشعاعاً انحرف نحو الصفيحة السالبة الشحنة، وآخر نحو الصفيحة الموجبة الشحنة، وثالثاً لم ينحرف أبداً.

أشعة ألفا سميت الأشعة التي انحرفت في اتجاه الصفيحة السالبة الشحنة **أشعة ألفا**، وهي مكونة من جسيمات ألفا. **وجسيم ألفا** يحتوي على بروتونين ونيوترونين، وتحمل هذه الجسيمات شحنة موجبة ثنائية. ويُفسر هذا سبب انحراف جسيمات ألفا نحو الصفيحة السالبة الشحنة، كما هو مبين في الشكل 21-3. يعادل جسيم ألفا نواة هيليوم-4، ويمكن التعبير عنه بـ α أو He^{2+} . ينتج جسيم ألفا عن تحلل مادة الراديوم-226 إلى الرادون-222، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



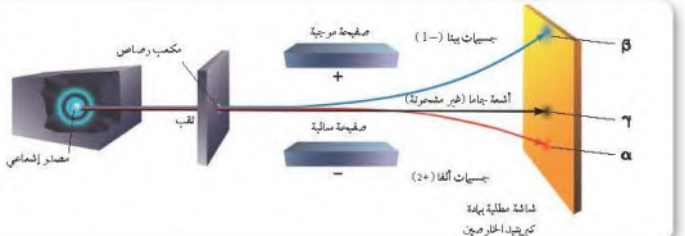
لاحظ أنه تم الحصول على عنصر جديد، وهو عنصر الرادون-222، نتيجة تحلل أشعة ألفا من نواة الراديوم-226 غير المستقرة. وتعرف المعادلة المبينة أعلاه **بالمعادلة النووية**، وهي تبين العدد الذري والعدد الكتلي للجسيمات المتضمنة في التفاعل.

أشعة بيتا سميت الأشعة التي انحرفت في اتجاه الصفيحة الموجبة الشحنة **أشعة بيتا**، تتكون هذه الأشعة من جسيمات بيتا السريعة الحركة، و **جسيم بيتا** عبارة عن إلكترون له شحنة سالبة أحادية، ومصدر هذا الإلكترون هو النواة وليس الـ ويتكون عندما يتفكك النيوترون غير المستقر إلى بروتون وإلكترون. **3-21** ويرمز إليها بالرمز β أو e^{-} . وتبين المعادلة أدناه تحلل عنصر النيتروجين-14، وانبعثت جسيمات بيتا.



سبب انحراف جسيمات بيتا في اتجاه الصفيحة الموجبة أنها سالبة الشحنة، سبب انحراف جسيمات ألفا في اتجاه الصفيحة السالبة أم فلأنها موجبة الشحنة. أما أشعة جاما فإنها لم تنحرف لأنها لا شحنة لها

الشكل 21-3 يعرف المجال الكهربائي الأشعة في اتجاهات مختلفة، اعتماداً على الشحنة الكهربائية لهذه الإشعاعات. **فسر لماذا انحرفت جسيمات بيتا نحو الصفيحة الموجبة وجسيمات ألفا نحو الصفيحة السالبة، ولم تنحرف أشعة جاما؟**



خواص الإشعاعات

الجدول 3-5

جاما	بيتا	ألفا	
γ	e^- أو β	${}^4_2\text{He}$ أو α	الرمز
0	$\frac{1}{1840}$	4	الكتلة (amu)
0	9.11×10^{-31}	6.65×10^{-27}	الكتلة (kg)
0	-1	+2	الشحنة

أشعة جاما لأشعة جاما طاقة عالية، ولا كتلة لها، ويرمز إليها بالرمز γ . ولأن أشعة جاما متعادلة الشحنة فإنها لا تنحرف في المجال المغناطيسي أو المجال الكهربائي، وترافق عادة أشعة ألفا وأشعة بيتا، وهي مسؤولة عن معظم الطاقة التي تُفقد خلال التحلل الإشعاعي. فعلى سبيل المثال ترافق أشعة جاما انبعاث جسيمات ألفا عند تحلل عنصر اليورانيوم - 238



أشعة جاما جسيم ألفا ثوريوم - 234 يورانيوم - 238

ولأن أشعة جاما ليس لها كتلة فإن إشعاعها لا يؤدي إلى تكوين ذرة جديدة. ويلخص

العدد الكتلي	العدد الذري	الجسيمات
-4	-2	ألفا a
لا تغير	+1	بيتا β
لا تغير	لا تغير	جاما δ

الجدول 5-

استقرار

البروتونات

وتفقد طا

وهذه الإش

تستقر الذرات غير المستقرة

عندما تقوم بسلسلة من

الإشعاعات حتى تصل إلى

عنصر ومستقر

العدد الذري، العدد الكتلي

هناك ثلاثة أنواع من الإشعاعات، هي

جسيم ألفا أثقل من

الإلكترون 7360 مرة

25. الفكرة الرئيسية فسر كيف يتحقق الاستقرار في الذرات غير المستقرة؟

26. اذكر ما الكميات التي تحافظ عليها عند موازنة تفاعل نووي؟

27. صنف كلاً مما يأتي إلى: تفاعل كيميائي، تفاعل نووي، لا شيء منهما.

a. الثوريوم يصدر أشعة بيتا. **تفاعل نووي**

b. تشارك ذرتين في الإلكترونات لتكوين رابطة. **تفاعل كيميائي**

c. عينة من الكبريت النقي تصدر طاقة حرارية عندما تبرد ببطء. **لا يعد تفاعل**

d. صدى قطعة من الحديد. **تفاعل كيميائي**

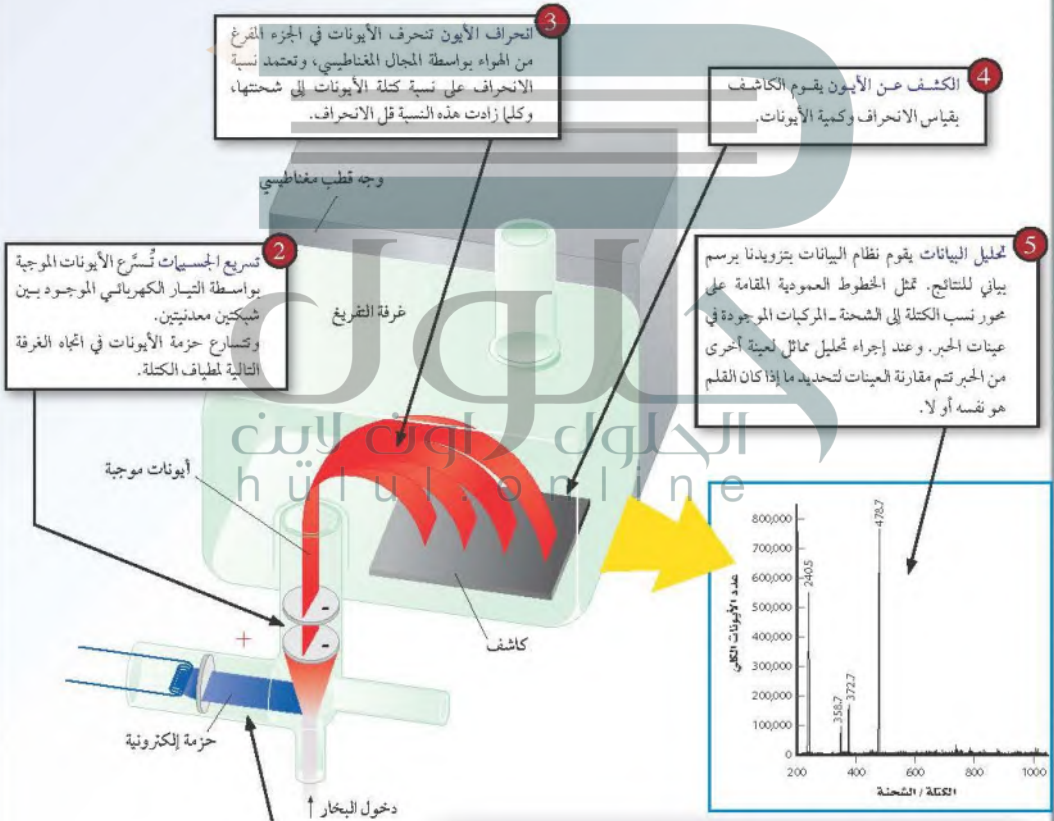
28. احسب كم مرة يساوي ثقل جسيم ألفا ثقل الإلكترون؟

29. كوّن جدولاً يبين كيف يؤثر كل نوع من الإشعاعات في العدد الذري

والعدد الكتلي للذرة؟

مطياف الكتلة Mass Spectrometer

تخيل أن عالم بحث جنائي يحتاج إلى تعرف الحبر المستعمل في سجل ما لفحص إمكانية التزيف. يمكن للعالم أن يقوم بتحليل الحبر مستعملًا جهاز مطياف الكتلة المبين في الصورة عن اليمين. يقوم جهاز مطياف الكتلة بتحطيم المركبات في عينة مادة غير معروفة إلى مكوناتها (أجزاء أصغر)، ثم فصل هذه الأجزاء بحسب كتلتها، وبذلك يمكن تحديد التركيب الحقيقي للعينة. ويعد جهاز مطياف الكتلة من أهم التقنيات التي تدرس المواد غير المعروفة.



الكتابة في الكيمياء

لخص ابحث عن حالة استعمال فيها جهاز مطياف الكتلة للتمييز بين أنواع مختلفة من الحبر، واكتب ملخصًا عن الطريقة والنتائج.

مختبر الكيمياء

نمذجة الكتلة الذرية

الخلفية توجد معظم العناصر في الطبيعة على هيئة خليط من النظائر، ويمكن تحديد متوسط الكتلة الذرية المقیسة من خلال الكتلة الذرية ونسبة كل نظير. سوف تقوم في هذه التجربة بنمذجة النظائر لعنصر "المكسراتيوم" الافتراضي. ستستخدم القیاسات التي تحصل عليها لحساب متوسط الكتلة المقیسة التي تمثل متوسط الكتلة الذرية للمكسراتيوم.

سؤال كيف تقاس الكتل الذرية لمخاليط النظائر في الطبيعة؟



المواد والأدوات اللازمة

ميزان
آلة حاسبة
كمية من المكسرات

إجراءات السلامة

تحذیر: لا تأكل الطعام المستخدم في المختبر.

خطوات العمل

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. اعمل جدولاً لتسجيل بياناتك؛ بحيث يحتوي على كتلة كل نوع من أنواع المكسرات، ونسبته.
3. صنف المكسرات في مجموعات بحسب نوعها.
4. احسب عدد حبات المجموعة الواحدة.
5. سجل عدد حبات النوع الواحد والعدد الكلي في جدول البيانات.
6. قس كتلة حبة واحدة من كل مجموعة، وسجل الكتلة في جدول البيانات.
7. **التنظيف والتخلص من النفايات** تخلص من المكسرات وفق توجيهات معلمك، ثم أعد الأدوات والأجهزة إلى أماكنها.

التوسع في الاستقصاء

توقع انظر إلى الكتل الذرية لعناصر مختلفة من الجدول الدوري، وتوقع - بناء على خبرتك في هذه التجربة - النظير الأكثر توافراً لكل عنصر.

حل واستنتج

1. **احسب** أوجد نسبة توافر كل نوع؛ وذلك بقسمة عدد حبات النوع الواحد على العدد الكلي.

الفقرة العامة الذرات هي الوحدات البنائية الأساسية للمادة .

3-1 الأفكار القديمة للمادة

الفقرة الرئيسة حاول قدماء الإغريق

فهم المادة، إلا أن الدراسة العلمية للذرة بدأت مع جون دالتون في أوائل القرن التاسع عشر.

المفردات

- نظرية دالتون الذرية

المفاهيم الرئيسة

- كان ديموقريطوس أول من اقترح وجود الذرات.
- اعتقد ديموقريطوس أن الذرات صلبة، ومتجانسة، ولا يمكن تجزئتها.
- أنكر أرسطو وجود الذرات.
- اعتمدت نظرية جون دالتون الذرية على عدد كبير من التجارب العلمية.

3-2 تعريف النواة

الفقرة الرئيسة تتكون الذرة من نواة

تحتوي على بروتونات ونيوترونات، وإلكترونات تتحرك حول النواة.

المفردات

- الذرة
- أشعة المهبط
- الإلكترون
- النواة
- البروتون
- النيوترون

المفاهيم الرئيسة

- الذرة هي أصغر جزء في العنصر له خواص العنصر.
- شحنة الإلكترون (-1) والبروتون ($+1$)، أما النيوترون فليس له شحنة.
- معظم حجم النواة فراغ يحيط بالنواة.

3-3 كيف تختلف الترات؟

الفكرة الرئيسية يحدد عدد البروتونات والعدد الكتلي نوع الذرة.

المفردات

- العدد الذري
- النظائر
- العدد الكتلي
- وحدة الكتل الذرية (a.u.m)
- الكتلة الذرية

المفاهيم الرئيسية

- العدد الذري لأي ذرة هو عدد البروتونات في نواتها، والعدد الكتلي هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات.
- ذرات العنصر الواحد التي تختلف في عدد النيوترونات تسمى النظائر.
- الكتلة الذرية لأي عنصر هي متوسط كتل نظائر العنصر الموجودة في الطبيعة.

3-4 الانوية غير المستقرة والتحلل الإشعاعي

الفكرة الرئيسية الدورات غير المستقرة تصدر إشعاعات للوصول إلى حالة الاستقرار.

المفردات

- النشاط الإشعاعي
- الإشعاع
- التفاعل النووي
- التحلل الإشعاعي
- أشعة ألفا
- جسيم ألفا
- المعادلة النووية
- أشعة بيتا
- جسيم بيتا
- أشعة جاما

المفاهيم الرئيسية

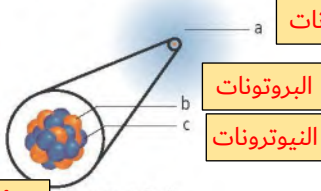
- تتضمن التفاعلات الكيميائية تغيرات في عدد الإلكترونات المحيطة بالذرة، في حين تتضمن التفاعلات النووية تغيرات في أنوية الذرات.
- هناك ثلاثة أنواع من الإشعاعات وهي ألفا، بيتا، وجاما.
- يتحدد استقرار نواة الذرة بنسبة النيوترونات إلى البروتونات فيها.

أفكار ديمقريطس: تتكون المادة من فراغ تتحرك فيه الذرات، الأنواع المختلفة من الذرات لها أحجام وأشكال مختلفة، يحدد حجم الذرات وشكلها وحركتها خواص المادة. الذرات لا تتحطم ولا تنجز، التغييرات في المادة ناتجة عن تغييرات في تجمعات الذرات. على حين أن نظرية جون دالتون الذرية تنص على أن المادة تتكون من ذرات، تتحد الذرات المختلفة بنسب عددية بسيطة لتكوين المركبات، الذرات لا تستحدث ولا تتكسر ولا تتجزأ، تنفصل الذرات في التفاعلات الكيميائية، أو تتحد أو يعاد ترتيبها.

42. سم مخونات الذرة المبينة في الشكل 3-22.

3-1

إتقان المفاهيم



الشكل 3-22

لأن عدد البروتونات فيها يساوي عدد الإلكترونات

30. مَنْ أول مَنْ اقترح مفهوم أن المادة مكونة من جسيمات صغيرة لا يمكن تجزئتها؟

ديمقريطس

31. مَنْ العالم الذي اعتُبر عمله بداية تطور النظرية الذرية الحديثة؟

جون دالتون

32. ميز بين أفكار ديمقريطس ونظرية دالتون الذرية.

33. الأفكار والطرائق العلمية هل كان اقتراح ديمقريطس حول وجود الذرات معتمداً على طرائق وأفكار علمية؟

الأفكار، لم يكن لديه دلائل علمية

34. في عدم امتلاكه لأدوات وأجهزة علمية للبحث في

المادة على المستوى الذري

35. لماذا اعترض أرسطو على النظرية الذرية؟

36. اذكر الأفكار الرئيسة لنظرية دالتون الذرية بلغت الذرات لا تتجزأ، وجميع ذرات أي عنصر غير متماثلة

37. حفظ الكتلة وضح كيف قدمت لنا نظرية دالتون الذرية شرحاً مقنعاً عن ملاحظاتنا حول حفظ الكتلة في

الكتلة محفوظة؛ لأن الذرات لا تستحدث ولا تتجزأ ولا تفتنى، تتضمن التفاعلات الكيميائية فصل الذرات فقط وترتيبها.

البروتونات والنيوترونات، ومقدار الشحنة الموجبة تساوي

عدد البروتونات

38. ما الجسيمات التي توجد في نواة الذرة؟ وما شحنة النواة؟

39. كيف كانت الشحنة الكلية موزعة في نموذج طومسون الذري؟

الشحنة الكلية موزعة بانتظام على الكرة

40. كيف أثر توزيع الشحنة في نموذج طومسون في جسيمات ألفا التي انحرقت عن مسارها عددها قليل.

41. رتب مكونات الذرة: النيوترون، الإلكترون، البروتون، تصاعداً بحسب كتلتها.

كتلة الإلكترون أقل من كتلة البروتون والتي تساوي

كتلة النيوترون

الإلكترونات

البروتونات

النيوترونات

+89

البروتونات

والنيوترونات

1836 إلكترون

47. أنابيب أشعة المهبط ما الجسيمات المكونة للذرة التي اكتشفها العلماء باستعمال أنابيب أشعة المهبط؟

الإلكترون

48. ما نتائج التجربة التي أدت إلى استنتاج أن الإلكترون لا يؤثر تغيير نوع القطب الكهربائي أو نوع الغاز في الشعاع الناتج

49. أشعة المهبط استعملت في الشكا 3-23 لتفسر

تنتقل أشعة المهبط داخل أنبوب الأشعة المهبطية من المهبط (الكاثود) إلى المصعد (الأنود)

وجه رذرفورد شعاعاً رفيعاً من جسيمات ألفا في اتجاه صفيحة رقيقة من الذهب، وتوقع أن معظم جسيمات ألفا ستمر خلال نواة ذرة الذهب، ليؤكد نموذج طومسون. لكن بعض جسيمات ألفا انحرقت بزوايا كبيرة، وقد قاد ذلك إلى اكتشاف أن نواة الذرة موجبة الشحنة

50

51. انحراف الجسيمات ما الذي سبب انحراف جسيمات ألفا في تجر

بسبب شحنة نواة الذرة موجبة الشحنة

52. تتجذب أشعة المهبط إلى الطرف الموجب للمغناطيس، مما يشير إلى أن أشعة المهبط سالبة الشحنة

53. أصبح ما الذي يعني الإلكترون في الفراع المحيط بالذرة؟

انجذابه إلى شحنة النواة الموجبة

الاختلاف: عدد النيوترونات، الكتلة الذرية. التشابه:
الخواص الكيميائية، عدد البروتونات والإلكترونات

68. إذا احتوت ذرة عنصر ما على 18 إلكترونًا، فما عدد

عدد الإلكترونات = عدد البروتونات = 18 بروتون

69. الكبريت S يبين كيف تساوي الكتلة الذرية لعنصر
الكبريت 32.065 amu، إذا علمت أن للكبريت أربعة

الكتلة الذرية للكبريت = (31,972 amu) (0,9002) +

(32,971 amu) (0,0070) + (33,968 amu) (0,0121) +

32,065 = (0,0002) (30,967 amu)

0.02 35.967 الرابع

70. أكمل الفراغات في الجدول 3-6 الآتي:

الجدول 3-6 نظائر الكلور والزركونيوم					
العنصر	الكلور	الكلور	الزركونيوم	الزركونيوم	الزركونيوم
العدد الذري	17	17	40	40	40
العدد الكتلي	35	37	80	92	92
عدد البروتونات	17	17	40	40	40
عدد النيوترونات	18	20	50	52	52
نسبة أقرب في الحجم إلى ذرات وكتل الدقائق المكونة للذرة	17	17	40	40	40

54. تصوير الذرات ما التقنية المستعملة في تصوير الذرات

منفردة؟ المجهر الأنبوبي الماسح (STM)

55. ما نقاط قوة وضعف نموذج رذرفورد للذرة؟

القوة: تفسيره لنتائج تجربة صفحة الذهب.

الضعف: عدم قدرته على حساب مجموع كتلة

الإلكترونات أو ترتيبها

56. فيم تختلف نظائر عنصر ما، وفيه تشابه؟

57. كيف يرتبط العدد الذري للذرات مع عدد البروتونات،

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

58. كيف يرتبط العدد الكتلي للذرة مع عدد البروتونات،

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد الإلكترونات

59. كيف يمكنك تحديد عدد النيوترونات في الذرة

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري

60. العدد المكتوب أعلى الرمز يمثل العدد الكتلي للذرة (40)، أما

العدد المكتوب أسفل الرمز فيمثل العدد الذري لها (19)

61. وحدة الكتلة الذرية تساوي من كتلة ذرة الكربون 12، وهي معيار

نسبي أقرب في الحجم إلى ذرات وكتل الدقائق المكونة للذرة

62. نعم، النظائر هي ذرات للعنصر نفسه تختلف

في العدد الكتلي، وتتساوى في عدد البروتونات

63. نعم، لا تشابه ذرات العنصر جميعها في الكتلة

إتقان

عدد البروتونات 44، عدد الإلكترونات 44

64. ما عدد البروتونات وعدد الإلكترونات الموجودة في

ذرة عنصر عدده الذري 44؟

65. عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري

= 12 - 6 = 6 نيوترون

66. العدد الكتلي للنظير = عدد البروتونات + عدد

النيوترونات للنظير = 200

67. الزينون Xe لعنصر الزينون نظير عدده الذري 54،

ويحتوي على 77 نيوترونًا. ما العدد الكتلي لهذا النظير؟

العدد الكتلي للنظير = العدد الذري + عدد

النيوترونات = 77 + 54 = 131



الرمز	الكتلة	الشحنة
جسيمات ألفا ${}^4_2\text{He}$	٤	+٢
جسيمات بيتا β	١/١٨٤٠	-١
أشعة جاما δ	صفر	صفر

ينتج التحلل الإشعاعي عندما تصدر النواة غير المستقرة طاقة من أجل الوصول لحالة الثبات

تتوقف الذرة عن الاشعاع عندما تصبح مستقرة (ثابتة) ويجب أن تكون ذرة غير مشعة

لا تتجزأ الذرات ولا تنكسر، وقد تمتلك ذرات العنصر الواحد كتلاً مختلفة. يتكون التركيب الذري من الدقائق

التالية: البروتونات والإلكترونات والنيوترونات يوجد في كل طرف من طرفي أنبوب الأشعة المهبطية قطب، وتكون هذه الأقطاب موصولة بمصدر للطاقة الكهربائية، وعندما يمر التيار الكهربائي تنتقل الإلكترونات من المهبط إلى المصعد عبر الأنبوب

بين طومسون أن كتلة الإلكترون أقل بكثير من كتلة ذرة الهيدروجين، وهي أصغر ذرة معروفة (أخف الذرات)، مما يدل على أنه يوجد جسيمات مكونة للذرة أصغر منها، وأن الذرات قابلة للتجزئة

توقع رذرفورد انحراف جسيمات ألفا قليلاً، عندما تمر خلال صفحة الذهب، لكن بعض جسيمات ألفا انحرفت بزوايا كبيرة

يوجد في نواة الذرة المتعادلة ١٢ بروتوناً، البروتونات هي الجسيمات المشحونة الوحيدة في النواة، ولموازنة تلك الشحنات الموجبة يجب أن يوجد العدد نفسه من الإلكترونات السالبة الشحنة والمساوية لعدد البروتونات

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري = ٢٣٥ - ٩٢ = ١٤٣ نيوترون، وتسمى هذه الذرة اليورانيوم

يوجد في نواة الذرة المتعادلة ١٢ بروتوناً، البروتونات هي الجسيمات المشحونة الوحيدة في النواة، ولموازنة تلك الشحنات الموجبة يجب أن يوجد العدد نفسه من الإلكترونات السالبة الشحنة والمساوية لعدد البروتونات

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري = ٢٣٥ - ٩٢ = ١٤٣ نيوترون، وتسمى هذه الذرة اليورانيوم

يوجد في نواة الذرة المتعادلة ١٢ بروتوناً، البروتونات هي الجسيمات المشحونة الوحيدة في النواة، ولموازنة تلك الشحنات الموجبة يجب أن يوجد العدد نفسه من الإلكترونات السالبة الشحنة والمساوية لعدد البروتونات

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري = ٢٣٥ - ٩٢ = ١٤٣ نيوترون، وتسمى هذه الذرة اليورانيوم

الجدول 3-8 مكونات نظائر متعددة

الفلور ١٩	Na-٢٣	Zn-64	Ca-٤٤	S-٣٢	النظير
١١	٩	٣٠	٢٠	١٦	العدد الذري
٢٣	١٩	٦٤	٤٤	٣٢	العدد الكتلي
١١	٩	٣٠	٢٠	١٦	عدد البروتونات
١٢	١٠	٣٤	٢٤	١٦	عدد النيوترونات
١١	٩	٣٠	٢٠	١٦	عدد الإلكترونات

جاليوم ٦٩- يجب أن يكون له أكبر نسبة وجود في الطبيعة؛ لأن الكتلة الذرية للجاليوم أقرب إلى الكتلة الذرية للجاليوم ٦٩- منها للكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

الكتلة الذرية للجاليوم ٧١-

اكتشف العالم هنري موزلي أن ذرات كل عنصر تحتوي على شحنات موجبة (أو عدد من البروتونات) في نواها، لكن عدد البروتونات في نواة

أي ذرة يحدد هويتها بوصفها ذرة عنصر معين
قطر الذرة أكبر من قطر نواتها بعشرة الاف مرة. ويمكن الاستنتاج بأن كثافة النواة يجب أن تكون كبيرة (نواة كثيفة)

95. كم مرة يساوي قطر الذرة قطر نواتها؟ وإذا عرفت أن معظم كتلة الذرة يتركز في نواتها، فماذا يمكنك أن تستنتج عن كثافة النواة؟

96. هل شحنة النواة موجبة أم سالبة أم متعادلة؟ وما شحنة النواة موجبة الشحنة، بينما الذرة متعادلة الشحنة

97. لماذا انحرفت الإلكترونات في أنبوب أشعة المهبط تحت تأثير لأن الإلكترونات تحمل شحنة سالبة

98. ما مساهمة العالم هنري موزلي في فهمنا الحديث العدد الكتلي للبروتاسيوم -39 = 39، وشحنة النظير تساوي صفراً

99. يجب أن يكون نظير البورون -11 أكبر نسبة وجود؛ لأن الكتلة الذرية للبورون أقرب إلى الكتلة الذرية للبورون -11 منها للكتلة الذرية للبورون -10

101. أشباه الموصلات للسليكون ثلاثة نظائر موجودة السليكون -28 (^{28}Si)، السليكون -29 (^{29}Si)، السليكون -30 (^{30}Si)

102. التيتانيوم استعن بالجدول 3-9 الآتي لحساب الكتلة الكتلة الذرية للتيتانيوم تساوي 47.89 amu

نعم، تبقى نسبة وجود نظير أي عنصر ثابتة. ولا تعتمد على المصدر الذي أخذت منه

جسيمات ألفا: تقلل العدد الذري 2، والعدد الكتلي 4 جسيمات بيتا: يزداد العدد الذري ولا يتغير العدد الكتلي اشعة غاما: لا يتغير كل من العدد الذري والعدد الكتلي

103. صف كيف يؤثر كل نوع من الإشعاعات في العدد الذري والعدد الكتلي للذرة؟

104. الوجود النسبي للنظير يشكل الماغنسيوم حوالي 2% من قشرة الأرض، وله ثلاثة نظائر في الطبيعة. افترض أنك حللت معدناً ما وحصلت على ثلاثة نظائر

110. الذرات صغيرة جداً وفردية جداً بعضها من بعض مقارنة بيدك تتغير الذرات في الجسم الصلب بعضها ببعض بقوة كهدهائية ليس من السهل كسرهما

للماغنيت (79% وجوده)، فإذا حلل زميلك معدناً مختلفاً (نسبة وجوده 11%)، فإذا حلل زميلك معدناً مختلفاً يحتوي على الماغنسيوم فهل تتوقع أن يحتوي على النسب نفسها من جميع النظائر؟ فسر إجابتك.

105. الإشعاع حدد نوعي الإشعاع الميئين في الشعاع المنحرف هو جسيمات ألفا، وذلك بسبب انحرافه في اتجاه الصفيحة السالبة الشحنة، والشعاع الذي لم ينحرف يجب أن يكون أشعة جاما المتعادلة

تم القيام بتجارب لتفسير الملاحظات وتكوين الفرضيات فهي نظرية؛ لأن الموضوع ما زال بحاجة إلى تعديل في ضوء توافر بيانات إضافية

106. تجربة رادرفورد لصفيحة رقيقة من الذهب، ولم تتفق نتائج هذه التجربة مع نموذج طومسون الذري

107. عدد المركبات أكبر من عدد العناصر؛ وذلك لأن المركبات تتكون من اتحاد العناصر. والعناصر تتحد بطرائق متعددة. عدد النظائر أكبر من عدد العناصر، لأن كل عنصر يمتلك نوعاً واحداً من الذرات، ويمكن أن يكون له أكثر من نظير

109. تحتاج لحساب الكتلة الذرية للعنصر إلى معرفة كتلة كل نظير في الطبيعة ونسبته وجوده

الحل في الأعلى

111. يجب أن يكون الرسم مشابهاً للشكل 14-3 حيث تتكون الذرات من نواة تحتوي على بروتونات ونيوترونات وتكون محاطة بسحابة من الإلكترونات

112. للنظير الآخر هو الأندريوم 110، ونسبة وجوده في الطبيعة 90,7%

يغلف الجزء الخلفي من شاشة الحاسب أو شاشة التلفاز بمادة فوسفورية مشعة تتوهج عندما يمسك بها شعاع من الإلكترونات. وتعني فوسفورية بها أن المواد تشع الضوء بألوان مختلفة

118. **الكتابة في الكيمياء** شاشات التلفزيون والكمبيوتر صف كيف تستعمل أشعة المهبط في توليد صور في شاشات أجهزة التلفزيون والكمبيوتر.

119. **الجسيمات المعروفة: البروتونات، والنيوترونات والإلكترونات، والكواركس، والبايونز (pions) لم يتم التحقق من وجودها لغاية الآن: بوسون هيغز (Higgs Boson)**

113. للكبريت نظير نسبة وجوده في الطبيعة مرتفعة جداً، في حين أن الكلور له أكثر من نظير بنسب وجود عالية

مسألة تحفيز

114. نظائر الماغنسيوم أوجد قيمة العدد الكتلي للنظير الثالث للماغنسيوم، علماً بأن نسبة وجود نظائر

العدد الكتلي للنظير الثالث تساوي 26 amu

لا تحتاج الملاحظات النوعية إلى قياسات (الماء الساخن)، في حين تحتاج الملاحظات الكمية إلى ذلك (درجة حرارة الماء ٤٢ درجة سيليزيوس)

115. كيف تختلف الملاحظات النوعية عن الملاحظات الكمية؟ أعط مثلاً على كل نوع منهما.

تتحرك النقطة عبر العينة، ويتفاعل الإلكترون في النقطة مع الإلكترونات من الذرات المجاورة في العينة وهذا التفاعل يسجل إلكترونياً

أسئلة المستندات
الزركونيوم Zr فلز ذو بريق معدني، لونه أبيض رمادي، وبسبب مقاومته العالية للتآكل وقلة امتصاص مقطعه العرضي للنيوترونات فإنه يستعمل عادة في المفاعلات النووية، كما يمكن أيضاً معالجته (إعادة تصنيعه)، فيبدو مثل الألماس، ويستعمل في المجوهرات.

الجدول 10-3 نسب وجود نظائر الزركونيوم	
العنصر	نسبة وجوده %

الجسيمات المعروفة: البروتونات، والنيوترونات والإلكترونات، والكواركس، والبايونز (pions) لم يتم التحقق من وجودها لغاية الآن: بوسون هيغز (Higgs Boson)

120. ما العدد الكتلي لكل نظير من نظائر الزركونيوم في الجدول 10-3 أعلاه؟
121. أوجد عدد البروتونات، وعدد النيوترونات لكل نظير من نظائر الزركونيوم.
122. هل يبقى عدد البروتونات أو عدد النيوترونات ثابتاً في جميع النظائر؟ فسّر إجابتك.
123. توقع أي النظائر له كتلة ذرية أقرب إلى متوسط الكتلة الذرية للزركونيوم بناءً على نسبة وجودها في الجدول أعلاه؟ **زركونيوم-٩٠**
124. احسب قيمة متوسط الكتلة الذرية للزركونيوم.

العنصر	عدد النيوترونات	عدد البروتونات
زركونيوم-٩٠	٥٠	٤٠
زركونيوم-٩١	٥١	٤٠
زركونيوم-٩٢	٥٢	٤٠
زركونيوم-٩٤	٥٤	٤٠
زركونيوم-٩٦	٥٦	٤٠

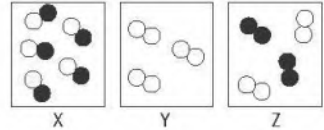
عدد البروتونات ثابت في النظائر جميعها. النظائر هي ذرات للعنصر نفسه، ولكنها تختلف في العدد الكتلي بسبب اختلاف عدد النيوترونات

متوسط الكتلة الذرية للزركونيوم = ٩١,٢٢ وحدة كتلة ذرية

أسئلة الاختيار من متعدد

5. تساوي الشحنة الكهربائية للذرة صفرًا لأن:
- المجسيمات الذرية لا تحمل شحنات كهربائية.
 - الشحنات الموجبة للبروتونات تلغي الشحنات السالبة للنيوترونات.
 - الشحنات الموجبة للنيوترونات تلغي الشحنات السالبة للإلكترونات.
 - الشحنات الموجبة للبروتونات تلغي الشحنات السالبة للإلكترونات.
6. ما عدد النيوترونات، والبروتونات، والإلكترونات في ذرة $^{126}_{52}\text{Te}$ ؟
- 126 نيوترونًا، 52 بروتونًا، 52 إلكترونًا.
 - 74 نيوترونًا، 52 بروتونًا، 52 إلكترونًا.
 - 52 نيوترونًا، 74 بروتونًا، 74 إلكترونًا.
 - 52 نيوترونًا، 126 بروتونًا، 126 إلكترونًا.
7. نواة العنصر X غير مستقرة بسبب كثرة النيوترونات. لذا فكل ما يأتي يمكن أن يحدث إلا أن:
- يتحلل إشعاعيًا.
 - يتحول إلى عنصر مستقر غير مشع.
 - يتحول إلى عنصر مستقر مشع.
 - يفقد الطاقة تلقائيًا.
8. ما الذي يشغل معظم حجم الذرة؟
- البروتونات.
 - النيوترونات.
 - الإلكترونات.
 - الفراغ.

1. أي مما يأتي يصف ذرة البلوتونيوم Pu ؟
- يمكن تجزئتها إلى جسيمات صغيرة تحتفظ بخواص البلوتونيوم.
 - لا يمكن تجزئتها إلى جسيمات صغيرة تحتفظ بخواص البلوتونيوم.
 - ليس لها خواص البلوتونيوم.
 - العدد الذري لذرة البلوتونيوم 244.
2. النبتونيوم Np له نظير واحد فقط في الطبيعة $^{237}_{93}\text{Np}$ يتحلل ويصدر جسيم ألفا، وجسيم بيتا، وشعاع جاما. ما الذرة الجديدة التي تتكون من هذا التحلل؟
- $^{233}_{92}\text{U}$
 - $^{241}_{93}\text{Np}$
 - $^{239}_{90}\text{Th}$
 - $^{241}_{92}\text{U}$
3. ما نوع المادة التي لها تركيب محدد، وتتكون من عدة عناصر؟
- مخلوط غير متجانس.
 - مخلوط متجانس.
 - العنصر.
 - المركب.
4. استعن بالشكل أدناه للإجابة عن السؤال الآتي:



المفتاح	
●	ذرة العنصر A
○	ذرة العنصر B

أي شكل يبين مركبًا؟

- X، Z
- كل من X، Z
- Z
- X، Y

أسئلة الإجابات القصيرة

9. عينة من كربونات الكالسيوم كتلتها 36.41 g تحتوي على 14.58 g من الكالسيوم و 4.36 g من الكربون. ما كتلة الأكسجين في العينة؟ وما النسبة المئوية بالكتلة لكل عنصر في المركب؟
- استعن بالجدول أدناه للإجابة عن السؤالين 10 و 11.

خواص نظائر النيون في الطبيعة

النظير	العدد الذري	الكتلة (amu)	النسبة المئوية لوجوده
²⁰ Ne	10	19.992	90.48
²¹ Ne	10	20.994	0.27
²² Ne	10	21.991	9.25

10. اكتب عدد البروتونات، والإلكترونات، والنيوترونات لكل نظير في الجدول أعلاه.
11. احسب متوسط الكتلة الذرية للنيون، مستعيناً بالبيانات في الجدول أعلاه.

أسئلة الإجابات المفتوحة

12. افترض أن للعنصر Q ثلاثة نظائر: ²⁴⁸Q، ²⁵²Q، و ²⁵⁹Q. فإذا كانت الكتلة الذرية للعنصر Q تساوي 258.93 وحدة كتل ذرية فما النظير الأكثر وجوداً في الطبيعة؟ اشرح إجابتك.
13. يتحلل اليود - 131 إشعاعياً، ويكون نظيراً يحتوي على 54 بروتوناً، و 77 نيوترونًا. ما نوع التحلل الذي حدث لهذا النظير؟ فسر إجابتك.

كتلة الأكسجين

$$17.47 \text{ g} = 36.41 - 14.58 - 4.36$$

$$40\% \text{ كالسيوم، } 12\% \text{ كربون، } 48\% \text{ أكسجين}$$

$$40\% \text{ كالسيوم} = 14.58 / 36.41$$

$$12\% \text{ كربون} = 4.36 / 36.41$$

$$48\% \text{ أكسجين} = 17.47 / 36.41$$

النيون-20: 10 بروتونات، 10 إلكترونات، 10 نيوترونات

النيون-21: 10 بروتونات، 10 إلكترونات، 11 نيوترونات

النيون-22: 10 بروتونات، 10 إلكترونات، 12 نيوترونات

$$\text{متوسط الكتل الذرية} = (19.992 \text{ amu}) (90.48\%) + (20.994 \text{ amu}) (0.27\%) + (21.991 \text{ amu}) (9.25\%)$$

$$= 20.18 \text{ amu}$$

²⁵⁹Q من المحتمل أن يكون للنظير الأكثر وجوداً في الطبيعة؛ لأن متوسط الكتلة الذرية له قريبة من 259، لو كان نظير آخر أكثر وجوداً في الطبيعة لكان متوسط الكتلة الذرية أقل من ذلك بكثير

تحلل بيتا، يتغير العدد الذري من 53 (يود) إلى 54 (زنون)، على حين العدد الكتلي لا يتغير مطلقاً (131 لليود، 131 لليود، 54+77 للزنون)

الفكرة العامة تُحوّل ملايين التفاعلات الكيميائية الموجودة داخل جسمك ومن حولك التفاعلات إلى نواتج، مما يؤدي إلى إطلاق طاقة أو امتصاصها.

4-1 التفاعلات والمعادلات

الفكرة الرئيسة تُمثّل التفاعلات الكيميائية بمعادلات كيميائية موزونة.

4-2 تصنيف التفاعلات الكيميائية

الفكرة الرئيسة هناك أربعة أنواع من التفاعلات الكيميائية هي: التكوين، والاحتراق، والتفكك، والإحلال.

4-3 التفاعلات في المحاليل المائية

الفكرة الرئيسة تحدث تفاعلات الإحلال المزدوج بين المواد في المحاليل المائية، منتجة رواسب، أو ماء، أو غازات.

حقائق كيميائية

- لكي يشتعل الخشب يجب أن يسخن إلى 260°C .
- يخرج الماء الموجود في الخشب قبل أن يحترق الخشب ويرافق هذه العملية صوت أزيز.
- يحتوي الدخان الناتج عن احتراق الخشب على أكثر من 100 مادة كيميائية.

التفاعلات الكيميائية قم بعمل المطوية الآتية لتساعدك على تنظيم المعلومات حول كيفية تصنيف التفاعلات الكيميائية.

المطويات

منظمات الأفكار

الخطوة 1 اطو ورقة طولياً، على أن يظل الهامش الأيسر مرتباً، كما في الشكل.



الخطوة 2 قم بقص الجزء العلوي من الورقة إلى 5 أجزاء متساوية.



الخطوة 3 عنون هذه الأجزاء الخمسة على النحو الآتي: التكوين - الاحتراق - التفكك - الإحلال البسيط - الإحلال المزدوج وعنون الهامش الأيسر الخلفي بأنواع التفاعلات الكيميائية.



المطويات استخدم هذه المطوية في القسم 2-4

من هذا الفصل في أثناء قراءتك له، ثم لخص كل نوع من التفاعلات الكيميائية، وأعط أمثلة عليها.

تجربة استدلالية

كيف نستدل على حدوث تغير كيميائي؟

الكاشف مادة كيميائية تضاف إلى المواد في بعض التفاعلات الكيميائية لتوضح متى يحدث تغير.



خطوات العمل

1. املأ بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. قس 10.00 mL من الماء المقطر في مخبر مدرج سعته 25.00 mL، ووضعه في كأس سعته 100.0 mL. استعمل القطارة، وأضف نقطة من محلول الأمونيا 0.1 M إلى الماء في الكأس. تحذير: بخار الأمونيا مهيج جداً.
3. أضف 15 نقطة من الكاشف العام إلى المحلول، وحركه. لاحظ لونه، وقس درجة حرارته بمقياس الحرارة.
4. ضع قرصاً فواراً في المحلول، ولاحظ ما يحدث. سجل ملاحظتك، متضمنة أي تغير في درجة الحرارة.

التحليل

1. صف أي تغيرات في لون المحلول أو درجة حرارته.
2. وضح هل نتج غاز؟ وإذا نتج فكيف تم الاستدلال عليه؟
3. حلل هل التغير الحادث فيزيائي أم كيميائي؟ فسر ذلك.

استقصاء بم يخبرك الكاشف العام عن المحلول؟ صمم تجربة لدعم توقعاتك.

التفاعلات والمعادلات

Reactions and Equations

المفيدة **القيمة** تمثل التفاعلات الكيميائية بمعادلات كيميائية موزونة.

الربط مع الحياة عندما تشتري موزاً أخضر فإنه يتحول خلال أيام قليلة إلى اللون الأصفر، وهذا التغير في اللون دليل على حدوث تفاعل كيميائي.

التفاعلات الكيميائية Chemical Reactions

هل تعلم أن الطعام الذي تأكله، والألياف في ملابسك، والبلاستيك في أقرصك المدججة، بينها شيء مشترك؟ جميع هذه المواد تنتج عندما يُعاد ترتيب الذرات فيها لتكوين مواد أخرى مختلفة. فمثلاً يُعاد ترتيب الذرات خلال حرائق الغابات، كما هو موضح في الصورة الواردة في بداية الفصل. وكذلك أعيد ترتيب الذرات عندما ألقي القرص القوار في كأس الماء خلال التجربة الاستهلاكية.

تسمى العملية التي يعاد فيها ترتيب الذرات في مادة أو أكثر لتكوين مواد مختلفة **التفاعل الكيميائي**. وتسمى أيضاً التغير الكيميائي، كما درست من قبل. ونحن نجد التفاعلات الكيميائية في شتى مناحي الحياة، بدءاً من تحليل الأطعمة التي نتناولها، مما ينتج الطاقة التي يحتاج إليها الجسم، وكذلك توليد الطاقة في المحركات اللازمة لتسيير السيارات والحافلات وغيرها. وعن طريق التفاعلات الكيميائية يتم إنتاج الألياف الطبيعية، ومنها القطن في النباتات، والصوف في الحيوانات، والألياف الاصطناعية، ومنها النايلون الذي يستعمل كثيراً في الصناعات، كما هو مبين في الشكل 1-4.

مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي كيف تعرف أن تفاعلاً كيميائياً قد حدث؟ رغم أن بعض التفاعلات الكيميائية يصعب اكتشافها إلا أن الكثير منها يُظهر مؤشرات فيزيائية (محسوسة) على حدوثها. إن تغير درجة الحرارة مثلاً قد يشير إلى حدوث تفاعل كيميائي؛ فبعض التفاعلات - كتلك التي تحدث في أثناء احتراق الخشب - تطلق طاقة على شكل حرارة وضوء، وبعضها الآخر يمتص الحرارة.



الشكل 1-4 ينتج النايلون عن تفاعل كيميائي، ويستعمل في كثير من المنتجات، كملابس والسجاد، والأدوات الرياضية، والإطارات.

تتعرف مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي.

تكتب التوزيع الإلكتروني لبعض ذرات العناصر.

تمثل التفاعلات الكيميائية بمعادلات.

تزن المعادلات الكيميائية.

مراجعة المفردات

التغير الكيميائي، عملية تتضمن تحول مادة أو أكثر إلى مادة جديدة.

المفردات الجديدة

التفاعل الكيميائي

عدد التأكسد

المتفاعلات

النواتج

المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة

المعامل



الشكل 2-4 كل صورة من هذه الصور تدل على حدوث تفاعل كيميائي.

صف ما التبدل على حدوث تفاعل كيميائي في كل صورة من الصور أعلاه؟

هناك أنواع أخرى من الأدلة التي تشير إلى حدوث تفاعل كيميائي، بالإضافة إلى تغير درجة الحرارة، ومنها تغير اللون. ربما لاحظت مثلاً أن بعض المسامير الملقاة على الأرض يتغير لونها من فضي إلى بني في زمن قصير. إن تغير اللون يدل على أن تفاعلاً كيميائياً قد حدث بين الحديد والأكسجين وبخار الماء الموجود في الجو. كما أن تحول لون الموز من الأخضر إلى الأصفر مثال آخر على ذلك. وتعد الرائحة، وتساعد الغاز، وتكون مادة صلبة مؤشرات أخرى على التفاعل الكيميائي. وفي كل صورة في الشكل 2-4 دليل على حدوث تفاعل كيميائي.

ينبغي قبل أن تدرس تمثيل التفاعلات الكيميائية وتصنيفها أن تفهم التوزيع الإلكتروني، وكيفية كتابة الصيغ الكيميائية، وتسمية المركبات الكيميائية بصورة أكثر تفصيلاً عما مرّ بك من قبل.

⚡ خلفية علمية

التوزيع الإلكتروني وكتابة الصيغ الكيميائية

عرفت من قبل أن الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات رئيسية للطاقة يرمز لها بالرمز (n) بحيث يتسع كل مستوى رئيسي لعدد محدد من الإلكترونات.

التوزيع الإلكتروني عرفت من قبل أن كل مستوى (n) من مستويات الطاقة الرئيسية يسع عدداً محدداً من الإلكترونات. وأقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس يمكن حسابه بالمعادلة: $e = 2n^2$

فأقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس الأول إلكترونين، والمستوى الثاني ثمانية إلكترونات، والمستوى الثالث ثمانية عشر إلكترونًا... وهكذا.

وقد أظهرت الدراسات أن الإلكترونات ضمن مستوى الطاقة الرئيس الواحد - عدا مستوى الطاقة الرئيس الأول - ليس لها الطاقة نفسها، وإنما تتوزع في مستويات طاقة ثانوية مختلفة الشكل والطاقة يشار إليها بالأحرف (s, p, d, f)، وتزداد طاقة الإلكترونات في المستويات الثانوية بحسب الترتيب الآتي:

تزداد الطاقة
←
f, d, p, s

114

استثناءات التوزيع الإلكتروني. كما يمكنك كتابة التوزيع الإلكتروني للأيون الموجب بتوزيع العدد الذري لذرتة المتعادلة مطروحاً منه مقدار الشحنة الموجبة، وللايون السالب بتوزيع العدد الذري لذرتة المتعادلة مضافاً إليه مقدار الشحنة السالبة.

كتابة الصيغ الكيميائية لكتابة الصيغ الكيميائية لا بد أن تعرف أولاً عدد تأكسد (تكافؤ) العنصر. وعدد التأكسد هو عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها أو تشارك بها ذرة العنصر في أثناء التفاعل. ويظهر في الجدول 3-4 أعداد تأكسد بعض مجموعات العناصر.

الجدول 3-4 أعداد تأكسد بعض مجموعات العناصر		المجموعة
عدد التأكسد	بعض عناصر المجموعة	
+1	H, Li, Na, K, Rb, Cs	1
+2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba	2
-3	N, P, As	15
-2	O, S, Se, Te	16
-1	F, Cl, Br, I	17

لا يتضمن الجدول 3-4 الفلزات الانتقالية؛ وذلك لأن لمعظم الفلزات الانتقالية وفلزات المجموعتين 13، 14 أكثر من عدد تأكسد محتمل، تعرف أعداد التأكسد بالشحنة الظاهرة على الأيون كما يظهر في الجدول 4-4.

الجدول 4-4 أيونات بعض العناصر		المجموعة
الأيونات الشائعة		
$\text{Sc}^{3+}, \text{Y}^{3+}, \text{La}^{3+}$		3
$\text{Ti}^{2+}, \text{Ti}^{3+}$		4
$\text{V}^{2+}, \text{V}^{3+}$		5
$\text{Cr}^{2+}, \text{Cr}^{3+}$		6
$\text{Mn}^{2+}, \text{Mn}^{3+}, \text{Tc}^{2+}$		7
$\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+}$		8
$\text{Co}^{2+}, \text{Co}^{3+}$		9
$\text{Ni}^{2+}, \text{Pd}^{2+}, \text{Pt}^{2+}, \text{Pt}^{4+}$		10
$\text{Cu}^{+}, \text{Cu}^{2+}, \text{Ag}^{+}, \text{Au}^{+}, \text{Au}^{3+}$		11
$\text{Zn}^{2+}, \text{Cd}^{2+}, \text{Hg}_2^{2+}$		12
$\text{Al}^{3+}, \text{Ga}^{2+}, \text{Ga}^{3+}, \text{In}^{+}, \text{In}^{2+}, \text{In}^{3+}, \text{Tl}^{+}, \text{Tl}^{3+}$		13
$\text{Sn}^{2+}, \text{Sn}^{4+}, \text{Pb}^{2+}, \text{Pb}^{4+}$		14

ولكتابة الصيغة الكيميائية للمركب الأيوني اتبع الخطوات الآتية:

أولاً اكتب رمز العنصر الذي يمثل الأيون الموجب عن اليسار والأيون السالب أو صيغة الأيون العديد الذرات عن اليمين.

الأتومنيوم	هيدروكسيد	المغنسيوم	كلوريد
Al	OH	Mg	Cl

ثانياً اكتب عدد تأكسد العنصر أو الأيون العديد الذرات أسفل الرمز أو الصيغة.

Al	OH	Mg	Cl
3	1	2	1

ثالثاً بدّل أعداد التأكسد بين شقّي المركّب، وإذا كان هناك عامل مشترك بين أعداد التأكسد فاقسم على هذا العامل حتى تصل إلى أبسط نسبة عددية. ويجب وضع صيغة الأيون العديد الذرات بين قوسين إذا وجد أكثر من أيون واحد منه في المركّب.

Al	OH	Mg	Cl
3	1	2	1
Al (OH) ₃		Mg Cl ₂	

يشتمل الجدول 4-5 على معظم أسماء الأيونات العديدة الذرات وصيغها الكيميائية.

الأيونات العديدة الذرات			الجدول 4-5
الأيون	الاسم	الأيون	الاسم
IO ₄ ⁻	البيرايودات	NH ₄ ⁺	الأمونيوم
CH ₃ COO ⁻	الأسيتات	NO ₂ ⁻	النيتريت
H ₂ PO ₄ ⁻	الفوسفات الثنائية الهيدروجين	NO ₃ ⁻	النترات
CO ₃ ²⁻	الكربونات	OH ⁻	الهيدروكسيد
SO ₃ ²⁻	الكبريتيت	CN ⁻	السيانيد
SO ₄ ²⁻	الكبريتات	MnO ₄ ⁻	البرمنجنات
S ₂ O ₃ ²⁻	الثيوكبريتات	HCO ₃ ⁻	البيكربونات
O ₂ ²⁻	البيروكسيد	ClO ⁻	الهيپوكلورايت
CrO ₄ ²⁻	الكرومات	ClO ₂ ⁻	الكلورايت
Cr ₂ O ₇ ²⁻	ثنائي الكرومات	ClO ₃ ⁻	الكلورات
HPO ₄ ²⁻	الفوسفات الهيدروجينية	ClO ₄ ⁻	فوق الكلورات
PO ₄ ³⁻	الفوسفات	BrO ₃ ⁻	البرومات
AsO ₄ ³⁻	الزرنيخات	IO ₃ ⁻	الأيودات

تسمية المركبات الأيونية عند تسمية المركبات الأيونية اتبع القواعد الآتية:

أولاً يسمى الأيون السالب أولاً متبوعاً باسم الأيون الموجب.

ثانياً في حالة الأيون السالب الأحادي الذرة يشتق الاسم من اسم العنصر مضافاً إليه المقطع (يد).

ثالثاً عند وجود أكثر من عدد تأكسد للأيون الموجب يجب أن تشير إلى عدد التأكسد بالأرقام اللاتينية بعد اسم الأيون الموجب.

رابعاً عندما يحتوي المركب على أيون عديد الذرات نقوم بتسميته أولاً، ثم نسمي الأيون الموجب.

ومن الأمثلة على ذلك كلوريد الصوديوم NaCl، وبروميد الصوديوم NaBr، وأكسيد الألومنيوم Al_2O_3 ، وكلوريد الكوبلت II $CoCl_2$ ، وهيدروكسيد الصوديوم NaOH، وكرومات الفضة Ag_2CrO_4 ، ونترات النحاس II $Cu(NO_3)_2$ ، وأكسيد الحديد II FeO ، وأكسيد الحديد III Fe_2O_3 .

تمثيل التفاعلات الكيميائية

Representing Chemical Reactions

يستخدم الكيميائيون معادلات لتمثيل التفاعلات الكيميائية. وتوضح هذه المعادلات **المتفاعلات** وهي المواد التي توجد عند بداية التفاعل، و**النواتج** وهي المواد المتكونة خلال التفاعل. كما يستعمل فيها سهم لتوضيح اتجاه التفاعل، وفصل المتفاعلات عن النواتج. وتكتب المتفاعلات عن يسار السهم، والنواتج عن يمينه. وعندما يكون هناك أكثر من متفاعل أو ناتج تستخدم إشارة (+) للفصل بين المتفاعلات أو النواتج. ويبين التعبير الآتي عناصر المعادلة الكيميائية:

الرموز المستخدمة في المعادلات الكيميائية	الجدول 4-6
الفرص	الرمز
يفصل بين مادتين أو أكثر من المتفاعلات أو النواتج	+
يفصل المتفاعلات عن النواتج	→
يفصل المتفاعلات عن النواتج، ويشير إلى وجود تفاعل في الاتجاه المعاكس أي من النواتج إلى المتفاعلات ويسمى التفاعل الخلفي أو العكسي.	⇌
يشير إلى الحالة الصلبة	(s)
يشير إلى الحالة السائلة	(l)
يشير إلى الحالة الغازية	(g)
يشير إلى المحلول المائي	(aq)

الناتج 2 + الناتج 1 → المتفاعل 2 + المتفاعل 1

وتستخدم الرموز في المعادلات لتوضيح الحالة الفيزيائية لكل مادة متفاعلة أو ناتجة؛ والتي قد تكون في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية أو مذابة في الماء، كما هو مبين في الجدول 4-6. ومن المهم توضيح هذه الرموز حيث توضع بين أقواس وتكتب أسفل صيغة كل عنصر أو مركب في التفاعل الكيميائي؛ لأنها تعطي أدلة على كيفية حدوث التفاعل الكيميائي.

المعادلات الكيميائية اللفظية

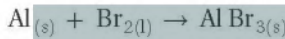
يمكنك استعمال المعادلات اللفظية للمعادلة الكيميائية. وتصف المعادلة اللفظية كل من المواد المتفاعلة والنتيجة في التفاعلات الكيميائية. وتصف المعادلة اللفظية أدناه التفاعل بين الألومنيوم Al والبروم السائل Br_2 الموضح في الشكل 4-5. فالسحابة الحمراء الظاهرة في الصورة هي البروم فائض. والمادة الفائضة هي التي يبقى جزء منها غير متفاعل بعد انتهاء التفاعل. أما ناتج التفاعل الذي هو جسيمات صلبة من بروميد الألومنيوم $AlBr_3$ فيستقر في قعر الكأس.

الناتج (1) → المتفاعل (2) + المتفاعل (1)

بروميد الألومنيوم → البروم + الألومنيوم

تقرأ المعادلة اللفظية كما يأتي: "الألومنيوم والبروم يتفاعلان لإنتاج بروميد الألومنيوم".

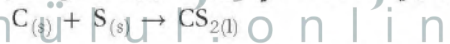
المعادلات الكيميائية الرمزية تستخدم رموز العناصر وصيغ المركبات في المعادلة الكيميائية الرمزية للتعبير عن المتفاعلات والنواتج. فالمعادلة الكيميائية الرمزية للتفاعل بين الألومنيوم والبروم مثلاً تستخدم رمزي الألومنيوم والبروم وصيغة بروميد الألومنيوم بدلاً من الكلمات.



كيف يمكنك كتابة معادلة رمزية لتفاعل الكربون مع الكبريت لتكوين كبريتيد الكربون؟ كل من الكبريت والكربون صلب. اكتب أولاً الصيغ الكيميائية للمتفاعلات عن يسار السهم، ثم افصل بين المتفاعلات بإشارة (+)، وأشر إلى الحالة الفيزيائية لكل منها.



وأخيراً اكتب الصيغة الكيميائية للناتج عن يمين السهم، وأشر إلى حالته الفيزيائية؛ وهو في هذه المعادلة ثاني كبريتيد الكربون السائل، فتكون معادلة التفاعل الرمزية:



ومن المعادلة الرمزية نفهم أن الكربون الصلب يتفاعل مع الكبريت الصلب لينتجاً ثاني كبريتيد الكربون السائل.



الشكل 4-5 الكيمياء كغيرها من المجالات لها لغة متخصصة تسمح بتواصل معلومات معينة بطريقة منتظمة. فالتفاعل بين الألومنيوم والبروم يمكن وصفه بمعادلة لفظية، أو بمعادلة كيميائية رمزية موزونة.

المفردات

مفردات علمية

الصيغة: تعبير يستخدم الرموز الكيميائية لتمثيل التفاعل الكيميائي.

الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O .

مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية للمعادلات اللفظية الآتية:

1. بروميد الهيدروجين → هيدروجين + بروم
2. ثاني أكسيد الكربون → أكسجين + أول أكسيد الكربون
3. اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من ذرة البوتاسيوم K، وذرة الكلور Cl، إذا علمت أن الأعداد الذرية هي: 19، 17 على الترتيب.
4. اكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن اتحاد أيون الماغنسيوم Mg^{2+} مع أيون النترات NO_3^- .
5. تحفيز اكتب المعادلة اللفظية والمعادلة الكيميائية الرمزية للتفاعل الآتي: عند تسخين كلورات البوتاسيوم $KClO_3$ الصلبة ينتج كلوريد البوتاسيوم الصلب وغاز الأكسجين.

الشكل 4-6 المعلومات التي تزودنا بها المعادلة الكيميائية الرمزية محدودة، في هذه الحالة المعادلة الكيميائية الرمزية صحيحة، ولكنها لا توضح العدد الصحيح للذرات المتفاعلة والنتيجة.



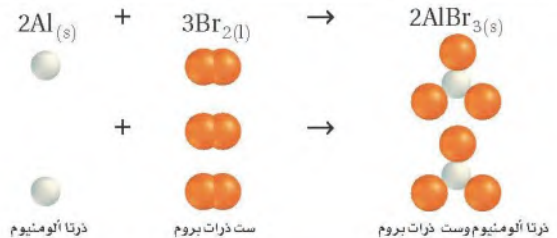
المعادلات الكيميائية الرمزية الموزونة تشبه المعادلات الرمزية المعادلات اللفظية في أنها تفتقر إلى معلومات مهمة عن التفاعلات. تذكر مما درست أن قانون حفظ الكتلة ينص على أنه خلال التغير الكيميائي لا تفنى المادة ولا تستحدث إلا بقدره الله تعالى. لذا فالمعادلات الكيميائية يجب أن تظهر أن المادة محفوظة خلال التفاعل. فالمعادلة الرمزية تفتقر إلى هذه المعلومات. انظر إلى الشكل 4-6؛ حيث تظهر المعادلة الرمزية للتفاعل بين الألومنيوم والبروم أن ذرة ألومنيوم واحدة تتفاعل مع ذرتي بروم فنتج مادة تحوي ذرة ألومنيوم وثلاث ذرات بروم. هل استحدثت ذرة بروم خلال التفاعل؟ الذرات لا تستحدث في التفاعلات الكيميائية، كما ينص قانون حفظ الكتلة. ولتوضح ما يحدث بصورة صحيحة نحتاج إلى المزيد من المعلومات.

لتمثيل التفاعل الكيميائي بمعادلة صحيحة؛ يجب أن تظهر المعادلة أعدادًا متساوية من الذرات لكل من المتفاعلات والنواتج على جانبي السهم. وتسمى مثل هذه المعادلة **المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة**. والمعادلة الكيميائية الموزونة تعبير يستخدم الصيغ الكيميائية لتوضيح أنواع المواد المتضمنة في التفاعل الكيميائي وكمياتها النسبية.

وزن المعادلات الكيميائية Balancing Chemical Equations

تتفق معادلة التفاعل الموزونة بين الألومنيوم والبروم المبينة في الشكل 4-7 مع قانون حفظ الكتلة. ولكي ترزن المعادلة الكيميائية يجب أن تجد المعاملات الصحيحة للصيغ الكيميائية في المعادلة الرمزية. **المعامل** في المعادلة الكيميائية هو العدد الذي يكتب قبل المادة المتفاعلة أو الناتجة. وتكون المعاملات عادة أعدادًا صحيحة، ولا تكتب إذا كانت القيمة واحدًا. وتصف المعاملات في المعادلة الموزونة أبسط نسبة عددية صحيحة لكميات كل من المتفاعلات والنواتج.

الشكل 4-7 يتساوى عدد الذرات في كل من المتفاعلات والنواتج في المعادلة الكيميائية الموزونة. وفي هذه الحالة، يتطلب وجود ذرتي ألومنيوم وست ذرات بروم في المعادلة.



خطوات وزن المعادلات يمكن وزن أغلب المعادلات الكيميائية باتباع الخطوات الخمس التالية:

في الجدول 4-7. فيمكنك مثلاً استعمال هذه الخطوات لكتابة المعادلة الكيميائية للتفاعل بين الهيدروجين H_2 ، والكلور Cl_2 لإنتاج كلوريد الهيدروجين HCl .

الخطوات		العملية	مثال
1		اكتب معادلة كيميائية غير موزونة. تأكد أن الصيغ الكيميائية للمفاعلات والنواتج صحيحة، وأن الأسهم تفصل المفاعلات عن النواتج، وإشارة (+) تفصل بين كل من المواد المتفاعلة والمواد الناتجة، ووجود الحالات الفيزيائية للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة.	$H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow HCl(g)$ <p>ذرة هيدروجين + ذرة كلور → ذرة هيدروجين وذرة كلور</p>
2		عدّ ذرات العناصر في المفاعلات. تتفاعل ذرتا هيدروجين وذرتا كلور.	$H_2 + Cl_2 \rightarrow$ <p>2 ذرة هيدروجين + 2 ذرة كلور</p>
3		عدّ ذرات العناصر في النواتج. تنتج ذرة هيدروجين وذرة كلور.	HCl <p>1 ذرة هيدروجين + 1 ذرة كلور</p>
4		غيّر المعاملات لتجعل عدد ذرات كل عنصر هو نفسه في طرفي المعادلة. ولا تغير أبداً أي رقم ضمن الصيغة الكيميائية لتزن معادلة؛ لأن ذلك يغير نوع المادة.	$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ <p>2 ذرة هيدروجين + 2 ذرة كلور → 2 ذرة هيدروجين + 2 ذرة كلور</p>
5		اكتب المعاملات في أبسط نسبة ممكنة، بحيث تكون المعاملات أصغر أعداد صحيحة ممكنة. فالنسبة $1H_2 : 1Cl_2 : 2HCl$ هي أصغر نسبة ممكنة، لأنه لا يمكن اختصارها أكثر من ذلك وتظل أعداداً صحيحة.	$H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$ <p>$1H_2 : 1Cl_2 : 2HCl$ $1:1:2$</p>
6		تأكد من عملك تأكد أن الصيغ الكيميائية مكتوبة بشكل صحيح، وأن عدد ذرات كل عنصر هو نفسه في طرفي المعادلة.	$H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$ <p>2 ذرة هيدروجين + 2 ذرة كلور → 2 ذرة هيدروجين + 2 ذرة كلور</p> <p>يوجد ذرتا هيدروجين وذرتا كلور في كل من طرفي المعادلة.</p>

الكيمياء في واقع الحياة

هيدروكسيد الكالسيوم



الأحواض المائية للشعب المرجانية

يستخدم محلول هيدروكسيد الكالسيوم المائي في الأحواض المائية للشعب المرجانية لتزويد الحيوانات - ومنها الخسزون والمرجان - بعنصر الكالسيوم؛ حيث يتفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مع ثاني أكسيد الكربون في الماء لإنتاج أيونات الكالسيوم والبيكربونات.

وتستخدم حيوانات الشعب المرجانية الكالسيوم في بناء أصدافها وأجهزتها الهيكلية بصورة قوية.

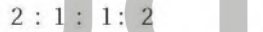
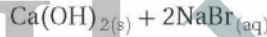
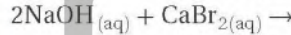
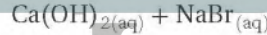
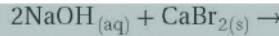
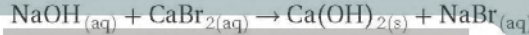
كتابة معادلة كيميائية رمزية موزونة اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة للتفاعل بين محلول هيدروكسيد الصوديوم ومحلول بروميد الكالسيوم لإنتاج هيدروكسيد الكالسيوم الصلب ومحلول بروميد الصوديوم.

1 تحليل المسألة

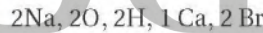
لقد أعطيت المتفاعلات والناتج في التفاعل الكيميائي. لذا ابدأ بمعادلة كيميائية غير موزونة، مستخدماً الخطوات في الجدول 4-7 لوزنها.

2 حساب المطلوب

اكتب المعادلة الكيميائية غير الموزونة للتفاعل. تأكد من وضع المتفاعلات عن يسار السهم، والناتج عن يمينه. وافصل المواد بإشارة (+)، ووضح حالاتها الفيزيائية.



نسبة المعاملات



الناتج



المتفاعلات

عدّ ذرات كل عنصر في المتفاعلات

عدّ ذرات كل عنصر في الناتج

أدخل المعامل 2 قبل NaOH لوزن

ذرات الأكسجين والهيدروجين،

أدخل المعامل 2 قبل NaBr لوزن

ذرات الصوديوم والبروم.

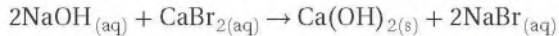
اكتب المعاملات في أبسط نسبة ممكنة.

تأكد أن عدد ذرات كل عنصر هو

نفسه في طرفي المعادلة.

3 تقويم الإجابة

الصيغ الكيميائية لجميع المواد مكتوبة بشكل صحيح، وعدد ذرات كل عنصر هو نفسه في طرفي المعادلة، والمعاملات مكتوبة في أبسط نسبة ممكنة. والمعادلة الموزونة للتفاعل هي:



مسائل تدريبية

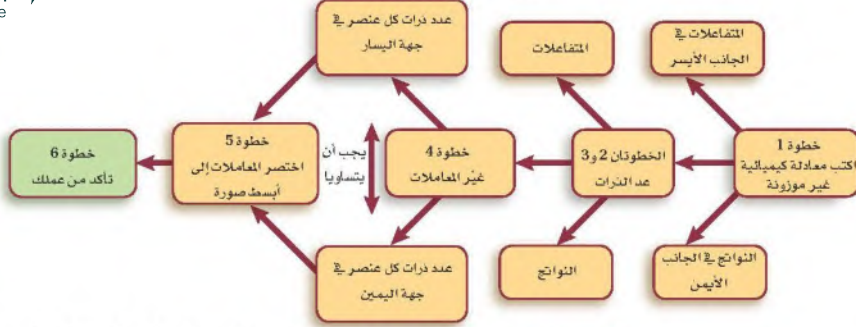
اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لكل من التفاعلات الآتية:

6. يتفاعل كلوريد الحديد III مع هيدروكسيد الصوديوم في الماء لإنتاج هيدروكسيد الحديد III الصلب وكلوريد الصوديوم.

7. يتفاعل ثاني كبريتيد الكربون CS₂ مع غاز الأكسجين لإنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون وغاز ثاني أكسيد الكبريت SO₂.

8. تحفيز يتفاعل فلز الخارصين مع حمض الكبريتيك لإنتاج غاز الهيدروجين ومحلول كبريتات الخارصين.

وزن المعادلات الكيميائية



تحقيق قانون حفظ الكتلة لعل مفهوم قانون حفظ الكتلة من أهم المفاهيم الأساسية في الكيمياء. وجميع التفاعلات الكيميائية تتبع هذا القانون الذي ينص على أن المادة لا تفنى ولا تستحدث إلا بقدره الله تعالى. ولهذا من الضروري أن تحتوي المعادلات التي تمثل التفاعلات الكيميائية على معلومات كافية توضح أن التفاعل يحقق قانون حفظ الكتلة.

يلخص الشكل 4-8 خطوات وزن المعادلات. ولعلك تجد أن بعض المعادلات الكيميائية يمكن وزنها بسهولة، في حين أن وزن بعضها الآخر صعب.

الشكل 4-8 تتطلب دراستك للكيمياء القدرة على وزن المعادلات. استعمل هذا المخطط لمساعدتك على إتقان هذه المهارة. ولاحظ أن الخطوات الرقمة تتقابل الخطوات في الجدول 4-7.

التقويم 4-1

الخلاصة

9. الفكرة الرئيسية: هُسر ما أهمية وزن المعادلات الكيميائية؟
10. عدد ثلاثة من المؤشرات التي تدل على حدوث التفاعل الكيميائي.
11. اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من ذرة الألومنيوم Al، وذرة الأكسجين O، إذا علمت أن الأعداد الذرية هي 13، 8 على الترتيب.
12. اكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن اتحاد أيون الحديد III Fe^{3+} مع أيون الأكسجين O^{2-} .
13. قانون بين المعادلة الكيميائية اللفظية والمعادلة الكيميائية الرمزية.
14. هُسر لماذا يجب اختصار المعاملات في المعادلة الموزونة إلى أبسط نسبة من الأعداد الصحيحة.
15. حل هل يمكنك عند وزن معادلة كيميائية تعديل الأرقام في الصيغة الكيميائية؟
16. هُوم هل المعادلة الآتية موزونة؟ إذا لم تكن كذلك فصحح المعاملات لوزنها:

$$K_2CrO_4(aq) + Pb(NO_3)_2(aq) \rightarrow KNO_3(aq) + PbCrO_4(s)$$
17. هُوم يتفاعل محلول حمض الفوسفوريك المائي H_3PO_4 مع محلول هيدروكسيد الكالسيوم المائي $Ca(OH)_2$ لإنتاج فوسفات الكالسيوم الصلبة $Ca_3(PO_4)_2$ والماء. اكتب معادلة كيميائية موزونة تعبر عن هذا التفاعل.

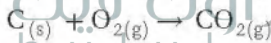
- قد تشير بعض التغيرات الفيزيائية إلى حدوث تفاعل كيميائي.
- يحسب أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الرئيس من المعادلة: $e = 2n^2$.
- توفر المعادلات الكيميائية اللفظية والرمزية معلومات مهمة عن التفاعل الكيميائي.
- توضح المعادلة الكيميائية الموزونة أنواع المتفاعلات والنواتج في التفاعل الكيميائي وكمياتها النسبية.
- يتضمن وزن المعادلة تعديل المعاملات حتى يتساوى عدد الذرات في طرفي المعادلة.



الشكل 10-4 الضوء الناتج هنا هو نتيجة تفاعل احتراق بين الأكسجين وفلزات مختلفة.

تفاعلات الاحتراق Combustion Reactions

يمكن أن يصنف تفاعل التكوين بين الأكسجين وثاني أكسيد الكبريت على أنه تفاعل احتراق أيضًا، في تفاعل الاحتراق، كالذي يظهر في الشكل 10-4، يتحد الأكسجين مع مادة كيميائية مطلقًا طاقة على شكل حرارة وضوء. ويمكن للأكسجين أن يتحد بهذه الطريقة مع مواد كثيرة مختلفة، مما يجعل تفاعلات الاحتراق شائعة. ولمعرفة المزيد عن اكتشاف التفاعلات الكيميائية سواء كانت تفاعلات احتراق أو غيرها، انظر الشكل 11-4. فيحدث تفاعل الاحتراق مثلًا بين الهيدروجين والأكسجين عندما يسخن الهيدروجين؛ حيث يتكون الماء خلال التفاعل، وتنطلق كمية كبيرة من الطاقة، انظر الشكل 12-4. كما يحدث تفاعل احتراق عند حرق الفحم للحصول على الطاقة، بحسب المعادلة الآتية:



المفردات

أصل الكلمة

الاحتراق (Combustion): أصل هذه الكلمة لاتيني comburere، وتعني يحترق.

الشكل 11-4

تفاعلات كيميائية من واقع الحياة

عمل الناس على مر العصور على فهم الطاقة الناتجة عن التفاعلات الكيميائية والاستفادة منها في حل مشاكلهم.

في عام 1885م اخترع محرك الاحتراق الداخلي، وقد صار فيما بعد نموذجًا للمحرك الحديث.



في عام 1800م أدت بعض أبحاث النبات إلى اكتشاف معادلة كيميائية موزونة لعملية البناء الضوئي.

1920

1905

1800

1700

1600

1909-1910م قام العلمانيان ألفريد هابر وكارل بوش بوضع عملية تحضير الأمونيا.

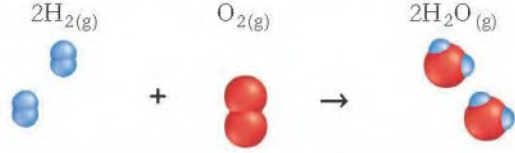
في 1775م أثبت أنطوني لافوازييه أن تفاعلات الاحتراق طاردة للطاقة، وتتطلب وجود الأكسجين.



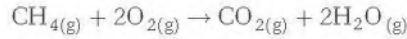
في 1635م افتتح أول مصنع للتفاعلات الكيميائية في ولاية بوسطن الأمريكية فكان ينتج الملح الصخري، ومكونات البارود، والشب الذي يستخدم في دباغة جلود الحيوانات.

الشكل 12-4 يتكون الماء خلال تفاعل الاحتراق بين غازي الهيدروجين والأكسجين.

حلل ماذا يعد هذا التفاعل تفاعل احتراق وتفاعل تكوين أيضاً؟



لاحظ أن جميع تفاعلات الاحتراق التي ذكرت هي تفاعلات تكوين أيضاً، إلا أنه ليس كل تفاعلات الاحتراق تفاعلات تكوين. فمثلاً ينتج تفاعل احتراق غاز الميثان أكثر من مركب، كما هو مبين في المعادلة الآتية:



الميثان هو المكون الرئيس للغاز الطبيعي، وينتمي إلى مجموعة من المركبات تسمى الهيدروكربونات، وهي المكون الأساسي للنفط. وتحتوي الهيدروكربونات جميعها على كربون وهيدروجين، وتحترق في الأكسجين لإنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون والماء وكمية كبيرة من الطاقة، وهذا ما يجعل من النفط المصدر الأساسي للطاقة في حياتنا.

مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة للتفاعلات الآتية، وصنف كل تفاعل منها:

18. تفاعل الألومنيوم مع الكبريت لإنتاج كبريتيد الألومنيوم الصلب.
19. تفاعل الماء مع غاز خامس أكسيد ثنائي النيتروجين N_2O_5 لإنتاج حمض النيتريك.
20. تفاعل غازي ثاني أكسيد النيتروجين والأكسجين، لإنتاج غاز خامس أكسيد ثنائي النيتروجين.
21. تحفيز تفاعل حمض الكبريتيك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم لإنتاج محلول كبريتات الصوديوم والماء.

في عام 2004م اكتشف العلماء أن الطيور المهاجرة تسترشد بتفاعلات كيميائية تحدث في أجسامها وتتأثر بالمجال المغناطيسي للأرض.



1974-1978م أثبت الباحثون أن الكلوروفلورو كربونات CFCs تستنزف طبقة الأوزون. لذلك تم حظر استعمال علب الرش التي تستعمل فيها CFCs.

2010

1995

1980

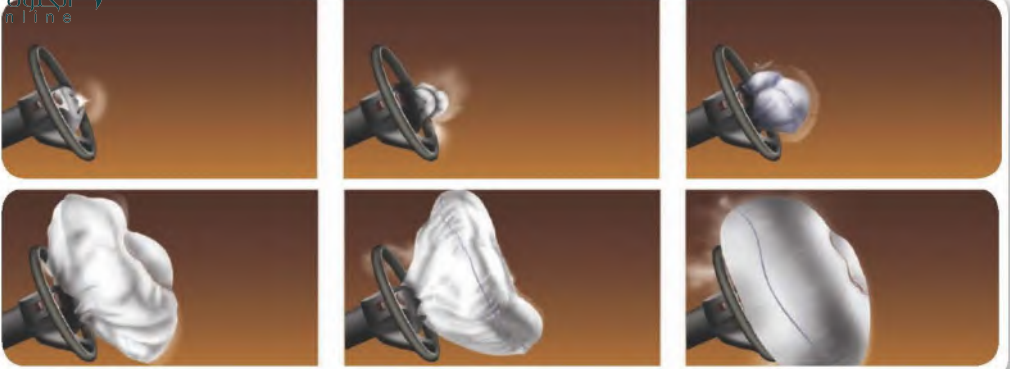
1965

1950

في عام 1995م استعان الباحثون بالمجهر الذري لإحداث تفاعلات كيميائية، وملاحظة آلية حدوثها على المستوى الجزيئي، مما مهد هندسة النانو.

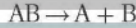
في عام 1952م غطى دخان كثيف من ثاني أكسيد الكبريت وبعض نواتج احتراق الفحم مدينة لندن مدة خمسة أيام وتسبب في 4000 حالة وفاة.



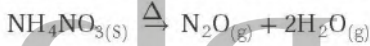


تفاعلات التفكك Decomposition Reactions

تفاعل التفكك هو تفاعل يتفكك فيه مركب واحد لإنتاج عنصرين أو أكثر أو مركبات جديدة. ولهذا فإن تفاعلات التفكك هي عكس تفاعلات التكوين. ويمكن تمثيلها بالمعادلة العامة الآتية:



وغالبًا ما تحتاج تفاعلات التفكك إلى مصدر للطاقة، كالحرارة أو الضوء أو الكهرباء. تتفكك نترات الأمونيوم مثلًا إلى أكسيد النيتروجين وماء عندما تسخن إلى درجة حرارة عالية:



لاحظ أن هذا التفاعل يتضمن تفكك مادة متفاعلة واحدة إلى أكثر من ناتج. ومن الأمثلة المشهورة على تفاعلات التفكك تفكك أزيد الصوديوم وفق المعادلة الآتية:



ويستعمل هذا التفاعل في نفخ أكياس الهواء (أكياس السلامة) في السيارات، انظر الشكل 13-4؛ حيث يوضع في الكيس مع الأزيد جهاز يوفر إشارة كهربائية لبدء التفاعل. وعندما ينشط الجهاز نتيجة الاصطدام يتحلل أزيد الصوديوم منتجًا غاز النيتروجين الذي ينفخ الكيس بسرعة.

الشكل 13-4 ينتج عن تفكك أزيد الصوديوم NaN_3 غاز النيتروجين. وهو التفاعل الذي يستعمل في نفخ أكياس الهواء في السيارات.

المطويات

ضمّن مطويتك معلومات من هذا القسم.

مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لتفاعلات التحلل (التفكك) الآتية:

22. يتفكك أكسيد الألومنيوم الصلب عندما تسري فيه الكهرباء إلى ألومنيوم صلب وغاز الأكسجين.

23. يتفكك هيدروكسيد النيكال II الصلب لإنتاج أكسيد النيكال II الصلب والماء.

24. تحفيز ينتج عن تسخين كربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة كربونات الصوديوم الذائبة وماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.

الشكل 14-4 في تفاعل الإحلال البسيط
تحل ذرات عنصر محل ذرات عنصر آخر
في مركب.



نحاس + نترات الفضة



ليثيوم + ماء

تفاعلات الإحلال Replacement Reactions

هناك الكثير من التفاعلات التي تتضمن إحلال عنصر محل عنصر آخر في مركب، وتسمى هذه التفاعلات تفاعلات الإحلال. وهناك نوعان منها، هما الإحلال البسيط، والإحلال المزدوج.

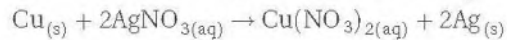
تفاعلات الإحلال البسيط: يبين الشكل (a) 14-4 التفاعل بين الليثيوم والماء، حيث تحل فيه ذرة ليثيوم محل ذرة واحدة من ذرتي الهيدروجين في الماء، كما توضحه المعادلة الآتية:



ويسمى التفاعل الذي تحل فيه ذرات عنصر محل ذرات عنصر آخر في مركب تفاعل الإحلال البسيط، ويمكن تمثيله بالمعادلة العامة الآتية:



الفلز محل محل الهيدروجين أو فلز آخر التفاعل بين الليثيوم والماء أحد الأمثلة على تفاعلات الإحلال البسيط؛ حيث تحل فيه ذرة فلز محل ذرة هيدروجين في جزيء الماء. ويحدث نوع آخر من الإحلال البسيط عندما يحل فلز محل فلز آخر في مركب مذاب في الماء. يظهر الشكل (b) 14-4 حدوث تفاعل إحلال بسيط عند وضع صفيحة من النحاس في محلول مائي لنترات الفضة. فالبلورات المترامية على قطعة النحاس هي ذرات الفضة التي حلت محلها ذرات النحاس.

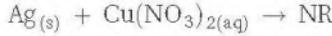


لا يحل الفلز دائماً محل فلز آخر في مركب مذاب في الماء؛ وذلك لأن الفلزات تختلف في نشاطها، ويقصد بالنشاط مقدرة الفلز على التفاعل مع مادة أخرى. ويبين الشكل 15-4 سلسلة النشاط الكيميائي لبعض الفلزات. وتستخدم تفاعلات الإحلال في تحديد موقع الفلزات في السلسلة؛ حيث يوجد أنشط الفلزات في أعلى السلسلة، بينما يوجد أقلها نشاطاً في أسفلها. وقد رتب الهالوجينات أيضاً في سلسلة النشاط الكيميائي بحسب نشاطها، كما هو مبين في الشكل 15-4.

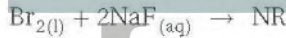
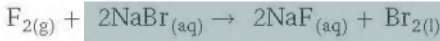
الشكل 15-4 سلسلة النشاط الكيميائي كالبينة هنا للفلزات والهالوجينات هي أداة مفيدة في تحديد إمكانية حدوث تفاعل كيميائي، وتحديد نواتج تفاعلات الإحلال البسيط.

الأكثر نشاطاً	الفلزات
	ليثيوم
	روبيديوم
	بوتاسيوم
	كالسيوم
	صوديوم
	ماغنسيوم
	ألومنيوم
	منجنيز
	خارصين
	حديد
	نيكل
	قصدير
	رصاص
	نحاس
	فضة
	بلاتين
	ذهب
الأقل نشاطاً	
الأكثر نشاطاً	الهالوجينات
	فلور
	كلور
	بروم
	يود
الأقل نشاطاً	

يمكنك استعمال سلسلة النشاط الكيميائي لتوقع ما إذا كان سيحدث تفاعل أم لا. ولكن لا يمكنه أن يحل محل أي فلز يقع بعده في سلسلة النشاط الكيميائي، ولكن لا يمكنه أن يحل محل أي فلز يقع قبله. فمثلاً تحل ذرات النحاس محل ذرات الفضة في محلول نترات الفضة، ولكن لو وضعت سلكاً من الفضة في محلول نترات النحاس II فإن ذرات الفضة لا تحل محل ذرات النحاس؛ لأن الفضة تقع بعد النحاس في سلسلة النشاط الكيميائي. ولهذا لا يحدث تفاعل. ويستخدم الرمز (NR) عادة للدلالة على عدم حدوث تفاعل كيميائي.



الافلز يحل محل الالفلز هناك نوع ثالث من تفاعلات الإحلال البسيط، حيث يحل فيه لافلز محل لافلز آخر في مركب. كما هو شائع في بعض تفاعلات الهالوجينات. فالهالوجينات كالفلزات؛ فهي تظهر مستويات مختلفة من النشاط في تفاعلات الإحلال. ويوضح الشكل 15-4 سلسلة النشاط الكيميائي للهالوجينات، التي تبين أن الفلور أنشط الهالوجينات، واليود أقلها نشاطاً. فالهالوجين الأنشط يحل محل الهالوجين الأقل نشاطاً في مركب ذائب في الماء. فالفلور مثلاً يحل محل البروم في محلول مائي لبروميد الصوديوم. لكن لا يحل البروم محل الفلور في محلول مائي لفلوريد الصوديوم.



✓ ماذا قرأت؟ وضح كيف يحدث تفاعل الإحلال البسيط؟

تفاعلات الإحلال
البسيط

نوعية
عملية

أرجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

مختبر حل المشكلات

تحليل التدرج في الخواص

الهالوجينات الأكثر نشاطاً	الهالوجينات الأقل نشاطاً
فلور	يود
كلور	
بروم	

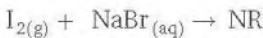
كيف تُفسر نشاط الهالوجينات؟ تقع الهالوجينات في المجموعة رقم 17 من الجدول الدوري، ويخبرنا هذا بأن للهالوجينات بعض الخواص العامة؛ فجميع الهالوجينات لافلزات، ويوجد في مستويات طاقاتها الخارجية سبعة إلكترونات. ومع ذلك فلكل هالوجين ما يميزه من الخواص، ومن ذلك مدى قابلية التفاعل مع مادة أخرى.

التحليل

تفحص الشكل المبين الذي يظهر ترتيب الهالوجينات بحسب نشاطها الكيميائي.

التفكير الناقد

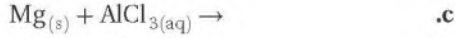
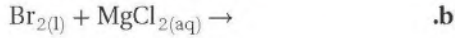
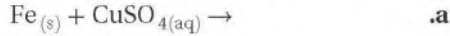
- هل يحل الفلور محل الكلور في محلول مائي لكلوريد الصوديوم؟ فسر إجابتك.
- ادرس المعادلة الآتية:



- لماذا لا يحل اليود محل البروم؟
- أي الهالوجينات يتفاعل أسرع مع الصوديوم؟

- فسر كيف تساعدك سلسلة نشاط الهالوجينات على توقع ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا؟

تفاعلات الإحلال البسيط توقع نواتج التفاعلات الكيميائية الآتية، واكتب معادلة كيميائية رمزية موزونة تمثل كلا منها:

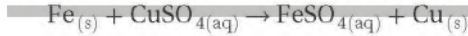


1 تحليل المسألة

استخدم الشكل 1-15 لتحديد ما إذا كان كل من التفاعلات الكيميائية السابقة سيحدث أم لا، وحدد نواتج كل تفاعل يتوقع حدوثه، واكتب معادلة كيميائية رمزية تمثل التفاعل، وزنها.

2 حساب المطلوب

a. يقع الحديد قبل النحاس في سلسلة النشاط الكيميائي. ولهذا فإن التفاعل سيحدث؛ لأن الحديد أنشط من النحاس. وفي هذه الحالة يحل الحديد محل النحاس، وتكون المعادلة الكيميائية الرمزية للتفاعل على النحو الآتي:



وهذه المعادلة موزونة.

b. البروم أقل نشاطاً من الكلور؛ لأنه يقع بعد الكلور في سلسلة النشاط الكيميائي، ولهذا لا يحدث تفاعل. ويمكن تمثيل ذلك بالمعادلة الكيميائية الرمزية الآتية:

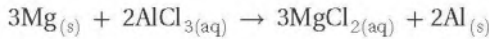


وفي هذه الحالة لا تتطلب المعادلة وزناً.

c. يقع الماغنسيوم قبل الألومنيوم في سلسلة النشاط الكيميائي، ولهذا فإن التفاعل سيحدث؛ لأن الماغنسيوم أنشط من الألومنيوم. وفي هذه الحالة يحل الماغنسيوم محل الألومنيوم، وتكون المعادلة الكيميائية الرمزية غير الموزونة للتفاعل:



والمعادلة الموزونة هي:



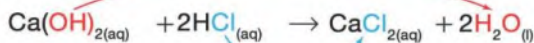
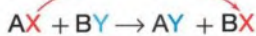
3 تقويم الإجابة

تدعم سلسلة النشاط الكيميائي الموضحة في الشكل 1-15 التوقعات. المعادلات الكيميائية موزونة؛ لأن عدد الذرات هو نفسه في طرفي المعادلة.

مسائل تدريبية

توقع ما إذا كانت تفاعلات الإحلال البسيط الآتية ستحدث أم لا، وأكمل المعادلة الكيميائية الرمزية لكل تفاعل يتوقع حدوثه، ثم زنها:





الشكل 16-4 تتبادل الأيونات أماكنها في

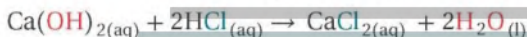
تفاعلات الإحلال المزدوج كما في تفاعل هيدروكسيد

الكالسيوم وحمض الهيدروكلوريك.

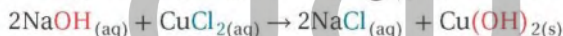
تفاعلات الإحلال المزدوج يسمى التفاعل الذي يتم فيه تبادل الأيونات بين مركبين

تفاعل الإحلال المزدوج. انظر المعادلة العامة في الشكل 16-4.

يمثل الرمز A و B في هذه المعادلة أيونين موجبين، بينما يمثل الرمز X و Y أيونين سالبين. لاحظ أن الأيونين السالبين قد تبادلا موقعيهما، وصاروا مرتبطين بأيونين موجبين مختلفين، وبمعنى آخر، حل X محل Y، وحل Y محل X. ولهذا السبب يسمى التفاعل تفاعل الإحلال المزدوج. فنتفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مثلاً وحمض الهيدروكلوريك الموضح في المعادلة الآتية هو إحلال مزدوج.



الأيونات في التفاعل هي: Ca^{2+} , H^+ , OH^- , Cl^- . لاحظ أن الأيونين السالبين Cl^- و OH^- قد غيّرا موقعيهما، وارتبطا بالأيونين الموجبين Ca^{2+} و H^+ ، على الترتيب. كما أن تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع كلوريد النحاس II هو أيضاً تفاعل إحلال مزدوج.



لاحظ أن الأيونين السالبين Cl^- و OH^- قد غيّرا موقعيهما وارتبطا بأيونين موجبين آخرين Na^+ و Cu^{2+} . ويظهر من الشكل 17-4 أن ناتج هذا التفاعل مادة صلبة لا تذوب في الماء وهي هيدروكسيد النحاس II. وتسبب المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما راسباً.

نواتج تفاعلات الإحلال المزدوج إحدى المميزات الأساسية لتفاعلات الإحلال

المزدوج هي نوع الناتج المتكون عندما يحدث التفاعل. فجميع هذه التفاعلات تنتج ماءً، أو راسباً، أو غازاً.

الشكل 17-4 عندما يضاف هيدروكسيد الصوديوم

إلى محلول كلوريد النحاس II، تتبادل أيونات Cl^-

و OH^- موقعيهما، وينتج عن التفاعل كلوريد الصوديوم

الذي يبقى ذائباً في المحلول، وهيدروكسيد النحاس II

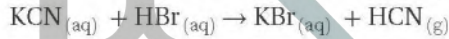
الذي يترسب في صورة مادة صلبة زرقاء اللون.



الجدول 4-8 الخطوات الأساسية لكتابة المعادلات الكيميائية الموزونة لتفاعلات الإحلال المزدوج

الخطوات	مثال
1. اكتب الصيغ الكيميائية للمتفاعلات.	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$
2. عيّن الأيونات الموجبة والسالبة في كل مركب.	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ فيه Al^{3+} و NO_3^- H_2SO_4 فيه H^+ و SO_4^{2-}
3. اربط بين كل أيون موجب والأيون السالب في المركب الآخر.	Al^{3+} يرتبط مع SO_4^{2-} H^+ يرتبط مع NO_3^-
4. اكتب الصيغ الكيميائية للنواتج مستعيناً بالخطوة 3.	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ HNO_3
5. اكتب المعادلة الكيميائية الكاملة لتفاعل الإحلال المزدوج.	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{s}) + \text{HNO}_3(\text{aq})$
6. زن المعادلة.	$2\text{Al}(\text{NO}_3)_3(\text{aq}) + 3\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{s}) + 6\text{HNO}_3(\text{aq})$

ارجع إلى تفاعلي الإحلال المزدوج اللذين نوقشا؛ حيث ينتج ماء عن تفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مع حمض الهيدروكلوريك، وينتج عن تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع كلوريد النحاس II راسب. ومن تفاعلات الإحلال المزدوج التي تُنتج غازاً تفاعل سيانيد البوتاسيوم KCN وحمض الهيدروبروميك HBr.



وبين الجدول 4-8 الخطوات الأساسية لكتابة معادلات كيميائية موزونة لتفاعلات الإحلال المزدوج.

✓ **ماذا قرأت؟** صف ما يحدث للأيونات السالبة في تفاعلات الإحلال المزدوج.

مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لتفاعلات الإحلال المزدوج الآتية:

29. تتفاعل المادتان اللتان عن اليسار معاً لإنتاج يوديد الفضة الصلب ومحلول نترات الليثيوم.

30. يتفاعل محلول كلوريد الباريوم مع محلول كربونات البوتاسيوم لإنتاج كربونات الباريوم الصلبة ومحلول كلوريد البوتاسيوم.



$\text{LiI}(\text{aq})$



$\text{AgNO}_3(\text{aq})$

31. يتفاعل محلول كبريتات الصوديوم مع محلول نترات الرصاص II لإنتاج كبريتات الرصاص II الصلبة ومحلول نترات الصوديوم.

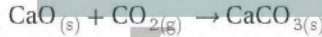
32. تحفيز يتفاعل حمض الإيثانويك (حمض الخل) CH_3COOH مع هيدروكسيد البوتاسيوم لإنتاج إيثانوات البوتاسيوم (خلات البوتاسيوم) والماء.

النواتج المتوقعة لبعض التفاعلات الكيميائية

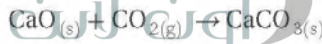
الجدول 4-9

نوع التفاعل	المواد المتفاعلة	النواتج المتوقعة	المعادلة العامة
التكوين	• مادتان أو أكثر	• مركب واحد	$A + B \rightarrow AB$
الاحتراق	• فلز وأكسجين • لافلز وأكسجين • مركب وأكسجين	• أكسيد الفلز • أكسيد اللافلز • أكسيدات أو أكثر	$A + O_2 \rightarrow AO$
التفكك	مركب واحد	عنصران أو أكثر و/أو مركبات أخرى	$AB \rightarrow A + B$
الإحلال البسيط	فلز ومركب لافلز ومركب	مركب جديد والفلز المستعاض عنه مركب جديد واللافلز المستعاض عنه	$A + BX \rightarrow AX + B$
الإحلال المزدوج	مركبان	مركبان مختلفان، أحدهما صلب، أو ماء، أو غاز.	$AX + BY \rightarrow AY + BX$

يلخص الجدول 4-9 أنواع التفاعلات الكيميائية. يمكنك الاستعانة بالجدول لمعرفة أنواع التفاعلات المختلفة وتوقع نواتجها. على سبيل المثال، كيف تتحدد نوع التفاعل بين أكسيد الكالسيوم الصلب وغاز ثاني أكسيد الكربون في إنتاج كربونات الكالسيوم الصلبة؟ أولاً: اكتب المعادلة الكيميائية.



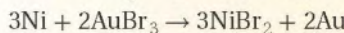
ثانياً: حدد ما يحدث في التفاعل. في هذه الحالة، تتفاعل مادتان وينتج عنهما مركب واحد. ثالثاً: استعن بالجدول لتحديد نوع التفاعل. التفاعل هو تفاعل تكوين. رابعاً: تأكد من إجابتك بمقارنة معادلة التفاعل بالمعادلة العامة لنوع التفاعل.



التقويم 4-2

الخلاصة

33. **الفكرة الرئيسية** وضح الأنواع الأربعة من التفاعلات الكيميائية وخواصها.
34. اشرح كيف تم ترتيب سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات؟
35. قارن بين تفاعلات الإحلال البسيط والإحلال المزدوج.
36. صف ماذا ينتج عن تفاعل الإحلال المزدوج؟
37. صنف ما نوع التفاعل المرجح حدوثه عندما يتفاعل الباريوم مع الفلور؟ اكتب معادلة كيميائية موزونة للتفاعل.
38. فسّر البيانات. هل يمكن للتفاعل الآتي أن يحدث؟ فسّر إجابتك.



- يسهل تصنيف التفاعلات الكيميائية فهمها وتذكرها وتعرفها.
- تستخدم سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات والهاالوجينات في توقع حدوث تفاعلات الإحلال البسيط.

التفاعلات في المحاليل المائية

Reactions in Aqueous Solutions

تصف المحاليل المائية.

تكتب معادلات أيونية كاملة ومعادلات أيونية نهائية للتفاعلات الكيميائية في المحاليل المائية.

تتوقع ما إذا كانت التفاعلات في المحاليل المائية ستؤدي إلى إنتاج راسب، أو ماء، أو غاز.

مراجعة المفردات

المحلول: مخلوط متجانس قد يحوي مواد صلبة، أو سائلة، أو غازية.

المفردات الجديدة

المحلول المائي

المذاب

المذيب

المعادلة الأيونية الكاملة

الأيونات المتفرجة

المعادلة الأيونية النهائية

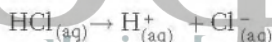
المفردة ▶ تحدث تفاعلات الإحلال المزدوج بين المواد في المحاليل المائية، وتؤدي إلى إنتاج رواسب، أو ماء، أو غازات.

الربط مع الحياة يستعمل مسحوق نكهة الليمون في تحضير شراب الليمون. فعندما يضاف المسحوق إلى الماء فإن بلوراته تذوب فيه مكونة محلولاً له نكهة الليمون.

المحاليل المائية Aqueous Solutions

عرفت سابقاً أن المحلول مخلوط متجانس. كما أن الكثير من التفاعلات التي نوقشت تتضمن مواد مذابة في الماء، أي تكون على شكل محاليل مائية. والمحلول المائي يحتوي على مادة أو أكثر مذابة في الماء تسمى المذاب. أما الماء = أكبر مكونات المحلول - فيسمى المذيب.

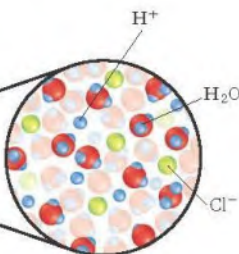
المركبات الجزيئية في المحلول الماء هو المذيب في المحاليل المائية دائماً، أما المواد التي قد تذوب فيه فهي كثيرة. فالسكروز (سكر المائدة)، والإيثانول (الكحول) هما مركبان يذوبان في المحلول في صورة جزيئات، وهناك مواد جزيئية (تساهمية) تكون أيونات عندما تذوب في الماء. فالمركب الجزيئي كلوريد الهيدروجين مثلاً يكون أيونات الهيدروجين وأيونات الكلوريد عندما يذوب في الماء، كما هو مبين في الشكل 18-4. ويمكن تمثيل عملية التأين هذه بالمعادلة الآتية:



تسمى المركبات التي تنتج أيونات الهيدروجين - ومنها كلوريد الهيدروجين - أحماضاً، ولهذا فإن محلول كلوريد الهيدروجين المائي يُسمى حمض الهيدروكلوريك. وسوف تعرف أكثر عن الأحماض لاحقاً.

الشكل 18-4 يتفكك حمض

الهيدروكلوريك HCl في الماء إلى أيونات هيدروجين H^+ ، وأيونات كلوريد Cl^- .



المركبات الأيونية في المحلول

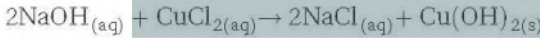
تتكون المركبات الأيونية من أيونات موجبة وأيونات سالبة مرتبطة معاً بروابط أيونية. وعندما تذوب المركبات الأيونية في الماء فإن أيوناتها تنفصل بعضها عن بعض. وتسمى هذه العملية التفكك. فالمحلول المائي لكلوريد الصوديوم مثلاً يحتوي على أيونات Na^+ و Cl^- .

أنواع التفاعلات في المحاليل المائية

Types of Reactions in Aqueous Solutions

عند مزج محلولين مائيين يحتويان على أيونات ذائبة فإن الأيونات قد تتفاعل بعضها مع بعض. وكثير من هذه التفاعلات تفاعلات إحلال مزدوج، ويمكن أن تؤدي إلى ثلاثة أنواع من النواتج هي: راسب، أو ماء، أو غاز. أما جزيئات المذيب - وهي في الغالب جزيئات ماء - فلا تتفاعل عادةً.

التفاعلات التي تكون راسب بعض التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية تنتج راسب. فمثلاً، عند خلط محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول كلوريد النحاس II يحدث تفاعل إحلال مزدوج يؤدي إلى تكوين راسب من هيدروكسيد النحاس II.



لاحظ أن المعادلة الكيميائية لا توضح بعض تفاصيل هذا التفاعل، فهيدروكسيد الصوديوم وكلوريد النحاس II مركبات أيونية، ولهذا فهما يوجدان في محلوليهما على شكل أيونات Na^+ ، OH^- ، Cu^{2+} ، Cl^- كما هو مبين في الشكل 19-4. وعند مزج المحلولين تتحد أيونات Cu^{2+} مع أيونات OH^- لتكوين راسب من هيدروكسيد النحاس II $Cu(OH)_2$. أما أيونات Cl^- و Na^+ فتبقى ذائبة في المحلول.

المفردات

الاستعمال العلمي مقابل

الاستعمال الشائع

المركب

الاستعمال العلمي، اتحاد عنصرين أو أكثر كيميائياً.

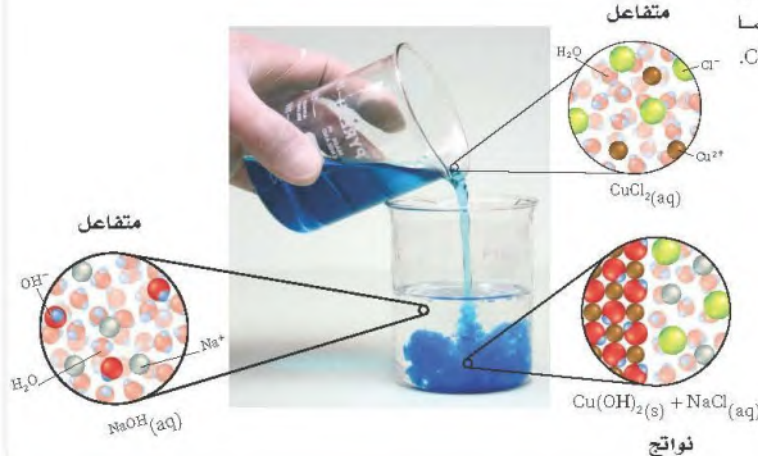
ملح الطعام مركب ينتج عن اتحاد عنصر الصوديوم مع عنصر الكلور.

الاستعمال الشائع، كلمة تتكون من مقطعين.

ملح الطعام يسمى كلوريد الصوديوم.

الشكل 19-4 يتفكك $NaOH$ في

الماء إلى أيوني Na^+ و OH^- ، كما يتفكك $CuCl_2$ إلى أيوني Cu^{2+} و Cl^- .



تجربة

لاحظ تفاعلاً يكون راسباً

كيف يكون محلولان مادة صلبة؟

خطوات العمل

5. أضف محلول ملح إيسوم ببطء إلى محلول NaOH، وسجل ملاحظاتك.

6. حرك المحلول الناتج، وسجل ملاحظاتك.

7. اترك الراسب حتى يستقر، ثم افصل السائل عنه في مخبر مدرج سعته 100 mL.

8. تخلص من الراسب كما يرشدك معلمك.

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.

2. ضع 50 mL ماء مقطراً في كأس سعتها 150 mL.

3. زن 4 g من حبيبات NaOH، ثم أضفها بالتدريج حبيبة

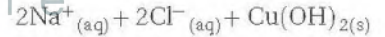
بعد أخرى إلى الكأس. واحرص على تحريك المحلول بساق التحريك حتى تذوب كل حبيبة تماماً قبل إضافة الأخرى.

4. زن 6 g من ملح إيسوم (كبريتات الماغنسيوم $MgSO_4$)،

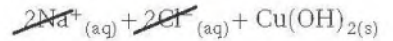
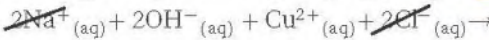
وضعها في كأس أخرى سعتها 150 mL، ثم أضف 50 mL

ماء مقطراً إلى الملح، وحركه بساق التحريك حتى يذوب الملح تماماً.

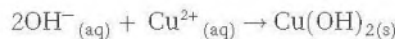
المعادلات الأيونية لتوضيح تفاصيل التفاعلات التي تتضمن أيونات في المحاليل المائية، يستخدم الكيميائيون المعادلات الأيونية، وهي تختلف عن المعادلات الكيميائية الرمزية الموزونة في أن المواد التي تكون على شكل أيونات في المحلول تكتب كأيونات في المعادلة. فلكي تكتب المعادلة الأيونية لتفاعل محلولي NaOH و $CuCl_2$ مثلاً يجب أن تكتب التفاعلات والناتج NaCl على شكل أيونات.



وتسمى المعادلة التي تبين الجسيمات في المحلول **المعادلة الأيونية الكاملة**. لاحظ أن أيونات الصوديوم والكلور مواد متفاعلة وناجمة في الوقت نفسه، أي أنها لم تشارك في التفاعل، ولهذا تسمى **الأيونات المتفرجة**. وعند شطب هذه الأيونات من طرفي المعادلة الأيونية تحصل على ما يسمى **المعادلة الأيونية النهائية**، وهي تشتمل على الجسيمات المشاركة في التفاعل فقط.



لاحظ أنه لم يتبق سوى أيونات الهيدروكسيد والنحاس في المعادلة الأيونية النهائية الموضحة أدناه:



✓ ماذا قرأت؟ قارن فيم تختلف المعادلات الأيونية عن المعادلات الرمزية الكيميائية؟

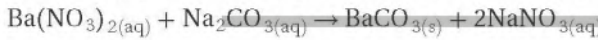
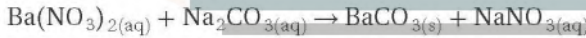
التفاعلات التي تكون راسباً اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة، والأيونية الكاملة، والأيونية النهائية لتفاعل محلول نترات الباريوم مع محلول كربونات الصوديوم الذي يكون راسباً من كربونات الباريوم.

1 تحليل المسألة

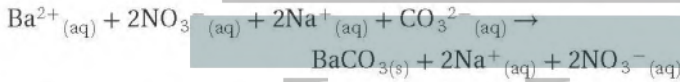
لقد أعطيت أسماء المركبات للمواد المتفاعلة والناتج. لكتابة معادلة كيميائية موزونة للتفاعل يجب أن تحدد الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة. ولكتابة المعادلة الأيونية الكاملة تحتاج إلى توضيح الحالات الأيونية للمواد المتفاعلة والناتجة. وبسط الأيونات المتفرجة من طرفي هذه المعادلة يمكنك كتابة المعادلة الأيونية النهائية.

2 حساب المطلوب

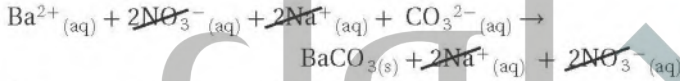
اكتب الصيغ الكيميائية الصحيحة والحالات الفيزيائية لكل المواد في التفاعل:



زن المعادلة الكيميائية الرمزية



وضح أيونات المواد المتفاعلة والناتجة



احذف الأيونات المتفرجة من المعادلة الأيونية الكاملة



اكتب المعادلة الأيونية النهائية

3 تقويم الإجابة

المعادلات موزونة؛ لأن عدد الذرات هو نفسه في طرفيها. وتشتمل المعادلة الأيونية النهائية على عدد أقل من المواد، وتبين الأيونات المتفاعلة لتكوين الراسب (المادة الصلبة).

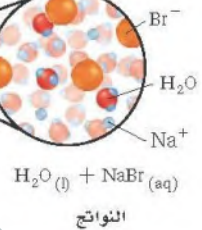
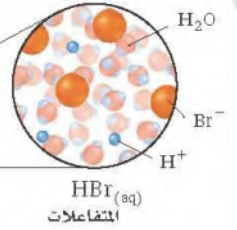
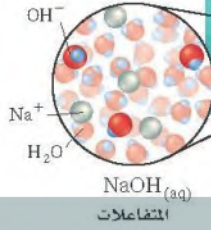
مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة، وأيونية كاملة، وأيونية نهائية لكل من التفاعلات الآتية التي قد تكون راسباً، مستخدماً (NR) لبيان عدم حدوث تفاعل.

39. عند خلط محلولي يوديد البوتاسيوم KI ونترات الفضة تكون راسب من يوديد الفضة.
40. عند خلط محلولي فوسفات الأمونيوم وكبريتات الصوديوم لم يتكون أي راسب، ولم يتصاعد أي غاز.
41. عند خلط محلولي كلوريد الألومنيوم وهيدروكسيد الصوديوم تكون راسب من هيدروكسيد الألومنيوم.
42. عند خلط محلولي كبريتات الليثيوم ونترات الكالسيوم تكون راسب من كبريتات الكالسيوم.
43. تحفيز عند خلط محلولي كربونات الصوديوم وكلوريد المنجنيز الخفاسي (V) تكون راسب يحتوي على المنجنيز.

الشكل 20-4 يتأين بروميد الهيدروجين المحلول في الماء إلى H^+ و Br^- . وينتج هيدروكسيد الصوديوم إلى Na^+ و OH^- في الماء أيضاً، فتتفاعل أيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيد وتكوّن الماء.

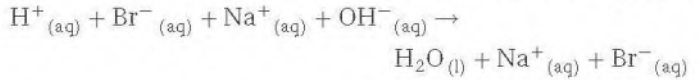
حدد الأيونات المصابتة والأيونات الموجبة في هذا التفاعل.



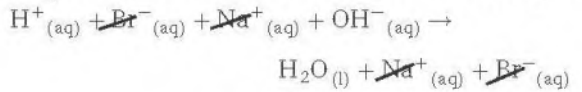
التفاعلات التي تكوّن ماء هذا النوع من تفاعلات الإحلال المزوج يؤدي إلى تكوين جزيئات ماء، فيزداد عدد جزيئات الماء (المذيب). وبخلاف التفاعلات التي يتكون فيها راسب، لا يلاحظ في هذا النوع من التفاعلات دليل على حدوث تفاعل كيميائي؛ لأن الماء عديم اللون والرائحة، كما أنه يشكّل أغلب المحلول. فعندما تخلط محلول حمض الهيدروبروميك HBr مثلاً مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH كما هو مبين في الشكل 20-4، يحدث تفاعل إحلال مزدوج، ويتكوّن ماء، كما هو موضح في المعادلة الآتية:



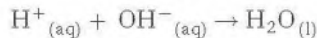
وينتج عن التفاعل بروميد الصوديوم، ويكون في صورة أيونات في المحلول المائي. وتوضح المعادلة الأيونية الكاملة للتفاعل هذه الأيونات:



لقد دققت في هذه المعادلة فسوف تلاحظ أن الأيونات المتفاعلة هي أيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيد؛ لأن كلّاً من أيونات الصوديوم وأيونات البروميدي أيونات متفرجة. وإذا حذفنا الأيونات المتفرجة فستبقى فقط الأيونات التي تشارك في التفاعل.



وتكون المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل كالآتي:



✓ **ماذا قرأت؟** حلّ لماذا تسمى أيونات الصوديوم وأيونات البروميدي في تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروبروميك أيونات متفرجة؟

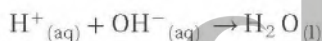
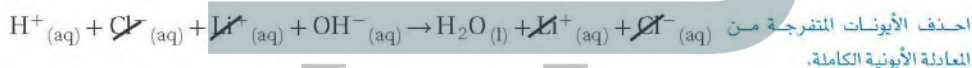
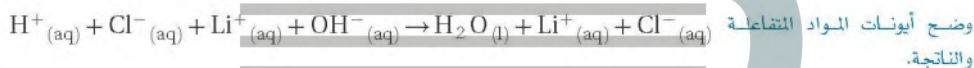
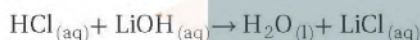
المتفاعلات التي تكون ماء اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة، والأيونية الكاملة، والأيونية النهائية لتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الليثيوم الذي يكون ماء ومحلول كلوريد الليثيوم.

1 تحليل المسألة

لقد أعطيت المتفاعلات والنواتج. لكتابة معادلة كيميائية موزونة للتفاعل يجب أن تحدد الصيغ الكيميائية والكميات النسبية للمتفاعلات والنواتج. ولكتابة المعادلة الأيونية الكاملة تحتاج إلى توضيح الحالات الأيونية للمتفاعلات والنواتج. وبسط الأيونات المتفرجة من طرفي المعادلة يمكنك كتابة المعادلة الأيونية النهائية.

2 حساب المطلوب

اكتب معادلة كيميائية رمزية للتفاعل، ثم زنها.



اكتب المعادلة الأيونية النهائية.

3 تقويم الإجابة

تشتمل المعادلة الأيونية النهائية على عدد أقل من المواد وتبين الأيونات المتفاعلة التي تكون الماء.

مسائل تدريبية

اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة، وأيونية كاملة، وأيونية نهائية للتفاعلات بين المواد الآتية، التي تنتج ماء.

44. عند خلط حمض الكبريتيك H_2SO_4 بمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم ينتج ماء ومحلول كبريتات البوتاسيوم.

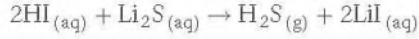
45. عند خلط حمض الهيدروكلوريك HCl بمحلول هيدروكسيد الكالسيوم ينتج ماء ومحلول كلوريد الكالسيوم.

46. عند خلط حمض النيتريك HNO_3 بمحلول هيدروكسيد الأمونيوم ينتج ماء ومحلول نترات الأمونيوم.

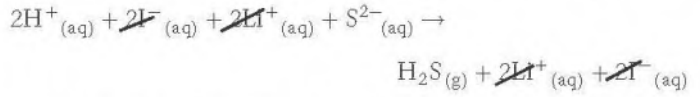
47. عند خلط كبريتيد الهيدروجين H_2S بمحلول هيدروكسيد الكالسيوم ينتج ماء ومحلول كبريتيد الكالسيوم.

48. تحفيز عند خلط حمض البنزويك $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ وهيدروكسيد الماغنسيوم يتكون ماء وبنزوات الماغنسيوم.

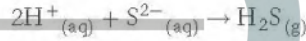
التفاعلات التي تكوّن غازات ينتج عن هذا النوع من تفاعلات الإحلال المزوج تكوين غازات، مثل CO_2 ، و HCN ، و H_2S . فعندما تخطط حمض الهيدروبروديك HI بمحلول كبريتيد الليثيوم Li_2S يتصاعد غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S ، كما ينتج يوديد الليثيوم LiI الذي يظل ذائبًا في المحلول.



وما عدا H_2S فإن جميع المواد في التفاعل توجد على شكل أيونات. لذا يمكنك كتابة المعادلة الأيونية الكاملة للتفاعل على النحو الآتي:



وبحذف الأيونات المتفرجة يمكنك الحصول على المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل، وهي:



ويعد التفاعل في التجربة الاستهلاكية التي كنت قد أجريتها في بداية هذا الفصل مثالاً آخر على التفاعلات التي تكوّن غازاً؛ فالفقااعات التي تكوّنت خلال التفاعل هي غاز ثاني أكسيد الكربون.

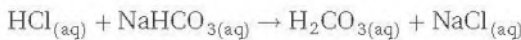
ومن التفاعلات التي تنتج غاز ثاني أكسيد الكربون أيضاً ما يحدث في المطبخ عندما تخلط الخل بصودا الخبز. فالخل محلول مائي لحمض الإيثانويك، وصودا الخبز عبارة عن كربونات الصوديوم الهيدروجينية. وعند خلطهما معاً يتفاعلان ويتصاعد غاز CO_2 ، كما هو موضح في الشكل 4-21. وهناك تفاعل آخر مشابه لتفاعل الخل مع صودا الخبز، يحدث عندما تخلط أي محلول حمضي مع كربونات الصوديوم الهيدروجينية (بيكربونات الصوديوم).

الشكل 4-21 عندما يتفاعل الخل مع صودا الخبز NaHCO_3 يحدث تصاعد سريع لغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 .

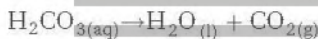


وفي الحالات جميعها يجب أن يحدث تفاعلان متزامنان في المحلول لينتج غاز H_2CO_3 الكربون. أحد هذين التفاعلين تفاعل إحلال مزدوج، والآخر تفاعل تفكك. فعندما تذيب كربونات الصوديوم الهيدروجينية مثلاً في حمض الهيدروكلوريك يحدث تفاعل إحلال مزدوج، وينتج غاز، انظر الشكل 21-4.

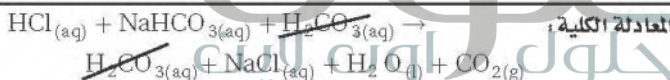
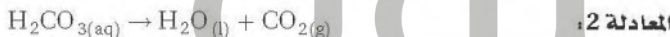
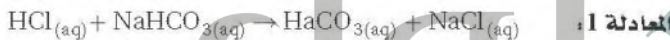
فكلوريد الصوديوم مادة أيونية تبقى في الماء على شكل أيونات منفصلة. أما حمض الكربونيك H_2CO_3 فيتفكك بمجرد تكونه إلى ماء وغاز ثاني أكسيد الكربون. فالهيدروجين في حمض الهيدروكلوريك والصوديوم في كربونات الصوديوم الهيدروجينية يحل كل منهما محل الآخر.



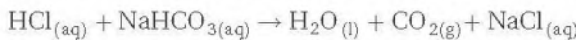
لكن بمجرد أن يتكون حمض الكربونيك H_2CO_3 يتفكك مكوناً الماء وغاز ثاني أكسيد الكربون. وهذا عكس ما يحدث للمواد الأيونية ومنها كلوريد الصوديوم؛ حيث تبقى أيوناتها منفصلة في المحلول.



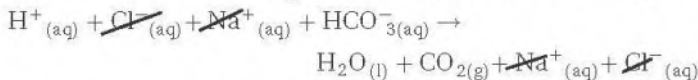
ويمكنك -كما تجمع المعادلات الرياضية- أن تجمع معادلتَي التفاعل وأن تمثلهما بمعادلة كيميائية تسمى المعادلة الكلية للتفاعل.



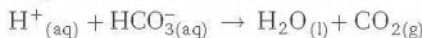
وبحذف H_2CO_3 من طرفي المعادلة تحصل على ما يسمى المعادلة النهائية للتفاعل.



هذا، ويمكنك كتابة المعادلة الأيونية الكاملة كالآتي:



وتلاحظ أن أيونات الصوديوم وأيونات الكلور هي الأيونات المتفرجة، لذا يمكن حذفها من طرفي المعادلة، وكتابة المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل كالآتي:



✓ ماذا قرأت؟ صف ما المعادلة النهائية للتفاعل؟

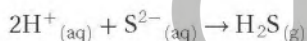
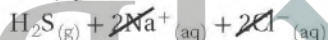
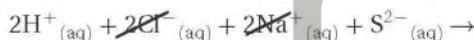
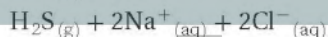
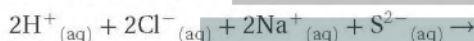
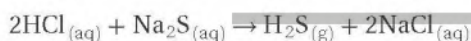
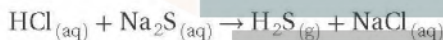
التفاعلات التي تتكوّن غازات اكتب كلاً من المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة، والأيونية الكاملة، والأيونية النهائية للتفاعل بين حمض الهيدروكلوريك ومحلول كبريتيد الصوديوم، والذي ينتج عنه غاز كبريتيد الهيدروجين ومحلول كلوريد الصوديوم.

1 تحليل المسألة

لقد أعطيت المعادلة اللفظية للتفاعل بين حمض الهيدروكلوريك HCl وكبريتيد الصوديوم Na₂S. يجب أن تكتب المعادلة الكيميائية الرمزية للتفاعل وترنها. ولكتابة المعادلة الأيونية الكاملة يجب أن توضح الحالات الأيونية للمواد المتفاعلة والنواتج. وبحذف الأيونات المتفرجة من المعادلة الأيونية الكاملة يمكنك كتابة المعادلة الأيونية النهائية.

2 حساب المطلوب

اكتب المعادلة الكيميائية الصحيحة للتفاعل.



زن المعادلة الكيميائية

وضح أيونات المواد المتفاعلة والنواتج

احذف الأيونات المتفرجة من المعادلة

الأيونية الكاملة

اكتب المعادلة الأيونية النهائية بأصغر

نسبة عددية صحيحة.

3 تقويم الإجابة

المعادلة الأيونية الكلية تبين الأيونات المشاركة في التفاعل.

مسائل تدريجية

اكتب المعادلات الكيميائية الرمزية الموزونة، والأيونية الكاملة، والأيونية النهائية للتفاعلات الآتية:

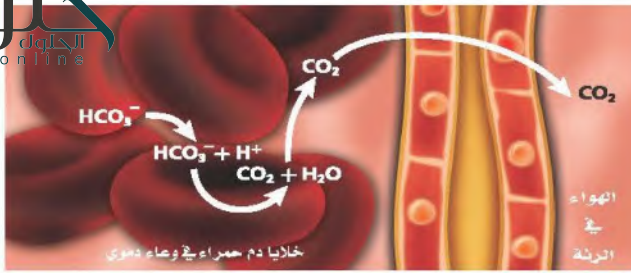
49. يتفاعل حمض فوق الكلوريك HClO₄ مع محلول كربونات الصوديوم لتكوين غاز ثاني أكسيد الكربون والماء ومحلول كلورات الصوديوم.

50. يتفاعل حمض الكبريتيك H₂SO₄ مع محلول سيانيد الصوديوم لتكوين غاز سيانيد الهيدروجين ومحلول كبريتات الصوديوم.

51. يتفاعل حمض الهيدروبروميك HBr مع محلول كربونات الأمونيوم لتكوين غاز ثاني أكسيد الكربون والماء وبرومييد الأمونيوم.

52. يتفاعل حمض النيتريك HNO₃ مع محلول كبريتيد البوتاسيوم لتكوين غاز كبريتيد الهيدروجين.

53. تحفيز يتفاعل محلول يوديد البوتاسيوم مع محلول نترات الرصاص لتكوين يوديد الرصاص الصلب.



الشكل 22-4 بعد أن يدخل أيون البيكربونات HCO_3^- خلية دم حمراء، يتفاعل مع أيون الهيدروجين H^+ لتكوين ماء وثاني أكسيد الكربون CO_2 ، الذي يخرج من الرئتين مع هواء الزفير.

مهن في الكيمياء

المختص في الكيمياء الحيوية

عالم يدرس العمليات الكيميائية في المخلوقات الحية. وقد يدرس وظائف جسم الإنسان، أو يبحث كيف يؤثر كل من الغذاء والأدوية والمواد الأخرى في المخلوقات الحية.

الربط مع علم الأحياء يعد تفاعل أيونات الهيدروجين مع أيونات البيكربونات لإنتاج الماء وثاني أكسيد الكربون من أهم التفاعلات التي تحدث في جسمك؛ فهو يحدث في الأوعية الدموية في رتيك. وكما هو مبين في الشكل 22-4 فإن ثاني أكسيد الكربون الذي ينتج في خلايا جسمك ينتقل في دمك على هيئة أيونات البيكربونات HCO_3^- ، وعندما تمر هذه الأيونات في الأوعية الدموية لرتيك تتحد مع أيونات الهيدروجين H^+ وتكوّن غاز CO_2 الذي يخرج مع هواء الزفير. هذا التفاعل يحدث أيضًا في المنتجات التي يدخل في تركيبها صودا الخبز المحتوية على كربونات الصوديوم الهيدروجينية التي تجعل الأشياء المخبوزة تنتفخ، وتستخدم مضادًا للحموضة، وفي طفايات الحريق، وصناعة كثير من المنتجات.

التقويم 4-3

الخلاصة

- الماء هو المذيب في المحاليل المائية دائمًا، أما المواد التي قد تذوب فيه فهي كثيرة.
- بعض المركبات الجزيئية تكون أيونات عندما تذوب في الماء. بينما يذوب الكثير من المركبات الأيونية في الماء، وتنفصل أيوناتها.
- عند مزج محلولين يحتويان على أيونات ذائبة، قد تتفاعل الأيونات معًا، أما جزيئات المذيب فلا تتفاعل عادة.
- التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية هي تفاعلات الإحلال المزدوج.

54. **المهمة** عدّد ثلاثة أنواع مألوفة من نواتج التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية.
55. صف المذيب والمذاب في المحلول المائي.
56. مميّز المعادلة الأيونية الكاملة من المعادلة الأيونية النهائية.
57. اكتب المعادلة الأيونية الكاملة، والأيونية النهائية للتفاعل بين حمض الكبريتيك H_2SO_4 وكربونات الكالسيوم CaCO_3 .
58. حلّل أكمل المعادلة الآتية، ثم زنها:
$$\text{CO}_2(\text{g}) + \text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow$$
59. توقّع مانوع الناتج الذي سيتكون على الأرجح من التفاعل الآتي؟ فسّر ذلك.
$$\text{Ba}(\text{OH})_2(\text{aq}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow$$
60. صغ معادلات يحدث تفاعل عندما يخلط حمض النيتريك HNO_3 بمحلول مائي من كربونات البوتاسيوم الهيدروجينية (بيكربونات البوتاسيوم)، وينتج محلول نترات البوتاسيوم. اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة والمعادلة الأيونية النهائية للتفاعل.

التألق الحيوي

عندما يتجمع اليراع (خننافس مضيئة) في الظلام، يعلن أحد الذكور عن وجوده بإرسال إشارة من الضوء الأصفر المخضر، فتجيب أنثى قريبة من الأرض نداه، فيهبط في اتجاهها. وقد ينتج عن ذلك تراوج ناجح، أو قد يلتهم بشراة إذا خدعته أنثى من نوع آخر من اليراع. إن إنتاج اليراعة للضوء هو نتيجة عملية كيميائية تسمى التألق (التلألؤ) الحيوي، وهي استراتيجية يستخدمها الكثير من المخلوقات الحية في بيئات كثيرة مختلفة. فكيف تعمل؟

1

الخننافس المضيئة ليست ذبابًا، ولكنها مجموعة من الخنافس التي ترسل ومضاتها للتزاوج. كما أنها تستخدم ضوءها لتخادع فريستها. وينبعث الضوء الأصفر المخضر من خلايا في جندعها الأسفل، وتتراوح أطوال موجاته بين 510 nm و 670 nm.

2

اكتشافات مضيئة أدى البحث في مجال التألق الحيوي إلى اكتشاف البروتين الحيوي الأخضر المشع، الذي يوجد في بعض أنواع قناديل البحر. ويشع هذا البروتين ضوءًا أخضر عند تعرضه للأشعة فوق البنفسجية. وقد قام العلماء بإدخال البروتين المشع في مخلوقات مختلفة، كالجرذان، لأغراض البحث العلمي في مجالات السرطان، والملايا، والعمليات الخلوية. وبسبب أهمية هذا الاكتشاف، فقد منح مكتشفو البروتين المشع جائزة نوبل في الكيمياء.

3

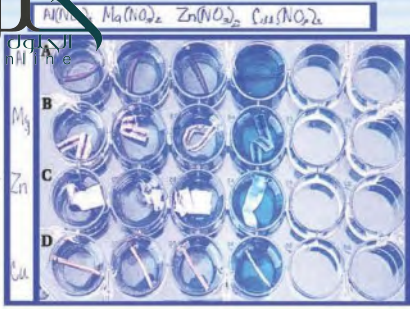
التألق الحيوي ينتج وميض اليراع عن تفاعل كيميائي، والمتفاعلات هي الأكسجين، واللويسفرين (مادة مشعة للضوء توجد في بعض المخلوقات). ويلتصق إنزيم يسمى اللويسفرين المتفاعل الذي يؤدي إلى إنتاج اللويسفرين ومطاقة على شكل ضوء.



الكتابة في الكيمياء

ايبحث حدّد أنواعًا مختلفة من المخلوقات الحية تستخدم التألق الحيوي، واعمل كتيبًا يوضح لماذا يكون التألق الحيوي فعالاً في هذه المخلوقات؟

تطوير سلسلة نشاط الفلزات



الخلفية بعض الفلزات أكثر نشاطاً من الفلزات الأخرى. وعند مقارنة كيفية تفاعل الفلزات المختلفة بأيونات معروفة في الأملاح المائية يمكن ترتيب هذه الفلزات في سلسلة بحسب نشاطها. وتنعكس سلسلة النشاط قوة تفاعل كل فلز من الفلزات التي تم فحصها.

سؤال كيف يمكن تطوير سلسلة النشاط؟

المواد اللازمة

9. نظّف أشرطة الخارصين باستخدام ورق الصنفرة حتى تصبح لامعة، ثم ضع كل شريط منها في محلول مختلف في كل فجوة من فجوات الصف C.

10. كرر الخطوة 7 مستخدماً 10cm من سلك النحاس، ووضعه كل قطعة منها في محلول مختلف في كل فجوة من فجوات الصف D.

11. لاحظ ما يحدث في كل فجوة، ثم سجل ملاحظاتك بعد مرور 5 دقائق في جدول البيانات الذي قمت بتصميمه.

12. التنظيف والتخلص من النفايات تخلص من المواد الكيميائية والمحاليل والمصاصات كما يطلب إليك معلمك.

سلك نحاس	1.0M Zn(NO ₃) ₂
سلك ألومنيوم	1.0M Al(NO ₃) ₃
شريط مغنسيوم	1.0M Cu(NO ₃) ₂
شريط خارصين	1.0M Mg(NO ₃) ₂
ورق صنفرة	مصاصات
طبق تفاعلات بلاستيكي	قاطع أسلاك

إجراءات السلامة

خطوات العمل

حل واستنتج

1. لاحظ واستنتج في أي الفجوات من طبق التفاعلات حدث تفاعل كيميائي؟ وأي الفلزات تفاعل مع أكبر عدد من المحاليل؟ وأي الفلزات تفاعل مع أقل عدد من المحاليل؟ وأي الفلزات أكثر نشاطاً؟

2. رتب أكثر الفلزات نشاطاً التي تفاعلت مع أكبر عدد من المحاليل، وأقل الفلزات نشاطاً التي تفاعلت مع أقل عدد من المحاليل. رتب الفلزات الأربعة من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً.

3. طبق اكتب معادلة كيميائية لكل تفاعل إحلال حدث في طبق التفاعلات الكيميائية.

4. الكيمياء في واقع الحياة في أي ظرف من الظروف يكون من المهم معرفة نشاط سلسلة من العناصر.

5. تحليل الخطأ كيف يمكنك مقارنة ما جاء في إجابتك عن السؤال رقم 2 بسلسلة النشاط في الشكل 15-4؟ وما وجه الاختلاف بينهما؟

التوسع في الاستقصاء

صمم تجربة ضع ثلاثة أسئلة تبدأ بالعبارة: "ماذا لو...؟"، وتعلق بهذا المختبر، ويمكن أن تؤثر في نتائج التجربة، ثم صمم تجربة لاختبار سؤال واحد منها.

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. صمم جدولاً لتدوين البيانات ثم رقم الأعمدة في طبق التفاعلات بعمود 1، عمود 2، عمود 3، عمود 4، كما هو موضح في الشكل على يسارك.
3. استخدم الماصة لملء كل فجوة من العمود 1 بـ 2 mL من محلول 1.0 M Al(NO₃)₃.
4. كرر الخطوة 3 واستخدم الماصة لملء كل فجوة من العمود 2 بـ 2 mL من محلول 1.0 M Mg(NO₃)₂.
5. كرر الخطوة 3 واستخدم الماصة لملء كل فجوة من العمود 3 بـ 2 mL من محلول 1.0 M Zn(NO₃)₂.
6. كرر الخطوة 3 واستخدم الماصة لملء كل فجوة من العمود 4 بـ 2 mL من محلول 1.0 M Cu(NO₃)₂.
7. نظّف 10 cm من شريط الألومنيوم باستخدام ورق الصنفرة حتى يصبح لامعاً، ثم قطع الشريط إلى أربعة أجزاء متساوية طول كل منها 2.5 cm باستخدام قاطعة الأسلاك، ثم ضع كل قطعة منها في محلول مختلف في كل فجوة من فجوات الصف A.
8. كرر الخطوة 7 مستخدماً 10 cm من شريط المغنسيوم، وضع كل قطعة منها في محلول مختلف في كل فجوة من فجوات الصف B.

الفكرة العامة تُحوّل ملايين التفاعلات الكيميائية الموجودة داخل جسمك ومن حولك المتفاعلات إلى نواتج، ممّا يؤدي إلى إطلاق طاقة أو امتصاصها.

1-4 التفاعلات و المعادلات

الفكرة الرئيسة

تمثّل التفاعلات الكيميائية بمعادلات كيميائية موزونة.

المفردات

- التفاعل الكيميائي
- عدد التأكسد
- المتفاعلات
- النواتج
- المعادلة الكيميائية
- الرمز الموزونة
- المعامل

المفاهيم الرئيسة

- قد تشير بعض التغيرات الفيزيائية إلى حدوث تفاعل كيميائي.
- توفر المعادلات الكيميائية اللفظية والرمزية معلومات مهمة عن التفاعل الكيميائي.
- توضح المعادلة الكيميائية الموزونة أنواع المتفاعلات والنواتج في التفاعل الكيميائي وكمياتها النسبية.
- يتضمن وزن المعادلة الكيميائية تعديل المعاملات حتى يتساوى عدد الذرات في طرفي المعادلة.

2-4 تصنيف التفاعلات الكيميائية

الفكرة الرئيسة

هناك أربعة أنواع من التفاعلات الكيميائية، هي: التكوين، والاحتراق، والتفكك، والإحلال.

المفردات

- تفاعل التكوين
- تفاعل الاحتراق
- تفاعل التفكك
- تفاعل الإحلال البسيط
- تفاعل الإحلال المزدوج
- الراسب

المفاهيم الرئيسة

- يُسهّل تصنيف التفاعلات الكيميائية فهمها وتذكرها وتعرّفها.
- تستخدم متسلسلة النشاط الكيميائي للفلات والهاالوجينات في توقع حدوث تفاعلات الإحلال البسيط.

3-4 التفاعلات في المحاليل المائية

الفكرة الرئيسة

تحدث تفاعلات الإحلال المزدوج بين المواد في المحاليل المائية، وتؤدي إلى إنتاج رواسب، أو ماء، أو غازات.

المفردات

- المحلول المائي
- المذاب
- المذيب
- المعادلة الأيونية الكاملة
- الأيونات المتفرجة
- المعادلة الأيونية النهائية

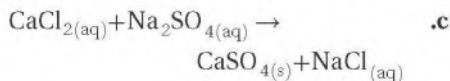
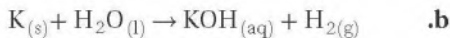
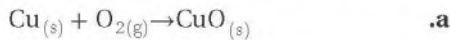
المفاهيم الرئيسة

- الماء هو المذيب في المحاليل المائية دائماً، أما المواد التي قد تذوب فيه فهي كثيرة.
- بعض المركبات الجزيئية تتكوّن أيونات عندما تذوب في الماء. بينما يذوب الكثير من المركبات الأيونية في الماء، وتنفصل أيوناتها.
- عند مزج محلولين يحتويان على أيونات ذائبة، قد تتفاعل الأيونات معاً، أما جزيئات المذيب فلا تتفاعل عادة.
- التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية هي تفاعلات الإحلال المزدوج.

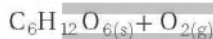
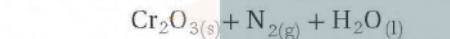
4-1

إتقان المفاهيم

70. اكتب معادلات لفظية للمعادلات الكيميائية الآتية:



71. زن المعادلتين الكيميائيتين الآتيتين:

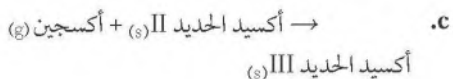
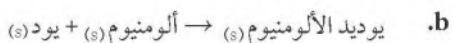


إتقان حل المسائل

72. يتحلل يوديد الهيدروجين إلى غاز الهيدروجين وغاز

اليود في تفاعل تفكك. اكتب معادلة كيميائية رمزية تبين هذا التفاعل.

73. اكتب معادلات كيميائية رمزية للتفاعلات الآتية:



74. اكتب معادلة كيميائية رمزية للتفاعل بين الليثيوم

الصلب وغاز الكلور لإنتاج كلوريد الليثيوم الصلب.

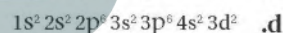
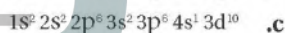
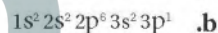
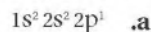
61. عرّف المعادلة الكيميائية.

62. ميّز بين التفاعل الكيميائي والمعادلة الكيميائية.

63. وضح الفرق بين المتفاعلات والنواتج.

64. اكتب رمز العنصر الذي يمثل بالتوزيع الإلكتروني

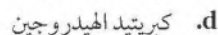
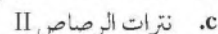
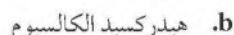
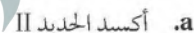
لكل مما يأتي:



65. اكتب التوزيع الإلكتروني لكل عنصر مما يأتي:



66. اكتب الصيغة الكيميائية لكل مما يأتي:



67. هل يشير تحول مادة إلى مادة جديدة دائماً إلى حدوث

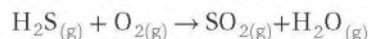
تفاعل كيميائي؟ فسر إجابتك.

68. حدّد المتفاعلات في التفاعل الآتي: عند إضافة

البوتاسيوم إلى محلول نترات الخارصين، يتكون

الخارصين ومحلول نترات البوتاسيوم.

69. زن المعادلة الكيميائية الآتية:



تقويم الفصل

إتقان حل المسائل

75. اكتب معادلات كيميائية رمزية للتفاعلات الآتية، ثم زنّها:
- a. \rightarrow ماء (l) + ثالث أكسيد الكبريت (g)
حمض الكبريتيك (aq)
- b. \rightarrow كلوريد الحديد III (aq) + ماغنسيوم (s)
كلوريد الماغنسيوم (aq) + حديد (s)
- c. \rightarrow أكسجين (g) + كلوريد النيكل II (s)
أكسيد النيكل II (s) + خماسي أكسيد ثنائي الكلور
76. اكتب معادلات كيميائية رمزية للتفاعلات الآتية:
- a. عند حرق غاز البيوتان C_4H_{10} في الهواء ينتج ماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.
- b. يتفاعل الماغنسيوم الصلب مع غاز النيتروجين لإنتاج نيتريد الماغنسيوم الصلب.
- c. عند تسخين غاز ثاني فلوريد الأكسجين OF_2 ينتج غاز الأكسجين وغاز الفلور.
77. اذكر أنواع التفاعلات الكيميائية الأربعة، وأعط مثلاً واحداً على كل منها.
78. ما نوع التفاعل الذي يحدث بين مادتين وينتج عنه مركب واحد؟
79. في كل من الأرواج الآتية، أي فلز يحل محل الفلز الآخر في تفاعلات الإحلال؟ (استعن بسلسلة النشاط).
- a. القصدير والصوديوم
b. الرصاص والفضة
c. الفلور واليود
d. النحاس والنيكل
80. صنف التفاعلات الواردة في السؤال 73.
81. صنف التفاعلات الواردة في السؤال 75.
82. اكتب معادلة كيميائية رمزية موزونة لتفاعل احتراق الميثانول السائل CH_3OH .
83. اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لكل من تفاعلات التكوين الآتية:
- a. \rightarrow بورون + فلور
b. \rightarrow جرمانيوم + كبريت
c. \rightarrow كالسيوم + نيتروجين
84. الاحتراق اكتب معادلة كيميائية رمزية موزونة لاحتراق كل من المواد الآتية:
- a. الباريوم الصلب
b. البورون الصلب
c. الأستيتون السائل C_3H_6O
d. الأوكتان السائل C_8H_{18}
85. اكتب معادلات كيميائية موزونة لتفاعلات التفكك الآتية:
- a. بروميد الماغنسيوم
b. \rightarrow أكسيد الكوبلت II
c. \rightarrow كربونات الباريوم

4-2

إتقان المفاهيم

86. اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة لتفاعلات الإحلال البسيط الآتية التي تحدث في الماء. (وإذا لم يحدث تفاعل فاكتب لا يحدث تفاعل (NR) في مكان النواتج).
- a. \rightarrow كلوريد الماغنسيوم + نيكل
b. \rightarrow بروميد النحاس II + كالسيوم
c. \rightarrow نترات الفضة + ماغنسيوم

4-3

إتقان المفاهيم

87. أكمل المعادلة اللفظية الآتية:

→ مذاب + مذيب

88. ما أنواع النواتج المألوفة للتفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية؟

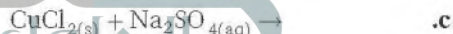
89. قارن بين المعادلات الكيميائية الرمزية الموزونة والمعادلات الأيونية.

90. ما المعادلة الأيونية النهائية؟ وفيما تختلف عن المعادلة الأيونية الكاملة؟

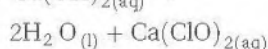
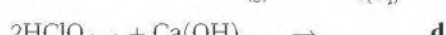
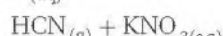
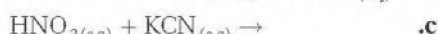
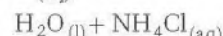
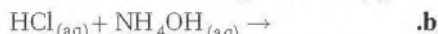
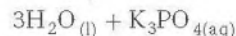
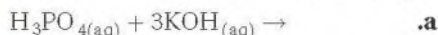
91. ما المقصود بالأيون المتفرج؟

إتقان حل المسائل

92. أكمل المعادلات الكيميائية الآتية:



93. اكتب المعادلات الأيونية الكاملة والأيونية النهائية لكل من التفاعلات الآتية:



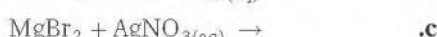
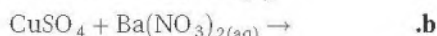
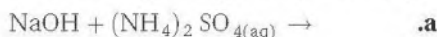
مراجعة عامة

94. توقع هل كل من التفاعلات الآتية يحدث في المحاليل

المائية. (إذا توقعت أن التفاعل لا يحدث فاكتب:

لا يحدث تفاعل (NR). ملاحظة: كبريتات الباريوم

وبروميد الفضة يترسبان في المحاليل المائية).



95. تكون راسب إضافة حمض الهيدروكلوريك إلى كآسين،

إحدهما فيها محلول كلوريد الصوديوم، وفي الأخرى

محلول نترات الفضة يؤدي إلى ترسب مادة بيضاء في

إحدى الكآسين.

a. أي الكآسين تحتوي على راسب؟

b. ما الراسب؟

c. اكتب معادلة كيميائية توضح التفاعل.

d. صنف هذا التفاعل.

96. ميز بين مركب أيوني ومركب تساهمي مذابين في الماء.

وهل تتأين المواد التساهمية جميعها عند إذابتها في الماء؟

فسّر إجابتك.

التفكير الناقد

97. طبق صف التفاعل بين محلولي كبريتيد الصوديوم

وكبريتات النحاس II الذي يؤدي إلى إنتاج راسب من

كبريتيد النحاس II.

98. توقع وضعت قطعة من فلز الألومنيوم في محلول KCl

المائي، ووضعت قطعة أخرى من الألومنيوم في محلول

AgNO_3 المائي. هل يحدث تفاعل في كلتا الحالتين؟ لماذا؟

تقويم إضافي

الكتابة في الكيمياء

103. كيمياء المطبخ اعمل ملصقاً يصف التفاعلات الكيميائية التي تحدث في المطبخ.

104. وزن المعادلات اعمل لوحة تصف فيها خطوات وزن المعادلة الكيميائية.

أسئلة المستندات

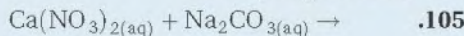
الذاتية يستخدم العلماء جدولاً لقواعد الذاتية لتحديد ما إذا كان سيتكون راسب في التفاعل الكيميائي.

يبين الجدول 11-4 قواعد الذاتية للمركبات الأيونية في الماء.

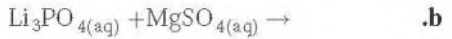
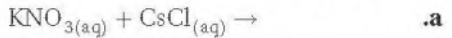
الجدول 11-4 قواعد الذاتية للمركبات الأيونية في الماء

المركب الأيوني	القاعدة
أيونات عناصر المجموعة الأولى (K^+ , Na^+ , Li^+) و NH_4^+ تكون أملاحاً ذائبة. جميع أملاح النترات ذائبة. معظم الهاليدات تنوب في الماء ما عدا هاليدات الأيونات الأتية: Pb^{2+} و Cu^+ و Ag^+ و Hg_2^{2+} معظم الكبريتات ذائبة ما عدا كبريتات Ag^+ و Ba^{2+} و Sr^{2+} و Pb^{2+} أما كبريتات Ca^{2+} و Hg_2^{2+} فهي قليلة الذوبان.	الأملاح الذائبة
الهيدروكسيدات والكبريتيدات والأكاسيد عادة غير ذائبة، ما عدا مركباتها مع عناصر المجموعة الأولى وأيونات NH_4^+ ، أما عناصر أيونات المجموعة الثانية فهي قليلة الذوبان. الكربونات والنوسفات والكربونات عادة غير ذائبة، ما عدا مركباتها مع عناصر المجموعة الأولى وأيونات NH_4^+ .	الأملاح غير الذائبة

أكمل المعادلات الآتية باستخدام قواعد الذاتية الواردة في الجدول أعلاه. ويبيّن هل يتكون راسب أم لا، وحدده. (وإذا كان لا يحدث تفاعل فاكتب NR):



99. طبق اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة والأيونية النهائية لكل من التفاعلات الآتية. (إذا كان لا يحدث تفاعل فاكتب NR في مكان النواتج). علماً أن فوسفات الماغنسيوم تترسب في المحلول المائي.



مسألة تحفيز

100. يحدث تفاعل إحلال بسيط عند تفاعل النحاس مع نترات الفضة. إذا تفاعل 63.5 g من النحاس مع 339.8 g من نترات الفضة فنتج 215.8 g من الفضة، فاكتب معادلة كيميائية رمزية موزونة للتفاعل. ما الناتج الآخر في هذا التفاعل؟ وما كتلته؟

مراجعة تراكمية

101. ميز بين المخلوط والمحلول والمركب.

102. استعن بالجدول 10-4 لحساب الكتلة الذرية لعنصر الكروم.

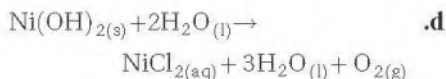
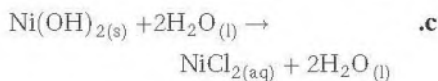
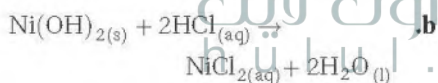
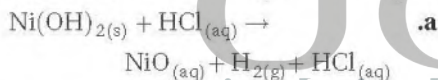
الجدول 10-4 بيانات نظائر الكروم		
النظير	نسبة وجوده	الكتلة الذرية (amu)
Cr-50	4.35%	49.946
Cr-52	83.79%	51.941
Cr-53	9.50%	52.941
Cr-54	2.36%	53.939

أسئلة الاختيار من متعدد

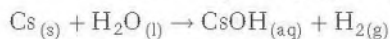
استعن بالجدول أدناه للإجابة عن الأسئلة من 1 إلى 3:

الخواص الفيزيائية لبعض المركبات الأيونية				
المركب	الاسم	الحالة عند 25 °C	ينوب في الماء	درجة الانصهار (°C)
NaClO ₃	كلورات الصوديوم	صلب	نعم	248
Na ₂ SO ₄	كبريتات الصوديوم	صلب	نعم	884
NiCl ₂	كلوريد النيكل II	صلب	نعم	1009
Ni(OH) ₂	هيدروكسيد النيكل II	صلب	لا	230
AgNO ₃	نترات الفضة	صلب	نعم	212

3. عند إضافة حمض الهيدروكلوريك HCl إلى هيدروكسيد النيكل II الصلب فإن الهيدروكسيد يختفي. ما المعادلة التي تصف ما حدث في الكأس؟



4. ما نوع التفاعل الموصوف في المعادلة الآتية؟



a. تكوين

b. احتراق

c. تفكك

d. إذلال بسيط

1. إذا خلط محلول مائي من كبريتات النيكل II بمحلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم فهل يحدث تفاعل مرئي؟

a. لا؛ لأن هيدروكسيد النيكل II الصلب يذوب في الماء.

b. لا؛ لأن كبريتات الصوديوم الصلبة تذوب في الماء.

c. نعم؛ لأن كبريتات الصوديوم الصلبة ستترسب في المحلول.

d. نعم؛ لأن هيدروكسيد النيكل II الصلب سيتسبب في المحلول.

2. ماذا يحدث عند خلط محلول AgClO_{3(aq)} بمحلول NaNO₃؟

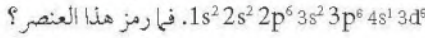
a. لا يحدث تفاعل يمكن ملاحظته.

b. تترسب NaClO₃ الصلبة في المحلول.

c. ينطلق غاز NO₂ خلال التفاعل.

d. ينتج فلز Ag الصلب.

8. إذا علمت أن التوزيع الإلكتروني لعنصر هو:



- a. Cu
b. Cr
c. Fe
d. Ni

9. أي مما يأتي يمثل التوزيع الإلكتروني لعنصر الحديد؟

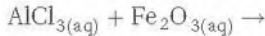
- a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$
b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6$
c. $1s^2 2p^6 3p^6 3d^6$
d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

أسئلة الإجابات القصيرة

10. اكتب معادلة كيميائية موزونة لتفاعل فلز الكالسيوم الصلب مع الماء لإنتاج هيدروكسيد الكالسيوم الذائب في المحلول وغاز الهيدروجين.

أسئلة الإجابات المفتوحة

استعن بالمعادلة الكيميائية الآتية للإجابة عن السؤالين 11 و 12:



11. ما نوع هذا التفاعل؟ كيف عرفت ذلك من المتفاعلات؟

12. ماذا تتوقع أن ينتج عن هذا التفاعل؟

13. ما التوزيع الإلكتروني لأيون الفوسفور P^{3-} ؟ وضح كيف يختلف التوزيع الإلكتروني له عن التوزيع الإلكتروني لذرة الفوسفور المتعادلة P؟

5. استعن بسلسلة النشاط الآتية للإجابة عن السؤال 5.



5. أي التفاعلات الآتية تحدث بين الهالوجينات وأملاح الهاليدات؟

- a. $F_{2(g)} + FeI_{2(aq)} \rightarrow FeF_{2(aq)} + I_{2(l)}$
b. $I_{2(s)} + MnBr_{2(aq)} \rightarrow MnI_{2(aq)} + Br_{2(g)}$
c. $Cl_{2(s)} + SrF_{2(aq)} \rightarrow SrCl_{2(aq)} + F_{2(g)}$
d. $Br_{2(l)} + CoCl_{2(aq)} \rightarrow CoBr_{2(aq)} + Cl_{2(g)}$

6. ينتج عن احتراق الإيثانول ثاني أكسيد الكربون وبخار ماء. ما المعادلة التي تصف ذلك؟

- a. $C_2H_6O(l) + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O(l)$
b. $C_2H_6O(l) \rightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O(l)$
c. $C_2H_6O(l) + 3O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O(g)$
d. $C_2H_6O(l) \rightarrow 3O_{2(l)} + 2CO_{2(g)} + 3H_2O(g)$

7. ما الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد III؟

- a. Fe_2O_3
b. Fe_3O_2
c. FeO
d. Fe_3O_3

الفكرة العامة يمثل المول عددًا كبيرًا من الجسيمات المنتهية في الصغر، ويستعمل في حساب كميات المواد.

1-5 قياس المادة

الفكرة الرئيسة يستعمل الكيميائيون المول لعد الجسيمات ومنها الذرات والأيونات والجزيئات ووحدات الصيغ الكيميائية.

2-5 الكتلة والمول

الفكرة الرئيسة يحتوي المول دائمًا على العدد نفسه من الجسيمات، غير أن مولات المواد المختلفة لها كتل مختلفة.

3-5 مولات المركبات

الفكرة الرئيسة يمكن حساب الكتلة المولية للمركب من خلال صيغته الكيميائية، كما يمكن استعمال هذه الكتلة المولية للتحويل بين الكتلة والمولات للمركب نفسه.

4-5 الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية

الفكرة الرئيسة الصيغة الجزيئية لمركب ما هي مضاعف عددي صحيح لصيغته الأولية.

5-5 صيغ الأملاح المائية

الفكرة الرئيسة الأملاح المائية هي مركبات أيونية صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.

حقائق كيميائية

- العملات المعدنية السعودية هي: 5، 10، 25، 50، 100 هلال. وتتكون العملات المعدنية السعودية من النحاس والنيكل بنسب مختلفة.

تجربة استهلاكية

ما مقدار المول؟

يسهل عد الأرقام الكبيرة باستعمال وحدات العد المختلفة كالدرزن والزوج والرزمة. ويستعمل الكيميائيون وحدة عد تسمى المول.

المطويات

منظمات الأفكار

عوامل التحويل قم بعمل المطوية الآتية لمساعدتك على تنظيم معلوماتك عن عوامل التحويل.

الخطوة 1 أحضر ثلاث أوراق، واثن كل ورقة



عرضياً من المنتصف. قس وارسم خطاً على بعد 3 cm من الطرف الأيسر. قص الورقة على طول هذا الخط، وكرر ذلك مع الورقتين الأخريين.



خطوات العمل

1. املاً بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. اختر جسماً لتقيس طولهُ، مثل مشبك الورق، أو قطعة حلوى، أو أي جسم يزودك به معلمك.
3. استعمل المسطرة في قياس طول الجسم إلى أقرب 0.1 cm.

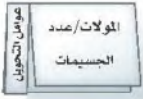
التحليل

1. احسب كم يمتد مول (6.02×10^{23} جسم) من الجسم الذي اخترته إذا رصبت جسيماته بعضها بجوار بعض؟ عبر عن إجابتك بوحدة المتر.
2. احسب المسافة في الخطوة 1 بوحدة السنة الضوئية (ly) علماً بأن ($1 \text{ ly} = 9.46 \times 10^{15} \text{ m}$).
3. قارن المسافة التي حسبتها في الخطوة الثانية بهذه المسافات الهائلة:

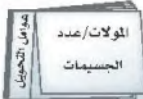
- a. المسافة إلى أقرب نجم (غير الشمس) 4.3 سنة ضوئية.
- b. المسافة إلى مركز مجرتنا 30.000 سنة ضوئية.
- c. المسافة إلى أقرب مجرة 2×10^6 سنة ضوئية.

استقصاء قارن نتائجك بنتائج أحد زملائك في الصف. هل تساوي كتلة مول من الجسم الذي اخترته كتلة مول من الجسم الذي اختاره زميلك؟ صمم استقصاء تحدد فيه ما إذا كان هناك علاقة بين المول والكتلة.

الخطوة 2 عنون كل ورقة بوصف عامل التحويل.



الخطوة 3 دبب على الأوراق الثلاث معاً من المنتصف على طول حافتها الخارجية.



المطويات استعمال هذه المطوية في القسمين 1-5

و 2-5 من هذا الفصل. دوّن معلوماتك عن عوامل التحويل، ولخص الخطوات التي يتضمنها كل تحويل.

Measuring Matter قياس المادة

الأهداف

- تفسر كيف يستخدم المول بشكل غير مباشر لعدّ جسيمات المادة.
- تربط المول بوحدة عدّ يومية شائعة.
- تحويل بين المولات وعدد الجسيمات.

عدّ الجسيمات Counting Particles

هل ذهبت يوماً إلى إحدى المكتبات وطلبت إلى البائع درزن من أقلام الرصاص؟ إن ذلك لا يعني أنك تريد قلمًا أو قلمين، بل 12 قلمًا. قد تشتري زوجًا من القفازات، أو رزمة من ورق الطباعة. كل من الوحدات المبينة في الشكل 1-5، وهي الزوج والدرزن - والرزمة تمثل عددًا محددًا من الأشياء. وكلها تسهل عملية العد. فمن السهل شراء الورق وبيعه بالرزمة (500 ورقة) بدلًا من شرائه وبيعه بالورقة.

كل من وحدات العدّ المبينة في الشكل 1-5 تناسب عدّ نوع معين من الأشياء؛ اعتمادًا على حجمها واستخدامها. وبغض النظر عن كون الشيء قفازات أو بيضًا أو أقلام أو ورقًا فإن العدد الذي تمثله الوحدة يبقى دائمًا ثابتًا. يحتاج الكيميائيون أيضًا إلى طريقة ملائمة لعدّ الذرات والجزيئات ووحدات الصيغ الكيميائية (Formula units) في عينة كيميائية لمادة ما. إلا أن الذرات متناهية الصغر، وهناك الكثير منها حتى في العينات الصغيرة جدًا، مما يجعل عدّها بشكل مباشر مستحيلًا. لذلك قام الكيميائيون بإيجاد وحدة عدّ تُسمى المول، وقد عُرِفَت من التجربة الاستهلاكية أنه يمثل عددًا ضخمًا من أي جسيم.

مراجعة المفردات

الجزء، ذرتان أو أكثر مرتبطتان معًا لتكوين وحدة واحدة.

المفردات الجديدة

المول
عدد أفوجادرو

الشكل 1-5 وحدات مختلفة

تستخدم لعدّ أجسام مختلفة. الزوج عبارة عن جسيمين، والدرزن 12، والرزمة 500.

اذكر وحدات عدّ أخرى مأتوفة لديك.



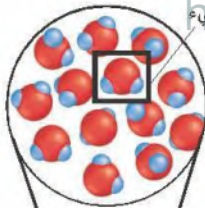
المول تُسمى وحدة النظام الدولي الأساسية المستخدمة لقياس كمية المادة **المول**. يعرف المول بحسب النظام الدولي للوحدات بأنه عدد ذرات الكربون - 12 في عينة كتلتها 12 g من الكربون-12. وخلال سنوات عديدة من التجارب تم الاتفاق على أن المول الواحد من أي مادة يحتوي على 6.02×10^{23} من الجسيمات الممثلة -وحدات البناء- المكونة لهذه المادة، ومنها الذرات والجزيئات والأيونات، ووحدات الصيغ الكيميائية، فإذا كتبت العدد فسوف يبدو كما يأتي:

602,213,670,000,000,000,000,000

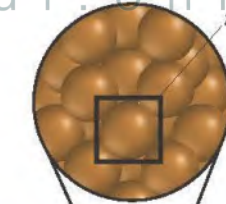
ويُسمى العدد 6.0221367×10^{23} **عدد أفوجادرو**، تكريماً للفيزيائي الإيطالي والمحامي أميدو أفوجادرو Amedeo Avogadro، الذي تمكن عام 1811م من تحديد حجم مول من الغاز.

ومن الواضح أن عدد أفوجادرو عدد هائل، وهذا يجعله صالحاً لعد المكونات المتناهية في الصغر، مثل الذرات. كما يمكنك أن تتصور أن عدد أفوجادرو لن يكون مناسباً لقياس كمية من كرات اللعب الزجاجية؛ لأن عدد أفوجادرو من هذه الكرات سوف يغطي سطح الأرض إلى عمق يتجاوز ستة كيلومترات. وكما هو موضح في الشكل 2-5، فإن استخدام المول مناسب لحساب كميات من المواد الكيميائية. وبين الشكل كميات مقدارها مول واحد من كل من الماء، والنحاس، والملح، ويتكون كل منها من جسيمات ممثلة مختلفة. فالجسيمات الممثلة المكونة لمول من الماء هي جزيئات الماء، والمكونة لمول من النحاس هي ذرات النحاس، والمكونة لمول من كلوريد الصوديوم هي وحدات صيغة كلوريد الصوديوم.

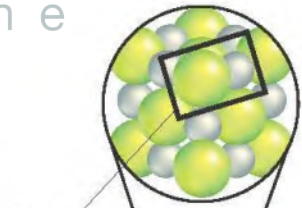
الشكل 2-5 كمية كل مادة معينة هي 6.02×10^{23} ، أو 1 mol من الجسيمات الممثلة المكونة للمادة. الجسيمات الممثلة المكونة لكل مادة موضحة داخل المربع.



الماء H_2O



النحاس Cu



وحدة الصيغة الكيميائية



كلوريد الصوديوم NaCl

التحويل بين المولات والجسيمات

Converting Between Moles and Particles

افترض أنك اشترت ثلاثة درازن ونصف الدرزن من الورد، وأردت أن تعرف كم وردة فيها. ينبغي أن تستخدم عامل تحويل يربط بين الدرزن وعدد الورد لحساب عدد الورد، انظر الشكل 3-5.

$$1 \text{ درزن} = 12 \text{ وردة}$$

بقسمة كل من طرفي العلاقة على الطرف الآخر يمكن كتابة عامل تحويل:

$$\frac{1 \text{ درزن}}{12 \text{ وردة}} \quad \frac{12 \text{ وردة}}{1 \text{ درزن}}$$

ثم استخدم عامل التحويل المناسب الذي يمكنك من خلاله حساب عدد الورد. ويمكن الاستدلال على العامل الصحيح من خلال الوحدات، إذ تلغى كافة الوحدات ما عدا التي تحتاج إليها في الإجابة.

$$3.5 \text{ درزن} \times \frac{12 \text{ وردة}}{1 \text{ درزن}} = 42 \text{ وردة}$$

✓ **ماذا قرأت؟** اشرح كيف تعرف أنك اخترت عامل تحويل خطأ؟

تحويل المولات إلى جسيمات (ذرات أو أيونات أو جزيئات) لحساب عدد جزيئات السكروز في 3.5 mol منه، نستخدم عدد أفوجادرو - أي العلاقة بين عدد المولات وعدد الجسيمات الممثلة - كعامل للتحويل.

$$6.02 \times 10^{23} \text{ من الجسيمات الممثلة} = 1 \text{ mol من الجسيمات الممثلة.}$$

يمكنك من هذه العلاقة كتابة عامل تحويل يربطان الجسيمات الممثلة بالمولات، هما:

$$\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ من الجسيمات الممثلة}}{1 \text{ mol}}$$

$$\frac{1 \text{ mol}}{6.02 \times 10^{23} \text{ من الجسيمات الممثلة}}$$

ومن خلال استخدام عامل التحويل الصحيح يمكنك حساب عدد الجسيمات الممثلة في عدد من المولات.

$$\text{عدد الجسيمات الممثلة} = \text{عدد المولات} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ من الجسيمات الممثلة}}{1 \text{ mol}}$$

وكما هو مبين في الشكل 4-5 فإن الجسيم الممثل في السكروز هو الجزيء ولحساب عدد جزيئات السكروز في 3.5 mol منه عليك أن تستخدم عدد أفوجادرو عامل تحويل.

$$3.5 \text{ mol من السكروز} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ جزيء من السكروز}}{1 \text{ mol من السكروز}}$$

$$= 2.11 \times 10^{24} \text{ جزيء من السكروز}$$



12 وردة = 1 درزن ورد

الشكل 3-5 لكي تتمكن من تحليل الوحدات يجب تعرف العلاقة الرياضية الصحيحة بين الوحدات التي ستحولها. والعلاقة الموضحة هنا - 12 وردة = 1 درزن ورد - يمكن استعمالها لكتابة عامل تحويل.

المطويات

ضمّن مطوّرتك معلومات من هذا القسم.

1. يستخدم الخارصين Zn في جلفنة الحديد لحمايته من التآكل. احسب عدد ذرات Zn في 2.5 mol منه.
2. احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H_2O .
3. تستخدم نترات الفضة $AgNO_3$ في تحضير أنواع متعددة من هاليدات الفضة المستخدمة في عملية التصوير الفوتوجرافي. ما عدد وحدات الصيغة $AgNO_3$ في 3.25 mol من نترات الفضة $AgNO_3$ ؟
4. تحفيز احسب عدد ذرات الأكسجين في 5.0 mol من جزيئات الأكسجين O_2 .

تحويل الجسيمات إلى مولات لحساب عدد المولات في عدد معين من الجسيمات الممثلة، يمكنك استخدام مقلوب عدد أفوجادرو عاملاً للتحويل.

$$\text{عدد المولات} = \text{عدد الجسيمات الممثلة} \times \frac{1 \text{ mol}}{6.02 \times 10^{23} \text{ من الجسيمات الممثلة}}$$

لنفترض مثلاً أنك تعلم أن عينة تحتوي على 2.11×10^{24} جزيء من السكروز، بدلاً من معرفتك عدد مولات السكروز. لتحويل هذا العدد من الجزيئات إلى مولات من السكروز فإنك تحتاج إلى عامل تحويل يكون فيه عدد المولات في البسط وعدد الجزيئات في المقام.

$$\text{عدد مولات السكروز} = 2.11 \times 10^{24} \text{ جزيء سكروز} \times \frac{1 \text{ mol}}{6.02 \times 10^{23} \text{ جزيء سكروز}} = 3.5 \text{ mol من السكروز}$$

أي أن هناك 3.5 mol من السكروز في 2.11×10^{24} جزيء منه.

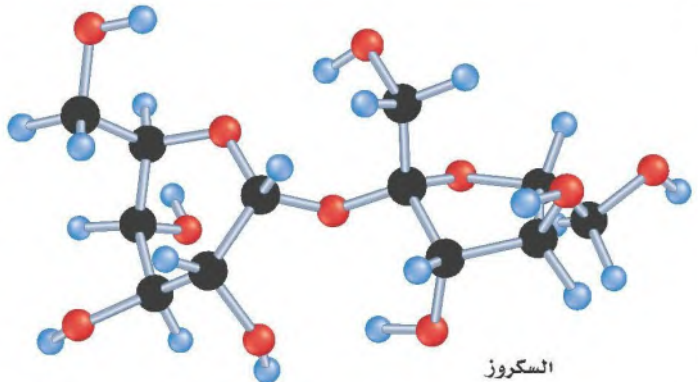
✓ **ماذا قرأت؟** اكتب عاملي التحويل اللذين يمكن الحصول عليهما من عدد أفوجادرو.

hulul.online

الشكل 4-5 الجسيمات الممثلة للسكروز

هي الجزيئات، ويوضح نموذج الجزيئات (الكرات والوصلات البلاستيكية) أن جزيء السكروز وحدة واحدة مكونة من الكربون، والهيدروجين، والأكسجين.

تحليل استعن بنموذج جزيء السكروز لكتابة صيغته الكيميائية.



السكروز

تحويل الجسيمات إلى مولات يستخدم النحاس Cu في صناعة الأسلاك الكهربائية. احسب عدد مولات النحاس التي تحتوي على 4.5×10^{24} ذرة منه.

1 تحليل المسألة

لديك عدد من ذرات النحاس، وعليك أن تحسب عدد المولات. لو قارنت 4.5×10^{24} ذرة من النحاس Cu مع 6.02×10^{23} ، وهو عدد الذرات في المول، يمكنك أن تتوقع أن الإجابة يجب أن تكون أقل من 10 mol.

المعطيات

عدد ذرات النحاس = 4.50×10^{24} ذرة

المطلوب

عدد مولات Cu = ؟

1 mol من النحاس Cu = 6.02×10^{23} ذرة من النحاس

2 حساب المطلوب

استخدم عامل التحويل (مقلوب عدد أفوجادرو) والذي يربط عدد المولات بعدد الذرات.

1 mol من النحاس

عدد المولات = عدد الذرات $\times \frac{1 \text{ mol من النحاس}}{6.02 \times 10^{23} \text{ ذرة من النحاس}}$

طبّق عامل التحويل

1 mol من النحاس

$= \frac{4.50 \times 10^{24} \text{ ذرة من النحاس}}{6.02 \times 10^{23} \text{ ذرة من النحاس}} \times 1 \text{ mol من النحاس}$

عوّض واضرب الأرقام والوحدات واقسمها

= 7.48 mol من النحاس.

3 تقويم الإجابة

عدد ذرات النحاس وعدد أفوجادرو كلاهما يشتمل على ثلاثة أرقام معنوية. الإجابة مكتوبة بشكل صحيح وهي أقل من 10 mol، كما هو متوقع، كما أن وحداتها صحيحة.

مسائل تدريبية

5. ما عدد المولات في كل من:

a. 5.75×10^{24} ذرة من الألومنيوم Al.

b. 2.50×10^{20} ذرة من الحديد Fe.

6. تحفيز احسب عدد المولات في كل من:

a. 3.75×10^{24} جزيء من ثاني أكسيد الكربون CO_2 .

b. 3.58×10^{23} جزيء من كلوريد الخارصين ZnCl_2 .

التقويم 5-1

الخلاصة

7. **الفكرة** ➔ **اللبسة** **فسّر** لماذا يستخدم الكيميائيون المول؟
8. اذكر العلاقة الرياضية التي تربط بين عدد أفوجادرو، والمول الواحد من أي مادة (1mol).
9. اكتب عوامل التحويل المستخدمة للتحويل بين الجسيمات والمولات.
10. **فسّر** وجه الشبه بين المول والدرزن.
11. **طبّق** كيف يحسب الكيميائي عدد الجسيمات في عدد معين من مولات المادة؟
12. احسب عدد الجسيمات الممثلة (ذرات أو جزيئات أو أيونات أو وحدات صيغة) في كل من المواد الآتية:
 - a. 11.5 mol من الفضة Ag.
 - b. 18.0 mol من الماء H₂O.
 - c. 0.15 mol من كلوريد الصوديوم NaCl.
 - d. 1.35×10^{-2} mol من الميثان CH₄.
13. رتب العينات الثلاث الآتية من الأصغر إلى الأكبر بحسب عدد الجسيمات الممثلة:
 1. 1.25×10^{25} ذرة من الخارصين Zn
 2. 3.56 mol من الحديد Fe
 3. 6.78×10^{22} جزيء من الجلوكوز C₆H₁₂O₆

المول وحدة تستخدم لعدد جسيمات المادة بشكل غير مباشر. المول الواحد من المادة النقية يحتوي على عدد أفوجادرو من الجسيمات. الجسيمات الممثلة تشمل الذرات، والأيونات، والجزيئات، ووحدات الصيغ الكيميائية، وجسيمات أخرى مشابهة. المول الواحد من ذرات الكربون-12 له كتلة مقدارها 12 g تمامًا. يمكن استخدام عوامل التحويل المكتوبة من علاقة عدد أفوجادرو للتحويل بين المولات وعدد الجسيمات.



الكتلة والمول Mass and the Mole

الأهداف

- تربط كتلة الذرة بكتلة مول واحد من الذرات.
- تحول بين عدد مولات العنصر وكتلته.
- تحول بين عدد مولات العنصر وعدد ذراته.

المفكرة ▶ **البينة** يحتوي المول على العدد نفسه من الجسيمات دائماً، غير أن مولات المواد المختلفة لها كتل مختلفة.

الربط مع الحياة عند شراء درزن بيض، يمكنك اختيار أحجام مختلفة: صغيرة ومتوسطة وكبيرة. لا يؤثر حجم البيض في عدد ما يحتويه الصندوق. وهذا وضع مشابه لحجم الذرات التي تكوّن المول.

كتلة المول The Mass of a Mole

لن نتوقع أن كتلة درزن من الليمون تساوي كتلة درزن من البيض؛ لأن البيض والليمون يختلفان في الحجم والتركيب، فمن غير المفاجئ إذن أن تكون لهما كتل مختلفة، كما هو موضح في الشكل 5-5. لذلك فإن كميتين مقدار كل منهما مول واحد من مادتين مختلفتين لهما كتلتان مختلفتان؛ لأن لكلٍّ منهما تركيباً مختلفاً. فلو وضعت مولاً واحداً من الكربون مثلاً، ومولاً واحداً من النحاس في ميزانين فستري فرقاً في الكتلة، كالذي تراه في كتل البيض والليمون. وهذا يحدث لأن كتلة ذرات الكربون تختلف عن كتلة ذرات النحاس، ولذلك فإن كتلة 6.02×10^{23} ذرة من الكربون لا تساوي كتلة 6.02×10^{23} ذرة من النحاس.

مراجعة المفردات

عامل التحويل: نسبة بين قيم متكافئة، يستخدم للتعبير عن الكمية نفسها بوحدة مختلفة.

المفردات الجديدة

الكتلة المولية

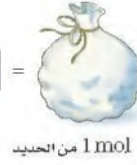


الشكل 5-5 كتلة درزن من الليمون تساوي ضعف كتلة درزن من البيض تقريباً، وبعد الفرق بين الكتلتين منطلقاً؛ لأن الليمون يختلف عن البيض في تركيبه وحجمه.

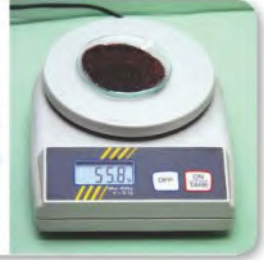
الشكل 5-6 مول من الحديد، يحتوي على عدد أفوجادرو من الذرات، ممثلاً بكيس له كتلة مساوية لكتلته الذرية بالجرامات.

طبق ما كتلة مول من النحاس؟

$$6.02 \times 10^{23} \text{ ذرة من الحديد} =$$



1 mol من الحديد



الكتلة المولية كيف ترتبط كتلة ذرة واحدة بكتلة مول واحد من تلك الذرة؟ تذكر أن المول يعرف على أنه عدد ذرات الكربون -12 في 12 g منه. ومن ثم فكتلة 1 mol من ذرات الكربون -12 هي 12 g. وسواءً كنت مهتماً بذرة واحدة أو بعدد أفوجادرو من الذرات (1 mol) فإن كتل جميع الذرات تم تعيينها بالنسبة إلى كتلة ذرة الكربون -12. وتسمى الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية **الكتلة المولية**.

الكتلة المولية لأي عنصر تساوي عددياً كتلته الذرية، ووحدتها g/mol. وكما هو مبين في الجدول الدوري، فإن كتلة ذرة الحديد الواحدة مقدارها 55.845 amu. لذا فالكتلة المولية للحديد تساوي 55.845 g/mol. لاحظ أنه بقياس 55.845 g من الحديد تكون بطريقة غير مباشرة قد عدت 6.02×10^{23} ذرة منه. **الشكل 5-6** يوضح العلاقة بين الكتلة المولية ومول واحد من العنصر.

مختبر حل المشكلات

صياغة نموذج

كيف ترتبط الكتلة المولية وعدد أفوجادرو والكتلة الذرية؟ يمكن أن يوفر نموذج نواة الذرة صورة مبسطة للعلاقات بين المول، والكتلة المولية وعدد الجسيمات.

التحليل

يظهر الرسم عن اليسار نماذج أنوية $H-1$ و $He-4$. تحتوي نواة $H-1$ على بروتون واحد بكتلة مقدارها 1.007 amu، وقد قدرت كتلة البروتون بالجرامات 1.672×10^{-24} . تحتوي نواة الهيليوم-4 على بروتونين ونيوترونين، ولها كتلة مقدارها 4 amu.

التفكير الناقد

1. طبق ما كتلة ذرة الهيليوم الواحدة بالجرامات؟ (كتلة النيوترون مساوية تقريباً لكتلة البروتون).



الهيليوم-4 4 الهيدروجين-1

- ارسم الكربون-12 يحتوي على ستة بروتونات وستة نيوترونات. ارسم نواة الكربون-12، واحسب كتلة الذرة الواحدة بوحدتي g و amu.
- طبق ما عدد ذرات الهيدروجين-1 في عينة كتلتها 1.007 g؟ تذكر أن 1.007 amu هي كتلة ذرة واحدة من الهيدروجين-1. قرب إجابتك إلى أقرب جزء من مائة.
- طبق لو كانت لديك عيتان من الهيليوم والكربون تحتويان على عدد أفوجادرو من الذرات، فكم تكون كتلة كل عينة بالجرامات؟
- استنتج ماذا يمكنك أن تستنتج عن العلاقة بين عدد الذرات وكتلة كل عينة؟

استخدام الكتلة المولية Using Molar Mass

تحويل المولات إلى كتلة افترض أنه خلال عملك في مختبر الكيمياء احتجت إلى 3.00 mol من النحاس Cu لتفاعل كيميائي، فكيف تقيس هذه الكمية؟ يمكن تحويل عدد مولات النحاس إلى كتلة تقاس بالميزان. ولحساب كتلة عدد معين من المولات اضرب عدد المولات في الكتلة المولية:

$$\text{الكتلة المولية (g)} \times (\text{mol}) = \text{عدد المولات (g)}$$

إذا نظرت إلى الجدول الدوري للعناصر فستجد أن Cu-29 له كتلة ذرية مقدارها 63.54 amu، وأنت تعلم أن الكتلة المولية للعنصر (g/mol) تساوي الكتلة الذرية (معبّرًا عنها بوحدة amu)، لذلك فكتلة النحاس المولية هي 63.546 g/mol، وباستخدامها يمكنك تحويل 3.00 mol نحاس إلى جرامات نحاس.

$$3.00 \text{ mol Cu} \times \frac{63.546 \text{ g Cu}}{1 \text{ mol Cu}} = 191 \text{ g Cu}$$

لذا، كما هو موضح في الشكل 5-7، يمكنك قياس 3.00 mol من النحاس اللازمة للتفاعل باستخدام ميزان لتعيين 191 g من النحاس، والتحويل العكسي (من الكتلة إلى المولات) يتضمن استخدام مقلوب الكتلة المولية بوصفه عامل تحويل. فهل بإمكانك تفسير السبب؟

المطويات

ضمّن مطويتك معلومات من هذا القسم.



الشكل 5-7 قياس 3.00 mol من النحاس، ضع ورقة وزن على الميزان، وضمّمه، ثم ضع 191 g من النحاس.

الرابط مع علم الأحياء يكشف علماء الخلية بروتينات حيوية جديدة باستمرار، حيث تشكل التقنيات الحيوية مستقبل الرعاية الصحية. ويهتم مشروع "نيوم NEOM" بشكل خاص بالتقنيات الحيوية لأنها السبيل إلى مستقبل الرعاية الصحية والرفاهية المستقبلية. ورؤية مشروع "نيوم NEOM" أن يكون مقصدًا جديدًا للعالم بأسره في مجال التقنيات الحيوية بحثًا عن الجيل القادم من العلاج الجيني وعلم الجينوم وأبحاث الخلايا الجذعية وتقنية النانو الحيوية والهندسة الحيوية. وبعد اكتشاف جزيء حيوي جديد يقوم عالم الأحياء بتعيين الكتلة المولية للمركب باستخدام تقنية مطياف الكتلة، الذي يوفر -بالإضافة إلى الكتلة المولية - معلومات إضافية تساعد على الكشف عن التركيب الكيميائي للمركب.

* المصدر: كتيب مشروع نيوم tNEOM ص: 10.

مثال 2-5

التحويل من المول إلى الكتلة الكروم Cr عنصر انتقالي، يستخدم في طلاء الحديد والفولاذ لحمايتها من التآكل. احسب كتلة 0.0450 mol من الكروم.

1 تحليل المسألة

لديك عدد مولات الكروم التي يجب حساب كتلتها باستخدام الكتلة المولية للكروم من الجدول الدوري للعناصر. ولأن العينة أقل من 0.1 mol ، فيجب أن تكون الإجابة أقل من 0.1 من الكتلة المولية.

المطلوب

كتلة Cr = ؟

المعطيات

عدد المولات = 0.0450 mol

الكتلة المولية للكروم = 52.00 g/mol

2 حساب المطلوب

استخدم عامل التحويل (الكتلة المولية) الذي يربط جرامات الكروم بمولاته، ثم عوض بالقيم المعروفة في المعادلة وحلها.

$$\begin{aligned} \text{طبق عامل التحويل} \\ \text{عوض بالمعطيات وأوجد الحل} \\ \text{كتلة الكروم (g)} = \text{مولات الكروم (mol)} \times \frac{\text{الكتلة المولية للكروم (g)}}{1 \text{ mol من الكروم}} \\ = 0.0450 \text{ mol Cr} \times \frac{52.00 \text{ g Cr}}{1 \text{ mol Cr}} \\ = 2.34 \text{ g Cr} \end{aligned}$$

3 تقويم الإجابة

الإجابة أقل من 0.1 mol كما هو متوقع، والوحدة صحيحة، وهي (g).

مسائل تدريبية

- احسب الكتلة بالجرامات لكل مما يأتي:
 - 3.57 mol من الألومنيوم Al.
 - 42.6 mol من السليكون Si.
- تحفيز احسب الكتلة بالجرامات لكل مما يأتي:
 - $3.54 \times 10^2 \text{ mol}$ من الكوبلت Co.
 - $2.45 \times 10^{-2} \text{ mol}$ من الحارصين Zn.

التحويل من الكتلة إلى المول الكالسيوم Ca من أكثر العناصر توافراً في الأرض، ويوجد دائماً متحداً مع عناصر أخرى بسبب نشاطه العالي. ما عدد مولات الكالسيوم في 525 g منه؟

1 تحليل المسألة

عليك أن تحول كتلة الكالسيوم إلى مولات كالسيوم؛ فكتلة الكالسيوم هنا أكبر من الكتلة المولية أكثر من عشر مرات، لذلك يجب أن تكون الإجابة أكبر من 10 mol.

المطلوب

عدد مولات Ca = ؟

المعطيات

الكتلة = 525 g Ca

الكتلة المولية لـ Ca = 40.08 g/mol

2 حساب المطلوب

استخدم عامل التحويل (مقلوب الكتلة المولية) الذي يربط مولات الكالسيوم بجراماته، وعوض القيم المعروفة، وحل:

طابق عامل التحويل
مولات الكالسيوم (mol) = كتلة الكالسيوم (g) × $\frac{1 \text{ mol}}{\text{الكتلة المولية للكالسيوم (g)}}$

$$= 525 \text{ g Ca} \times \frac{1 \text{ mol Ca}}{40.08 \text{ g Ca}} = 13.1 \text{ mol Ca}$$

عوض بالمعطيات وأوجد الحل

3 تقويم الجواب

الجلول اون لاين
hulul.online

الإجابة أكبر من 10 mol كما هو متوقع، والوحدة صحيحة، وهي mol.

مسائل تدريبية

16. احسب عدد المولات في كل مما يأتي:

a. 25.5 g من الفضة Ag.

b. 300.0 g من الكبريت S.

17. تحفيز حول كلاً من الكتل الآتية إلى مولات:

a. $1.25 \times 10^3 \text{ g}$ من الخارصين Zn.

b. 1.00 Kg من الحديد Fe.

التحويل بين الكتلة والذرات إنك لا تستطيع أن تقوم بتحويل مباشر من كتلة المادة إلى عدد الجسيمات المكونة لها؛ إذ لا بد أن تحول الكتلة إلى عدد المولات في البداية، وهذه العملية المكونة من خطوتين موضحة في المثال 4-5.

مثال 4-5

التحويل من الكتلة إلى الذرات الذهب Au هو أحد فلزات العملة (الذهب، الفضة، النحاس). ما عدد ذرات الذهب في عملة ذهبية كتلتها 31.1 g؟

1 تحليل المسألة

عليك أن تحسب عدد الذرات في كتلة معينة من الذهب. ولأنك لا تستطيع التحويل مباشرة من الكتلة إلى عدد الذرات، فعليك أولاً أن تحول الكتلة إلى مولات باستخدام الكتلة المولية، ثم تحول المولات إلى عدد الذرات باستخدام عدد أفوجادرو. ولأن كتلة الذهب المعطاة هي سدس الكتلة المولية للذهب (196.97 g/mol). لذا فعدد ذرات الذهب يجب أن يكون سدس عدد أفوجادرو تقريباً.

المطلوب

عدد ذرات Au = ؟

المعطيات

الكتلة = 31.1 g Au

الكتلة المولية = 196.97 g/mol

2 حساب المطلوب

استخدم عامل التحويل (مقلوب الكتلة المولية) الذي يربط مولات الذهب بجراماته.

$$\begin{aligned} & \text{طابق عامل التحويل} \\ & \text{عدد مولات الذهب (mol)} = \text{كتلة الذهب (Au)} \times \frac{1 \text{ mol}}{\text{الكتلة المولية للذهب (g)}} \\ & 31.1 \text{ g Au} \times \frac{1 \text{ mol Au}}{196.97 \text{ g Au}} = 0.158 \text{ mol Au} \end{aligned}$$

عوض بالمعطيات، واحسب عدد المولات

لتحويل المولات إلى عدد ذرات، اضرب في عدد أفوجادرو

$$\begin{aligned} & \text{طابق عامل التحويل} \\ & \text{عدد ذرات الذهب} = \text{عدد مولات الذهب (mol)} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ ذرة من الذهب}}{1 \text{ mol}} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} & \text{عوض بالمعطيات، وأوجد الحل} \\ & = 0.158 \text{ mol Au} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ ذرة من الذهب}}{1 \text{ mol Au}} \\ & = 9.51 \times 10^{22} \text{ ذرة من الذهب} \end{aligned}$$

3 تقويم الإجابة

الإجابة تساوي سدس عدد أفوجادرو تقريباً، كما هو متوقع. والوحدة صحيحة، وهي ذرة (atom).

مثال 5-5

تحويل الذرات إلى كتلة الهيليوم He غاز نبيل، فإذا احتوى بالنون على 5.50×10^{22} ذرة من الهيليوم، فاحسب كتلة الهيليوم فيه.

1 تحليل المسألة

عدد ذرات الهيليوم معلومة لديك، وعليك إيجاد كتلة الغاز. حوّل أولاً عدد الذرات إلى مولات، ثم حول المولات إلى جرامات.

المعطيات

المطلوب

كتلة He = ؟

عدد ذرات الهيليوم He = 5.50×10^{22} ذرة

الكتلة المولية للهيليوم = 4.00 g/mol He

2 حساب المطلوب

استخدم عامل التحويل (مقلوب عدد أفوجادرو) الذي يربط المولات بعدد الذرات

طبق عامل التحويل

عدد مولات الهيليوم (mol) = عدد ذرات الهيليوم \times 1 mol من الهيليوم

عوض 5.50×10^{22} atoms He = 5.50×10^{22} ذرة من He \times 1mol He

اضرب واقسم الأرقام والنوحدات

0.0914 mol He =

لتحويل عدد المولات إلى كتلة، اضرب في الكتلة المولية

طبق عامل التحويل

كتلة الهيليوم بالجرامات (g) = عدد مولات الهيليوم (mol) \times الكتلة المولية للهيليوم (g)

عوض عدد مولات He = 0.0914 mol He = الكتلة

المولية He = 4.00 g/mol He، وأوجد الحل

عبر عن الجواب بالوحدة الصحيحة (g).

3 تقويم الإجابة

مسائل تدريبية

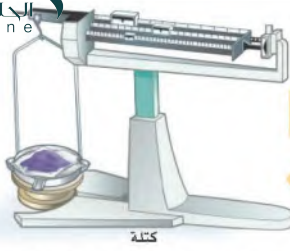
18. ما عدد الذرات في 11.5 g من الزئبق Hg؟

19. ما كتلة 1.50×10^{15} ذرة من النيتروجين N؟

20. تحفيز احسب عدد الذرات في كل مما يأتي:

a. 4.56×10^3 g من السليكون Si.

b. 0.120 kg من التيتانيوم Ti.



1 mol
عدد الجرامات

عدد الجرامات
1 mol

مول

6.02 × 10²³ من الجسيمات
1 mol

1 mol
6.02 × 10²³ من الجسيمات

جسيمات

الشكل 5-8 يعد المول أساس التحويل بين الكتلة والجسيمات الممثلة (الذرات، الأيونات، الجزيئات، وحدات الصيغة). في الشكل تمثل الكتلة في الميزان والمولات في حقيبة تحتوي على الجسيمات الممثلة، والجسيمات الممثلة تنتشر من الحقيبة. تحتاج إلى خطوتين للتحويل من الكتلة إلى الجسيمات أو العكس.

الآن بعد أن أجريت تحويلاً بين الكتلة، والمولات، والجسيمات، أنت تدرك أن المول أساس الحسابات. فالكتلة دائماً تحول إلى مولات قبل تحويلها إلى ذرات، والذرات تحول إلى مولات قبل أن تحسب كتلتها.

الشكل 5-8 يبين خطوات التحويل. في الأمثلة الحسابية التي مرت بك، استعملت خطوتين في التحويل، فإما تحول الكتلة إلى مولات ثم إلى ذرات، أو تحول الذرات إلى مولات ثم إلى كتلة. ويمكنك دمج الخطوتين في خطوة واحدة. افترض أنك تريد معرفة عدد جزيئات الأكسجين في 1.00 g منه. إن عملية التحويل هذه تتطلب التحويل من كتلة إلى مولات ومن مولات إلى جزيئات، ويمكن أن تمثل ذلك في المعادلة.

$$= 1.00 \text{ g O}_2 \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{31.998 \text{ g O}_2} \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ جزيء O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 1.88 \times 10^{22} \text{ جزيء}$$

التقويم 5-2

الخلاصة

21. **الفكرة الرئيسية** لخص الفرق بين كميات مول واحد من مادتين مختلفتين أحاديتي الذرات من حيث الجسيمات والكتلة؟
 22. اذكر معامل التحويل اللازم للتحويل بين الكتلة والمولات لذرة الفلور.
 23. اشرح كيف تربط الكتلة المولية كتلة الذرة بكتلة مول واحد من الذرات.
 24. صف الخطوات اللازمة لتحويل كتلة عنصر ما إلى ذراته.
 25. احسب كتلة 0.25 mol من ذرات الكربون-12.
 26. رتب الكميات الآتية من الأصغر إلى الأكبر بحسب الكتلة: 1.0 mol Ar، 3.0 × 10²⁴ ذرة Ne، 20 g Kr.
 27. حدد الكمية التي تحسب بقسمة الكتلة المولية للعنصر على عدد أفوجادرو.
 28. صمم خريطة مفاهيمية توضح العوامل اللازمة للتحويل بين الكتلة، والمولات، وعدد الجسيمات.
- تسمى الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية الكتلة المولية.
 - الكتلة المولية لأي عنصر تساوي عددًا كتلته الذرية.
 - الكتلة المولية لأي مادة هي كتلة عدد أفوجادرو من الجسيمات المكونة لهذه المادة.
 - تستخدم الكتلة المولية للتحويل من المولات إلى كتلة، ويستخدم مقلوب الكتلة المولية للتحويل من الكتلة إلى مولات.



مولات المركبات Moles of Compounds

الأهداف

- تتعرّف العلاقات التي تربط المول بالصيغة الكيميائية.
- تحسب الكتلة المولية لمركب.
- تطبق عوامل التحويل لتحديد عدد الذرات أو الأيونات في كتلة معروفة من مركب.

الصيغ الكيميائية والمول

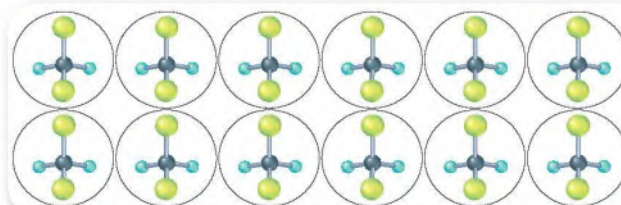
Chemical Formulas and the Mole

مراجعة المفردات

تعلمت أن الأنواع المختلفة من الجسيمات تُعد باستعمال المول، وكذلك تعلمت أن الكتل المولية تستعمل للتحويل بين المولات والكتلة، وعدد الجسيمات للعنصر. ولتقوم بتحويلات مشابهة للمركبات والأيونات تحتاج إلى معرفة الكتلة المولية لها.

تذكر أن الصيغة الكيميائية للمركب تعبر عن عدد الذرات وأنواعها الموجودة في وحدة صيغة واحدة منه. خذ في الاعتبار مركب ثنائي كلورو ثنائي فلورو ميثان (غاز الفريون) المستخدم في عمليات التبريد، وصيغته CCl_2F_2 حيث تدل الأرقام في صيغة المركب على أن جزيئاً واحداً من CCl_2F_2 يتكون من ذرة كربون (C) وذرتي كلور (Cl) وذرتي فلور (F). وهذه الذرات مرتبطة معاً كيميائياً، بنسبة F: Cl: C هي 2:2:1.

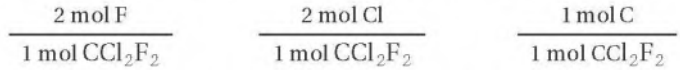
والآن، افترض أن لديك مولاً واحداً من CCl_2F_2 ، وهذا يعني أنه يحتوي على عدد أفوجادرو من الجزيئات، وستبقى النسبة 2:2:1 بين ذرات F:Cl:C في مول من المركب كما هي في جزيء واحد منه. ويوضح الشكل 5-9 درزن من جزيئات CCl_2F_2 ؛ إذ تحتوي على درزن واحد من ذرات الكربون، ودرزنين من ذرات الكلور، ودرزنين من ذرات الفلور. فالصيغة الكيميائية CCl_2F_2 لا تمثل جزيئاً منفرداً من CCl_2F_2 فقط، بل تمثل أيضاً مولاً من المركب.



الشكل 5-9 يوضح درزن من جزيئات CCl_2F_2 تحتوي على درزن من ذرات الكربون، ودرزنين من ذرات الكلور، ودرزنين من ذرات الفلور.

استنتج كم ذرة من الكربون، والكلور، والفلور توجد في مول واحد من CCl_2F_2 ؟

قد تحتاج في بعض الحسابات الكيميائية إلى التحويل بين مولات المركب ومولات إحدى الذرات المكونة له. فالنسب أو عوامل التحويل الآتية يمكن كتابتها لاستعمالها في الحسابات لجزيء CCl_2F_2 .



لإيجاد عدد مولات ذرات الفلور في 5.50 mol من الفريون CCl_2F_2 اضرب مولات الفريون في عامل التحويل الذي يربط بين مولات ذرات الفلور ومولات الفريون.

$$\text{عدد مولات F} = \text{عدد مولات } \text{CCl}_2\text{F}_2 \times \frac{2 \text{ mol F}}{1 \text{ mol CCl}_2\text{F}_2}$$

$$5.50 \text{ mol CCl}_2\text{F}_2 \times \frac{2 \text{ mol F}}{1 \text{ mol CCl}_2\text{F}_2} = 11.0 \text{ mol F}$$

يمكن استعمال عامل التحويل الذي استعمل للفلور في كتابة عوامل التحويل لسائر العناصر في المركب. وعدد مولات العنصر التي توضع في البسط تمثل الرقم الذي عن يمين رمز العنصر في الصيغة الكيميائية.

مثال 5-6

علاقات المول المرتبطة بالصيغة الكيميائية أكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) الذي يسمى غالباً ألومينا، هو المادة الخام الأساسية لإنتاج الألومنيوم (Al). توجد الألومينا في معدن الكورنديوم والهوكسيت. احسب عدد مولات أيونات الألومنيوم (Al^{3+}) في 1.25 mol من أكسيد الألومنيوم Al_2O_3 .

1 تحليل المسألة

لقد أعطيت عدد مولات Al_2O_3 ، وعليك أن تحسب عدد مولات أيونات Al^{3+} . مستعملاً عامل التحويل المبني على الصيغة الكيميائية والذي يربط بين مولات أيونات Al^{3+} ومولات Al_2O_3 . كل مول من Al_2O_3 يحتوي على مولين من أيونات Al^{3+} ، لذا فالإجابة يجب أن تكون ضعف مولات Al_2O_3 .

المعطيات

عدد مولات $\text{Al}_2\text{O}_3 = 1.25 \text{ mol}$
عدد المولات $\text{Al}^{3+} = ?$

2 حساب المطلوب

استعمل العلاقة 1 mol من Al_2O_3 يحتوي على 2 mol من Al^{3+} ، لكتابة عامل التحويل.

$$\frac{2 \text{ mol Al}^{3+}}{1 \text{ mol Al}_2\text{O}_3} \quad \text{عبر عامل تحويل يربط بين عدد مولات أيونات } \text{Al}^{3+} \text{ بمولات } \text{Al}_2\text{O}_3$$

لتحويل عدد مولات Al_2O_3 المعروفة إلى مولات أيونات Al^{3+} اضرب في عامل التحويل.

$$\text{mol Al}_2\text{O}_3 \times \frac{2 \text{ mol Al}^{3+}}{1 \text{ mol Al}_2\text{O}_3} = \text{mol Al}^{3+}$$

طبق عامل التحويل

$$1.25 \text{ mol Al}_2\text{O}_3 \times \frac{2 \text{ mol Al}^{3+}}{1 \text{ mol Al}_2\text{O}_3} = 2.5 \text{ mol Al}^{3+}$$

عوض مستعيناً بالمعطيات، وأوجد الحل

3 تقويم الإجابة

عدد مولات أيونات Al^{3+} ضعف عدد مولات Al_2O_3 ، كما هو متوقع.

مسائل تدريبية

29. يستعمل كلوريد الخارصين $ZnCl_2$ بوصفه سبيكة لحام لربط فلزين معاً، احسب عدد مولات أيونات Cl^- في 2.50 mol من $ZnCl_2$.
30. تعتمد النباتات والحيوانات على سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ بوصفه مصدراً للطاقة. احسب عدد مولات كل عنصر في 1.25 mol من الجلوكوز.
31. احسب عدد مولات أيونات الكبريتات الموجودة في 3.00 mol من $Fe_2(SO_4)_3$.
32. ما عدد مولات ذرات الأكسجين الموجودة في 5.00 mol من P_2O_5 ؟
33. تحفيز احسب عدد مولات ذرات الهيدروجين في $1.15 \times 10^1 \text{ mol}$ من الماء.

الكتلة المولية للمركبات

The Molar Mass of Compounds

كتلة مول واحد من المركب تساوي مجموع كتل الجسيمات التي يتكون منها المركب. افترض أنك ترغب في تعيين الكتلة المولية لمركب كرومات البوتاسيوم (K_2CrO_4)، ابدأ بالبحث عن الكتل المولية لكل عنصر في K_2CrO_4 ، ثم اضرب الكتلة المولية لكل عنصر في عدد مولات العنصر الممثلة في الصيغة الكيميائية، ثم اجمع كتل العناصر كافة لتحصل على الكتلة المولية للمركب K_2CrO_4 .

$$2 \text{ mol K} \times \frac{39.10 \text{ g K}}{1 \text{ mol K}} = 78.20 \text{ g}$$

$$1 \text{ mol Cr} \times \frac{52.0 \text{ g Cr}}{1 \text{ mol Cr}} = 52.0 \text{ g}$$

$$4 \text{ mol O} \times \frac{16.0 \text{ g O}}{1 \text{ mol O}} = 64.0 \text{ g}$$

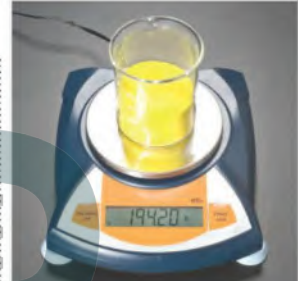
$$194.20 \text{ g} = K_2CrO_4 \text{ الكتلة المولية}$$

توضح الكتلة المولية للمركب قانون حفظ الكتلة؛ فالكتلة الكلية للمتفاعلات تساوي كتلة المركب المتكون. يوضح الشكل 5-10 كتلاً متكافئة لمول واحد من كرومات البوتاسيوم، وكلوريد الصوديوم، والسكروز.

مسائل تدريبية

34. احسب الكتلة المولية لكل مركب أيوني من المركبات الآتية:
- a. $NaOH$ b. $CaCl_2$ c. $KC_2H_3O_2$
35. احسب الكتلة المولية لكل مركب تساهمي من المركبات الآتية:
- a. C_2H_5OH b. HCN c. CCl_4
36. تحفيز صنف كلاً من المركبات الآتية بوصفه مركباً جزيئياً أو أيونياً، ثم احسب كتلته المولية:
- a. $Sr(NO_3)_2$ b. $(NH_4)_3PO_4$ c. $C_{12}H_{22}O_{11}$

الشكل 5-10 لأن كل مادة تحتوي على أعداد وأنواع مختلفة من الذرات، فإن كتلتها المولية مختلفة. فالكتلة المولية لكل مركب هي حاصل مجموع كتل جميع العناصر المكونة له.



كرومات البوتاسيوم (K_2CrO_4)



كلوريد الصوديوم ($NaCl$)



السكروز ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

تحويل مولات المركب إلى كتلة

Converting Moles of a Compound to Mass

إذا أردت إيجاد عدد مولات مركب لعمل تجربة ما، فعليك أولاً أن تحسب الكتلة المطلوبة بالجرامات من خلال عدد المولات، ثم يمكنك قياس هذه الكتلة بالميزان. ففي المثال 2-5 تعلمت كيفية تحويل عدد مولات العناصر إلى كتلة باستعمال الكتلة المولية بوصفها عامل تحويل. وتستعمل الطريقة نفسها مع المركبات، إلا أنه يتعين عليك حساب الكتلة المولية للمركب.

مثال 5-7

التحويل من مول إلى كتلة في المركبات تعود الرائحة المميزة للثوم إلى وجود المركب $(C_3H_5)_2S$. فما كتلة 2.50 mol من $(C_3H_5)_2S$ ؟

1 تحليل المسألة

لقد أعطيت عدد مولات $(C_3H_5)_2S$ ، وعليك أن تحول المولات إلى كتلة باستعمال الكتلة المولية بوصفها عامل تحويل. والكتلة المولية هي حاصل مجموع الكتل المولية لكل العناصر في $(C_3H_5)_2S$.

المطلوب

المعطيات

$$\text{الكتلة المولية } (C_3H_5)_2S = ?$$

$$\text{عدد مولات } (C_3H_5)_2S = 2.50 \text{ mol}$$

$$\text{كتلة } (C_3H_5)_2S = ?$$

2 حساب المطلوب

احسب الكتلة المولية لـ $(C_3H_5)_2S$.

$$1 \text{ mol S} \times \frac{32.07 \text{ g S}}{1 \text{ mol S}} = 32.07 \text{ g S}$$

اضرب مولات S في الكتلة المولية لـ S

$$6 \text{ mol C} \times \frac{12.01 \text{ g C}}{1 \text{ mol C}} = 72.06 \text{ g C}$$

اضرب مولات C في الكتلة المولية لـ C

$$10 \text{ mol H} \times \frac{1.008 \text{ g H}}{1 \text{ mol H}} = 10.08 \text{ g H}$$

اضرب مولات H في الكتلة المولية لـ H

$$= 32.07 \text{ g} + 72.06 \text{ g} + 10.08 \text{ g} = 114.21 \text{ g/mol } (C_3H_5)_2S$$

حاصل جمع الكتل

استعمل عامل التحويل (الكتلة المولية) الذي يربط الجرامات بالمولات.

$$\frac{\text{الكتلة المولية } (C_3H_5)_2S}{1 \text{ mol } (C_3H_5)_2S} \times \text{عدد مولات } (C_3H_5)_2S = \text{كتلة } (C_3H_5)_2S$$

طبق عامل التحويل

$$2.5 \text{ mol } (C_3H_5)_2S \times \frac{114.21 \text{ g } (C_3H_5)_2S}{1 \text{ mol } (C_3H_5)_2S} = 286 \text{ g } (C_3H_5)_2S$$

عوض مستعيناً بالمعطيات، وحل

مسائل تدريبية

37. ما كتلة 3.25 mol من حمض الكبريتيك H_2SO_4 ؟

38. ما كتلة $4.35 \times 10^{-2} \text{ mol}$ من كلوريد الحارصين $ZnCl_2$ ؟

39. تحفيز اكتب الصيغة الكيميائية لبرمنجنات البوتاسيوم، ثم احسب كتلة 2.55 mol منه بالجرامات.

تحويل كتلة المركب إلى مولات

Converting the Mass of a Compound to Moles

إذا نتج عن إحدى التجارب التي أجريتها في المختبر 5.55 g من مركب ما، فما عدد المولات في هذه الكتلة؟ لتحديد ذلك افترض أنك حسبت الكتلة المولية للمركب ووجدتها 185.0 g/mol، ولأن الكتلة المولية تربط الجرامات بالمولات، فإنك تحتاج في هذه الحالة إلى مقلوب الكتلة المولية بوصفه عامل تحويل.

$$5.50 \text{ g من المركب} \times \frac{1 \text{ mol من المركب}}{185 \text{ g من المركب}} = 0.0297 \text{ mol من المركب}$$

مثال 5-8

التحويل من الكتلة إلى مولات يستعمل مركب هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)_2 لإزالة ثاني أكسيد الكبريت من غازات العادم المنبعثة من محطات الطاقة، وفي معالجة عسر الماء لإزالة أيونات Ca^{2+} و Mg^{2+} . احسب عدد مولات هيدروكسيد الكالسيوم في 325 g منه.

1 تحليل المسألة

لديك 325 g من Ca(OH)_2 والمطلوب إيجاد عدد مولات Ca(OH)_2 . احسب أولاً الكتلة المولية لـ Ca(OH)_2 .

المطلوب

الكتلة المولية لـ Ca(OH)_2 = ؟

عدد المولات لـ Ca(OH)_2 = ؟

المعطيات

كتلة Ca(OH)_2 = 325 g

2 حساب المطلوب

احسب الكتلة المولية للمركب Ca(OH)_2 .

اضرب مولات Ca في الكتلة المولية لـ Ca

$$1 \text{ mol Ca} \times \frac{40.08 \text{ g Ca}}{1 \text{ mol Ca}} = 40.08 \text{ g}$$

اضرب مولات O في الكتلة المولية لـ O

$$2 \text{ mol O} \times \frac{16.0 \text{ g O}}{1 \text{ mol O}} = 32.0 \text{ g}$$

اضرب مولات H في الكتلة المولية لـ H

$$2 \text{ mol H} \times \frac{1.00 \text{ g H}}{1 \text{ mol H}} = 2.016 \text{ g}$$

$$= 40.08 \text{ g} + 32.00 \text{ g} + 2.016 \text{ g} = 74.10 \text{ g/mol Ca(OH)}_2$$

حاصل جمع الكتل

استعمل عامل التحويل (مقلوب الكتلة المولية) الذي يربط المولات بالجرامات.

$$= 325 \text{ g Ca(OH)}_2 \times \frac{1 \text{ mol Ca(OH)}_2}{74.10 \text{ g Ca(OH)}_2} = 4.39 \text{ mol Ca(OH)}_2$$

عوض مستعينا بالمعطيات، وحل

3 تقويم الإجابة

للتحقق من صحة الإجابة، قرب الكتلة المولية لـ Ca(OH)_2 إلى 75 g/mol، وكذلك الكتلة المعطاة من Ca(OH)_2 إلى 300. ولأن العدد 300 أربعة أضعاف العدد 75، لذا فالإجابة مقبولة. كما أن الوحدة صحيحة، وهي المول.

مسائل تدريبية

40. احسب عدد المولات لكل من المركبات الآتية:

a. 22.6 g من نترات الفضة AgNO_3 . b. 6.5 g من كبريتات الخارصين ZnSO_4 .

41. تحفيز صنف كلاً من المركبين الآتيين إلى أيوني أو جزيئي، ثم حول الكتل المعطاة إلى مولات:

a. 2.50 Kg من أكسيد الحديد III Fe_2O_3 . b. 25.4 mg من كلوريد الرصاص IV PbCl_4 .

تحويل كتلة مركب إلى عدد جسيمات

Converting the Mass of a Compound to Number of Particles

ضمّن مطويتك معلومات من هذا القسم.

تعرفت كيفية إيجاد عدد المولات في كتلة معينة من المركب. الآن سوف تتعلم كيفية حساب عدد الجسيمات الممثلة - الجزيئات أو الأيونات أو الذرات أو وحدات الصيغة الكيميائية - الموجودة في كتلة معينة.

تذكر أنه لا يمكن التحويل مباشرة من كتلة المادة إلى عدد الجسيمات المكوّنة لها؛ إذ لا بد أن تحول الكتلة المعطاة إلى عدد المولات في البداية، وذلك بالضرب في مقلوب الكتلة المولية. ويمكنك بعد ذلك تحويل عدد المولات إلى عدد جسيمات بالضرب في عدد أفوجادرو. ولتحديد عدد الذرات أو الأيونات في المركب سوف تحتاج إلى عوامل تحويل تعطي نسبة أعداد الذرات أو الأيونات في المركب إلى مول واحد منه، وهي تعتمد على الصيغة الكيميائية. والمثال 5-9 يبين كيفية حل هذا النوع من المسائل.

مثال 5-9

التحويل من كتلة إلى مولات ثم إلى جسيمات يستعمل كلوريد الألومنيوم $AlCl_3$ لتكرير البترول وصناعة المطاط والشحوم. فإذا كان لديك عينة من كلوريد الألومنيوم كتلتها 35.6 g فأوجد:

- عدد أيونات الألومنيوم الموجودة فيها.
- عدد أيونات الكلور الموجودة فيها.
- الكتلة بالجرامات لوحدة صيغة واحدة من كلوريد الألومنيوم.

1 تحليل المسألة

لديك 35.6 g من $AlCl_3$ وعليك أن تحسب عدد أيونات كل من Al^{3+} و Cl^- وكتلة وحدة صيغة واحدة من $AlCl_3$ بالجرامات. علمًا بأن الكتلة المولية وعدد أفوجادرو والنسب من الصيغة الكيميائية هي عوامل التحويل المطلوبة، ولأن نسبة أيونات Al^{3+} إلى أيونات Cl^- في الصيغة هي 3:1، لذا فإن عدد الأيونات المحسوبة يجب أن تكون بالنسبة نفسها.

المعطيات

$$35.6 \text{ g} = AlCl_3 \text{ كتلة}$$

المطلوب

$$؟ = \text{عدد أيونات } Al^{3+}$$

$$؟ = \text{عدد أيونات } Cl^-$$

$$\text{كتلة } AlCl_3 \text{ لكل وحدة صيغة} = ؟$$

2 حساب المطلوب

احسب الكتلة المولية للمركب $AlCl_3$.

اضرب عدد مولات Al في كتلته المولية

اضرب عدد مولات Cl في كتلته المولية.

حاصل جمع الكتل

استعمل عامل التحويل (مقلوب الكتلة المولية) الذي يربط المولات بالجرامات.

$$1 \text{ mol Al} \times \frac{26.98 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}} = 26.98 \text{ g Al}$$

$$3 \text{ mol Cl} \times \frac{35.45 \text{ g Cl}}{1 \text{ mol Cl}} = 106.35 \text{ g Cl}$$

$$= 26.98 \text{ g} + 106.35 \text{ g} = 133.33 \text{ g/mol } AlCl_3$$

$$\text{مولات } \text{AlCl}_3 = \text{كتلة } \text{AlCl}_3 \times \frac{1 \text{ mol AlCl}_3}{\text{الكتلة المولية لـ } \text{AlCl}_3}$$

طبق عامل التحويل

$$35.6 \text{ g AlCl}_3 \times \frac{1 \text{ mol AlCl}_3}{133.33 \text{ g AlCl}_3} = 0.267 \text{ mol AlCl}_3$$

عوض كتلة AlCl_3 ، ومقلوب الكتلة

$$= 0.276 \text{ mol AlCl}_3 \times \frac{6.02 \times 10^{23} \text{ وحدة صيغة}}{1 \text{ mol AlCl}_3}$$

المولية، واحسب عدد المولات.

اضرب الأعداد والوحدات واقسمها.

$$= 1.61 \times 10^{23} \text{ وحدة صيغة}$$

اضرب الأعداد والوحدات واقسمها.

$$= \text{AlCl}_3 \text{ وحدة صيغة } 1.61 \times 10^{23} \times \frac{1 \text{ Al}^{3+}}{\text{AlCl}_3 \text{ وحدة صيغة } 1}$$

$$= 1.61 \times 10^{23} \text{ Al}^{3+}$$

$$= 1.61 \times 10^{23} \times \frac{3 \text{ Cl}^-}{\text{AlCl}_3 \text{ وحدة صيغة } 1} = 4.83 \times 10^{23} \text{ Cl}^-$$

$$\text{AlCl}_3$$

$$= 4.83 \times 10^{23} \text{ Cl}^-$$

احسب كتلة AlCl_3 باستعمال مقلوب عدد أفوجادرو

$$= \frac{133.33 \text{ g AlCl}_3}{1 \text{ mol}} \times \frac{1 \text{ mol}}{6.02 \times 10^{23} \text{ وحدة صيغة}}$$

عوض AlCl_3 من 133.33 g، ثم حل.

$$= 2.21 \times 10^{-22} \text{ g لكل وحدة صيغة من } \text{Al}^{3+}$$

3 تقويم الإجابة

عدد أيونات Cl^- يساوي ثلاثة أضعاف عدد أيونات Al^{3+} ، كما هو متوقع. يمكن حساب كتلة وحدة صيغة كيميائية من AlCl_3 بطريقة مختلفة. اقسم كتلة 35.6 g من AlCl_3 على عدد وحدات الصيغة الكيميائية الموجودة في الكتلة (1.61×10^{23}) لحساب كتلة وحدة صيغة كيميائية واحدة. الإجابتان متطابقتان.

مسائل تدريبية

42. يستعمل الإيثانول $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ مصدر الوقود، ويخلط أحياناً مع الجازولين. إذا كان لديك عينة من الإيثانول كتلتها 45.6 g فأوجد:

- عدد ذرات الكربون الموجودة فيها.
- عدد ذرات الهيدروجين الموجودة فيها.
- عدد ذرات الأكسجين الموجودة فيها.

43. عينة من كبريتيت الصوديوم Na_2SO_3 كتلتها 2.25 g. أوجد:

- عدد أيونات Na^+ الموجودة فيها.
- عدد أيونات SO_3^{2-} الموجودة فيها.
- الكتلة بالجرامات لوحدة صيغة واحدة من Na_2SO_3 في العينة.

44. عينة من ثاني أكسيد الكربون CO_2 كتلتها 52.0 g. أوجد:

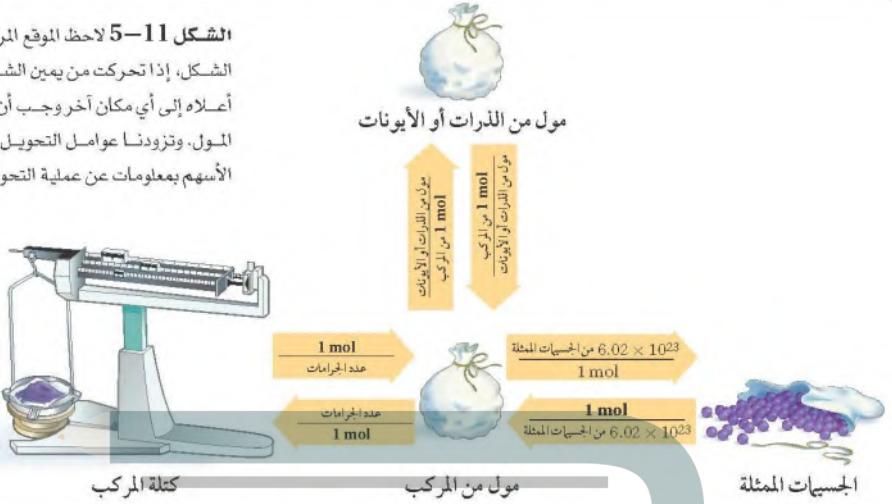
- عدد ذرات الكربون الموجودة فيها.
- عدد ذرات الأكسجين الموجودة فيها.
- كتلة جزيء واحد من CO_2 بالجرامات.

45. ما كتلة كلوريد الصوديوم NaCl التي تحتوي على 4.59×10^{24} وحدة صيغة؟

46. تحفيز عينة من كرومات الفضة كتلتها 25.8 g:

- اكتب صيغة كرومات الفضة.
- ما عدد الأيونات الموجبة فيها؟
- ما عدد الأيونات السالبة فيها؟
- ما مقدار الكتلة بالجرامات لوحدة صيغة واحدة منها؟

الشكل 11-5 لاحظ الموقع المركزي للمول في الشكل، إذا تحركت من يمين الشكل أو يساره أو أعلاه إلى أي مكان آخر وجب أن تمر من خلال المول، وتزودنا عوامل التحويل المكتوبة على الأسهم بمعلومات عن عملية التحويل.



يتضمن الشكل 11-5 ملخصاً للتحويل بين الكتلة والمولات وعدد الجسيمات. لاحظ أن الكتلة المولية ومقلوبها هما عاملا التحويل بين الكتلة وعدد المولات، وأن عدد أفوجادرو ومقلوبه هما عاملا التحويل بين المولات وعدد الجسيمات المماثلة. وللتحويل بين المولات وعدد مولات الذرات أو الأيونات الموجودة في المركب، استعمل نسب مولات الذرات أو الأيونات إلى مول واحد من المركب أو مقلوبه، كما هو مبين على الأسهم المتجهة إلى أعلى وإلى أسفل في الشكل 11-5، وهذه النسب تشق من الصيغة الكيميائية.

النسب المولية

تجربة عملية

ارجع إلى دليل التجارب العملية على منصة عين

الحلول
hulul.online

التقويم 5-3

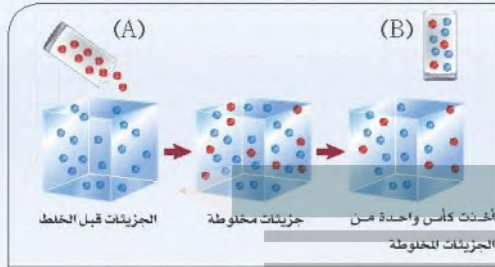
الخلاصة

47. **الفكرة الرئيسية** صف كيف تحدد الكتلة المولية للمركب؟
 48. حدد عوامل التحويل المطلوبة للتحويل بين عدد مولات المركب وكتلته.
 49. وضح كيف يمكنك أن تحدد عدد الذرات أو الأيونات في كتلة معينة من المركب؟
 50. طبق ما عدد مولات ذرات كل من C, K, O في مول واحد من $K_2C_2O_4$ ؟
 51. احسب الكتلة المولية لبروميد الماغنسيوم $MgBr_2$.
 52. احسب ما عدد مولات Ca^{2+} الموجودة في 1000 mg من $CaCO_3$ ؟
 53. صمم رسماً بيانياً بالأعمدة يظهر عدد مولات كل عنصر موجود في 500 g من الدايدوكسين ($C_{12}H_4Cl_4O_2$) الشديد السمية.
- تدل الأرقام في الصيغ الكيميائية على عدد مولات العنصر في مول واحد من المركب.
- تُحسب الكتلة المولية للمركب من الكتل المولية لجميع العناصر فيه.
- تستعمل معاملات التحويل المبنية على الكتلة المولية للمركب للتحويل بين مولات المركب وكتلته.

الكيمياء والحياة

التاريخ في كأس ماء

هل تتذكر آخر كأس ماء تناولته؟ قد يبدو غير قابل للتصديق أن نقول إن تلك الكأس تحتوي على جزيئات ماء قد تناولها من قبل المتنبي مثلاً، أو أينشتاين، أو نيوتن...! كيف يمكن لكأسين من الماء في زمنين مختلفين أن تحوي بعض الجزيئات نفسها؟ يروي لنا القصة عدد أفوجادرو والحسابات المولية.



الشكل 1 جزيئات الماء من الكأس (A) (الحمراء) تصب في حاوية تتسع لكل جزيئات الماء على الأرض (الزرقاء). والكأس (B) المأخوذة من الوعاء تحتوي على عدد صغير من جزيئات الماء التي كانت في الكأس الأولي.

الحاوية العملاقة افترض أن الماء كله الذي على الأرض تُخزن في حاوية واحدة مكعبة الشكل، فإنها ستكون حاوية عملاقة طول ضلعها 1100 Km. وتخيل أنك ملأت كأس ماء من هذه الحاوية، ثم أعدته إليها، وانتظرت ليختلط الماء تماماً، ثم ملأت الكأس مرة أخرى، فهل ستكون جزيئات الماء في الكأس الأولى موجودة في الكأس الثانية؟

كما هو موضح في الشكل 1، من المرجح أن تشترك الكأسان في عدد من جزيئات الماء. لماذا؟ لأن عدد جزيئات الماء في الكأس أكثر ألف مرة من عدد الكؤوس في الحاوية. وبهذا المعدل فإن الكأس الثانية ستحتوي على 1000 جزيء ماء تقريباً كانت في الكأس الأولى.

قوة الأرقام الكبيرة فكر في كمية الماء التي مرت في جسم المتنبي أو أينشتاين أو نيوتن، خلال حياتهم - وهي أكبر كثيراً من كأس واحدة - فمفترضاً أن جزيئات الماء اختلطت بالتساوي في حجم الماء كاملاً على الأرض. يمكنك أن تستوعب لماذا يجب أن تحتوي كأس الماء على بعض هذه الجزيئات.

هل تتذكر آخر كأس ماء تناولته؟ قد يبدو غير قابل للتصديق أن نقول إن تلك الكأس تحتوي على جزيئات ماء قد تناولها من قبل المتنبي مثلاً، أو أينشتاين، أو نيوتن...! كيف يمكن لكأسين من الماء في زمنين مختلفين أن تحوي بعض الجزيئات نفسها؟ يروي لنا القصة عدد أفوجادرو والحسابات المولية.

المحيطات والمولات الكتلة الكلية للماء في المحيطات وغيرها تقارب 1.4×10^{24} g. أما الكأس فتحتوي على 230 g من الماء. وباستخدام هذه البيانات يمكنك حساب العدد الكلي لكؤوس الماء المتوافرة للشرب على الأرض، والعدد الكلي لجزيئات الماء في هذه الكؤوس.

من المعروف أن كتلة مول واحد من الماء تساوي 18 g، وباستخدام تحليل الوحدات يمكنك تحويل جرامات الماء في الكأس إلى مولات.

$$\frac{230 \text{ g H}_2\text{O}}{\text{كأس}} \times \frac{1 \text{ mol H}_2\text{O}}{18 \text{ g H}_2\text{O}} = 13 \text{ mol H}_2\text{O} \text{ لكل كأس}$$

ثم تحويل هذه المولات إلى جزيئات باستخدام عدد أفوجادرو.

$$\frac{13 \text{ mol H}_2\text{O}}{\text{كأس}} \times \frac{6 \times 10^{23} \text{ جزيء ماء}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} = 8 \times 10^{24} \text{ جزيء ماء لكل كأس}$$

كما يمكنك حساب عدد كؤوس الماء المتوافرة للشرب على النحو الآتي:

$$1.4 \times 10^{24} \text{ g H}_2\text{O} \times \frac{1 \text{ كأس ماء}}{230 \text{ g H}_2\text{O}} = 6 \times 10^{21} \text{ كأس ماء}$$

إذن يوجد 8×10^{24} جزيء ماء في كأس واحدة من الماء،

الكتابة في الكيمياء

قدّر يمكن استخدام طريقة التقدير المتبعة في هذه المقالة في إجراء أنواع أخرى من الحسابات. لذا استخدم هذه الطريقة لتقدير الكتلة الكلية للطلاب في مدرستك.

مختبر الكيمياء

تحديد صيغة الأملاح المائية



الخلفية النسبة بين عدد مولات الماء وعدد مولات المركب في الأملاح المائية عدد صحيح صغير. ويمكن تحديد هذه النسبة بتسخين الملح المائي لإزالة الماء.

سؤال كيف يمكنك تحديد عدد مولات الماء في مول واحد من الملح المائي؟

المواد والأدوات اللازمة

لهب بنزن	ميزان
حامل معدني وحلقة	ملح $MgSO_4$ المائي (كبريتات الماغنسيوم)
بوتقة ذات غطاء	ملعقة
مثلك خزفي	ولاعة أو علبه كبريت
ملقط البوتقة	

إجراءات السلامة

تحذير: أطفئ لهب بنزن عند الانتهاء من استعماله. تعامل بحذر مع البوتقة والغطاء والمثلث الخزفي لأنها ساخنة وقد تحرق الجلد. لا تستنشق الروائح؛ لأنها تسبب الضرر للجهاز التنفسي.

خطوات العمل

1. املاء بطاقة السلامة في دليل التجارب العملية على منصة عين.
2. صمم جدولاً لتدوين البيانات.
3. أوجد كتلة البوتقة وغطائها إلى أقرب $0.01g$.
4. ضع $3g$ من $MgSO_4$ المائي في البوتقة، ثم قس كتلته مع البوتقة وغطائها إلى أقرب $0.01g$.
5. دوّن ملاحظاتك حول الملح المائي.
6. ضع المثلث الخزفي فوق حلقة الحامل؛ بحيث يكون فوق لهب بنزن مباشرة، دون أن تشعل اللهب.
7. ضع البوتقة على المثلث بحذر، ثم ضع الغطاء فوقها بحيث يكون مائلاً قليلاً.
8. ابدأ التسخين بلهب خفيف، ثم زد شدة اللهب تدريجياً مدة 10 دقائق ثم أطفئ اللهب.
9. ارفع البوتقة عن اللهب باستعمال الملقط بحذر، وقم برفع الغطاء عنها باستعمال الملقط أيضاً، ودعها تبرد.

10. قس كتلة البوتقة والغطاء وكبريتات الماغنسيوم.

11. دوّن ملاحظاتك حول ملح كبريتات الماغنسيوم اللامائي.

12. التنظيف والتخلص من النفايات تخلص من ملح كبريتات الماغنسيوم اللامائي كما يطلب إليك معلمك، ثم أعد أدوات المختبر جميعها إلى أماكنها المناسبة، ونظف مكان العمل جيداً.

حل واستنتج

1. احسب استعمال البيانات التجريبية لحساب صيغة ملح كبريتات الماغنسيوم المائي.
2. لاحظ واستنتج قانون بين مظهر بلورات كبريتات الماغنسيوم المائية واللامائية؟
3. استنتج لماذا قد تكون الطريقة المستخدمة في المختبر غير مناسبة لتحديد ماء التبلور في الأملاح المائية؟
4. تحليل الخطأ إذا كانت صيغة الملح المائي $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ ، فما نسبة الخطأ في الصيغة الكيميائية $MgSO_4$ ؟ ما مصادر الخطأ المحتملة؟ ما خطوات العمل التي من الممكن تعديلها للتقليل من الخطأ؟
5. توقع ما الذي يمكن أن يحدث للملح اللامائي إذا ترك دون غطاء طوال الليل؟

التوسع في الاستقصاء

صمم تجربة لاختبار ما إذا كان مركباً مائياً (يحتوي على ماء تبلور) أو لامائياً.

الفكرة العامة المول يمثل عددًا كبيرًا من الجسيمات المتناهية في الصغر، ويستعمل في حساب كميات المواد.

1-5 قياس المادة

الفكرة الرئيسية

يستعمل الكيميائيون المول لعدّ الذرات، والأيونات، والجزيئات، ووحدات الصيغ الكيميائية.

المفردات

- المول
- عدد أفوجادرو

المفاهيم الرئيسية

- المول وحدة تستخدم لعدّ جسيمات المادة بشكل غير مباشر. المول الواحد من المادة النقية يحتوي على عدد أفوجادرو من الجسيمات.
- الجسيمات الممثلة تشمل الذرات، والأيونات، والجزيئات، ووحدات الصيغ الكيميائية، والإلكترونات، وجسيمات أخرى مشابهة.
- المول الواحد من ذرات $C=12$ له كتلة مقدارها 12 g تمامًا.
- يمكن استخدام عوامل التحويل المكتوبة من علاقة عدد أفوجادرو للتحويل بين المولات وعدد الجسيمات.

2-5 الكتلة والمول

الفكرة الرئيسية

يحتوي المول على العدد نفسه من الجسيمات دائمًا، غير أن مولات المواد المختلفة لها كتل مختلفة.

المفردات

- الكتلة المولية

المفاهيم الرئيسية

- تسمى كتلة المول الواحد بالجرامات من أي مادة نقية الكتلة المولية.
- الكتلة المولية لأي عنصر تساوي عددًا كتلته الذرية.
- الكتلة المولية لأي مادة هي كتلة عدد أفوجادرو من الجسيمات لهذه المادة.
- تستعمل الكتلة المولية للتحويل من المولات إلى الكتلة، ويستعمل مقلوب الكتلة المولية للتحويل من الكتلة إلى المولات.

3-5 مولات المركبات

الفكرة الرئيسية

يمكن حساب الكتلة المولية للمركب من خلال صيغته الكيميائية، كما يمكن استعمال هذه الكتلة المولية للتحويل بين الكتلة والمولات للمركب نفسه.

المفاهيم الرئيسية

- تدل الأرقام في الصيغ الكيميائية على عدد مولات كل عنصر في مول واحد من المركب.
- تحتسب الكتلة المولية للمركب بحساب الكتل المولية لجميع العناصر في المركب.
- عوامل التحويل المبنية على الكتلة المولية للمركب تستعمل للتحويل بين مولات المركب وكتلته.

4-5 الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية

المفاهيم الرئيسية

- النسبة المئوية بالكتلة للعنصر تساوي نسبة كتلة العنصر إلى الكتلة الكلية للمركب.
- تمثل الأرقام في الصيغة الأولية أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.
- تمثل الصيغة الجزيئية العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء من المادة.
- الصيغة الجزيئية هي مضاعف صحيح للصيغة الأولية.

التمرين > الصيغة الجزيئية لمركب

ما هي مضاعف عددي صحيح لصيغته الأولية.

المفردات

- التركيب النسبي المولي
- الصيغة الأولية
- الصيغة الجزيئية

5-5 صيغ الأملاح المائية

المفاهيم الرئيسية

- تتكون صيغة الملح المائي من صيغة المركب الأيوني وعدد جزيئات ماء التبلور المرتبطة بوحدة الصيغة.
- يتكون اسم الملح المائي من اسم المركب متبوعاً بمقطع يدل على عدد جزيئات الماء المرتبطة بمول واحد من المركب.
- يتكون الملح اللامائي عند تسخين الملح المائي.

التمرين > الأملاح المائية مركبات

أيونية صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.

المفردات

- الملح المائي

5-1

إتقان المفاهيم

91. إذا استطعت عدّ ذرتين في كل ثانية، فكم سنة تحتاج
لعد مول واحد من الذرات؟

5-2

إتقان المفاهيم

92. وضح الفرق بين الكتلة الذرية والكتلة المولية.
93. أيها يحوي ذرات أكثر: مول واحد من الفضة، أم مول
واحد من الذهب؟ فسر إجابتك.

94. أيها أكبر كتلة: مول واحد من الصوديوم أم مول
واحد من البوتاسيوم؟ فسر إجابتك.

95. وضح كيف تحول عدد ذرات عنصر إلى كتلة؟
96. ناقش العلاقات بين المول، والكتلة المولية، وعدد
أفوجادرو.

إتقان حل المسائل

97. احسب كتلة كل مما يأتي:

- a. 5.122 mol He
b. 2.22 mol Ti
c. 0.0455 mol Ni

98. أجز التحوييلات الآتية:

- a. 3.5 mol Li إلى جرامات.
b. 7.65 g Co إلى مولات.
c. 5.65 g Kr إلى مولات.

99. ما كتلة العنصر بالجرامات في كل مما يأتي؟

- a. $1.33 \times 10^{22} \text{ mol Sb}$
b. $4.75 \times 10^{14} \text{ mol Pt}$
c. $1.22 \times 10^{23} \text{ mol Ag}$
d. $9.85 \times 10^{24} \text{ mol Cr}$

83. ما القيمة العددية لعدد أفوجادرو؟

84. كم ذرة في مول واحد من البوتاسيوم؟

85. ما أهمية وحدة المول للكيميائي؟

86. وضح كيف يستخدم عدد أفوجادرو عامل تحويل؟

إتقان حل المسائل

87. احسب عدد الجسيمات في كل من:

- a. 0.25 mol Ag
b. $8.56 \times 10^{-3} \text{ mol NaCl}$
c. 35.3 mol CO_2
d. 0.425 mol N_2

88. ما عدد الجزيئات في كل من المركبات الآتية؟

- a. 1.35 mol CS_2
b. $0.254 \text{ mol As}_2\text{O}_3$
c. $1.25 \text{ mol H}_2\text{O}$
d. 150.0 mol HCl

89. احسب عدد المولات في كل مما يأتي:

- a. 3.25×10^{20} ذرة من الرصاص.
b. 4.96×10^{24} جزيء من الجلوكوز.

90. أجز التحوييلات الآتية:

- a. 1.51×10^{15} ذرة من Si إلى مولات.
b. $4.25 \times 10^{-2} \text{ mol H}_2\text{SO}_4$ إلى جزيئات.
c. 8.95×10^{25} جزيء من CCl_4 إلى مولات.
d. 5.90 mol Ca إلى ذرات.

100. أكمل الجدول 2-5:

الجدول 2-5 بيانات الكتلة، والمول، والذرات		
الذرات	المولات	الكتلة
	3.65 mol Mg	
		29.54 g Cr
3.54×10^{25} ذرة من P		
	0.568 mol As	

108. ما عدد مولات كل من الصوديوم والفوسفور

والأكسجين في صيغة فوسفات الصوديوم Na_3PO_4 ؟

109. لماذا يمكن استعمال الكتلة المولية عامل تحويل؟

110. اكتب ثلاثة عوامل تحويل تستعمل في التحويلات المولية.

111. أي المركبات الآتية يحتوي على العدد الأكبر من

مولات الكربون لكل مول من المركب: حمض

الأسكوربيك $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ ، أم الجلوسرين $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ ،

أم الفثالين $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$ ؟ فسر إجابتك.

101. حول عدد الذرات فيما يأتي إلى جرامات:

a. 8.65×10^{25} ذرة من H.

b. 1.25×10^{22} ذرة من O.

إتقان حل المسائل

112. كم مولاً من الأكسجين في كل مركب مما يأتي؟

a. 2.5 mol KMnO_4

b. 45.9 mol CO_2

c. $1.25 \times 10^2 \text{ mol}$ من $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

113. كم جزيء CCl_4 ، وكم ذرة C، وكم ذرة Cl، في

3 mol CCl_4 ؟ وما عدد الذرات الكلي؟

114. احسب الكتلة المولية لكل مركب مما يأتي:

a. حمض النيتريك HNO_3 .

b. أكسيد الزنك ZnO .

115. كم مولاً في g 100 من CH_3OH ؟

116. ما كتلة $1.25 \times 10^2 \text{ mol}$ من Ca(OH)_2 ؟

117. احفر على الزجاج يستعمل حمض الهيدروفلوريك HF

للحفر على الزجاج. ما كتلة 4.95×10^{25} جزيء

من HF؟

118. احسب عدد الجزيئات في g 47.0 من $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

119. كم مولاً من الحديد يمكن استخراجه من

100.0 kg من الماجنتيت Fe_3O_4 ؟

102. احسب عدد الذرات في كل عنصر مما يأتي:

a. 0.034 g Zn

b. 0.124 g Mg

103. رتب تصاعدياً بحسب عدد المولات:

4.25 mol Ar ، 3.00×10^{24} ذرة من Ne

65.96 g Kr ، 2.69×10^{24} ذرة من Xe

104. أيهما يحتوي ذرات أكثر: 10.0 g C ، أم 10.0 g Ca ؟

وكم ذرة يحتوي كل عنصر منهما؟

105. أيهما يحتوي على أكبر عدد من الذرات 10.0 mol C

أم 10.0 mol Ca ؟

106. خليط مكون من 0.250 mol Fe و 1.20 mol C ،

ما عدد الذرات الكلي في هذا الخليط؟

3-5

إتقان المفاهيم

107. ما المعلومات التي يمكنك الحصول عليها من صيغة

كرومات البوتاسيوم K_2CrO_4 ؟

131. ما الصيغة الأولية للمركب الذي يحتوي على
10.52 g Ni، 4.38 g C، و 5.10 g N

5-5

إتقان المفاهيم

132. ما الملح المائي؟ وضح إجابتك بمثال.

133. وضح كيف تسمى الأملاح المائية؟

134. المجففات لماذا توضع المجففات مع الأجهزة
الإلكترونية في صناديق حفظها؟

135. اكتب صيغة كل ملح من الأملاح المائية الآتية:

a. كلوريد النيكل (II) سداسي الماء.

b. كربونات الماغنسيوم خماسية الماء.

إتقان حل المسائل

136. يحتوي الجدول 3-5 على بيانات تجريبية لتحديد

صيغة كلوريد الباريوم المائي. أكمل الجدول وحدد

صيغته واسمه.

الجدول 3-5 بيانات $\text{BaCl}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$	
21.30 g	كتلة البوتقة الفارغة
31.35 g	كتلة الملح المائي + البوتقة
	كتلة الملح المائي
29.87 g	كتلة الملح + البوتقة بعد التسخين مدة 5 دقائق
	كتلة الملح اللاصقي

137. تكون نترات الكروم (III) ملحًا مائيًا يحتوي على

40.50% من كتلته ماء. ما الصيغة الكيميائية للمركب؟

138. حدّد التركيب النسبي المئوي لـ $\text{MgCO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ،

ومثّل التركيب النسبي برسم بياني دائري.

139. سخنت عينة كتلتها 1.628 g من ملح يوديد

الماغنسيوم المائي حتى تبخر الماء منها تمامًا، فأصبحت

كتلتها 1.072 g بعد التسخين. ما صيغة الملح المائي؟

120. الطبخ يحتوي الخل المستعمل في الطبخ على 5% من

حمض الخل CH_3COOH . فكم جزيئًا من الحمض

يوجد في 25.0 g من الخل؟

121. احسب عدد ذرات الأكسجين في 25.0 g من CO_2 .

5-4

إتقان المفاهيم

122. ما المقصود بالتركيب النسبي المئوي؟

123. ما المعلومات التي يجب أن يحصل عليها الكيميائي
لتحديد الصيغة الأولية لمركب ما؟

124. ما المعلومات التي يجب توافرها للكيميائي لتحديد
الصيغة الجزيئية لمركب؟

125. ما الفرق بين الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية؟ أعط
أمثلة على ذلك.

126. متى تكون الصيغة الأولية هي الصيغة الجزيئية نفسها؟

127. هل كل العينات النقية لمركب معين لها التركيب
النسبي المئوي نفسه؟ فسر إجابتك.

إتقان حل المسائل

128. الحديد هناك ثلاثة مركبات طبيعية للحديد، هي:
البابرث FeS_2 ، والهباتيت Fe_2O_3 ، والسيدرايت
 FeCO_3 . أيها يحتوي على أعلى نسبة من الحديد؟

129. احسب التركيب النسبي المئوي لكل مركب مما يأتي:

a. السكروز $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.

b. الماجنتيت Fe_3O_4 .

130. حدد الصيغة الأولية لكل مركب مما يأتي:

a. الإيثلين C_2H_4 .

b. حمض الأسكوربيك $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$.

c. النفتالين C_{10}H_8 .

تقويم الفصل

تقويم إضافي

الكتابة 2 الكيمياء

147. الغاز الطبيعي هيدرات الغاز الطبيعي هي مركبات كيميائية متبلورة (Clathrate hydrate). ابحث في هذه المركبات وأعد نشرة تعليمية عنها للمستهلكين. يجب أن تناقش هذه النشرة تركيب هذه المركبات، ومكان وجودها، وأهميتها للمستهلكين، والآثار البيئية لاستخدامها.

أسئلة المستندات

148. يشتمل الجدول 4-5 على بيانات عن وقود مكوك فضاء؛ إذ لا بد من توافر 3,164,445 L من الأكسجين، والهيدروجين، وأحادي ميثيل الهيدرازين (الكتلة المولية = 46.07 g/mol)، ورابع أكسيد ثنائي النيتروجين (الكتلة المولية = 92.00 g/mol)، في خزانات الوقود لحظة الإقلاع. كتلتها الكلية (727,233 Kg). أكمل الجدول بحساب عدد المولات، والكتلة بالكيلوجرام، وعدد الجزيئات.

الجدول 4-5 بيانات وقود مكوك فضائي

عدد الجزيئات	عدد المولات	الكتلة (Kg)	الصفة الجزيئية	المادة
	5.14×10^7		H ₂	الهيدروجين
1.16×10^{31}			O ₂	الأكسجين
		4909	CH ₃ NH NH ₂	أحادي ميثيل الهيدرازين
	8.64×10^4		N ₂ O ₄	رابع أكسيد ثنائي النيتروجين

مراجعة عامة

140. إذا كانت كتلة ذرة واحدة من عنصر ما تساوي 6.66×10^{-23} g، فما العنصر؟
141. يحتوي مركب على 6.0 g كربون، و 1.0 g هيدروجين. وكتلته المولية 42.0 g/mol. ما التركيب النسبي المئوي للمركب؟ وما صيغته الأولية؟ وما صيغته الجزيئية؟
142. أي المركبات الآتية يحتوي على أعلى نسبة مئوية بالكتلة من الأكسجين؟ TiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃

التفكير الناقد

143. طبق المفاهيم لدى شركة تعدين مصدران محتملان لاستخراج النحاس: جالكوبايريت (CuFeS₂)، وجالكوسيت (Cu₂S). فإذا كانت ظروف استخراج النحاس من الخامين متشابهة تمامًا، فأيهما ينتج عنه كمية أكبر من النحاس؟ فسر إجابتك.
144. صمم تجربة يمكن استعمالها لتحديد كمية الماء في مركب الشب البوتاسي KAl(SO₄)₂ · xH₂O.

مسألة تحفيز

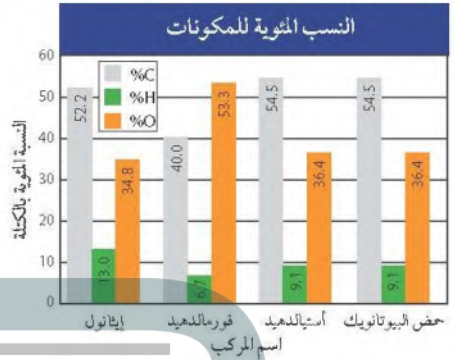
145. مركبان كيميائيان يتكونان من العنصرين X و Y وصيغتهما XY₂ و X₂Y₃. إذا علمت أن كتلة 0.25 mol من المركب XY تساوي 17.96 g، و 0.25 mol من المركب X₂Y₃ تساوي 39.92 g. فما الكتلة الذرية لكل من X و Y؟
- a. اكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين.

مراجعة تراكمية

146. اكتب معادلات كيميائية موزونة لكل تفاعل مما يأتي:
- a. تفاعل فلز الماغنسيوم مع الماء لتكوين هيدروكسيد الماغنسيوم الصلب وغاز الهيدروجين.
- b. تفكك غاز رباعي أكسيد ثنائي النيتروجين إلى غاز ثاني أكسيد النيتروجين.
- c. تفاعل الإحلال المزدوج بين المحاليل المائية لكل من حمض الكبريتيك وهيدروكسيد البوتاسيوم.

أسئلة الاختيار من متعدد

استعن بالرسم البياني أدناه للإجابة عن الأسئلة من 1 إلى 4.



1. يتشابه الأستالدهيد وحمض البيوتانويك في:

- الصيغة الجزيئية.
- الصيغة الأولية.
- الكتلة المولية.
- الخواص الكيميائية.

2. إذا كانت الكتلة المولية لخمض البيوتانويك 88.1g/mol، فما صيغته الجزيئية؟

- $C_3H_4O_3$
- C_2H_4O
- $C_4H_{12}O$
- $C_4H_8O_2$

3. ما الصيغة الأولية للإيثانول؟

- C_4HO_3
- $C_2H_6O_2$
- C_2H_6O
- $C_4H_{13}O_2$

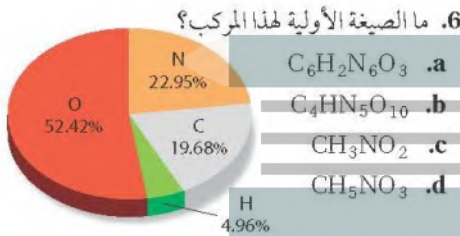
4. الصيغة الأولية للفورمالدهيد هي صيغته الجزيئية نفسها. فكم جراماً يوجد في 2.00 mol من الفورمالدهيد؟

- 30.00 g
- 60.06 g
- 182.0 g
- 200.0 g

5. أي مما يأتي لا يُعدّ وصفاً للمول؟

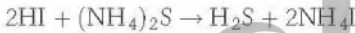
- وحدة تستعمل للعد المباشر للجسيمات.
- عدد أفوجادرو من جزيئات مركب.
- عدد الذرات في 12 g بالضغط من 12 C- النقي.
- وحدة النظام العالمي لكمية المادة.

استعن بالرسم البياني أدناه للإجابة عن السؤال 6.



- $C_6H_2N_6O_3$
- $C_4HN_5O_{10}$
- CH_3NO_2
- CH_5NO_3

7. ما نوع التفاعل الموضح أدناه؟



- تكوين.
- تفكك.
- إحلال بسيط.
- إحلال مزدوج.

8. ما كتلة جزيء واحد من الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ ؟ (الكتلة المولية = 180 g/mol).

- 6.02×10^{-23}
- 2.99×10^{-22}
- 2.16×10^{-25}
- 3.34×10^{-21}

9. ما عدد ذرات الأكسجين في 18.94 g من $Zn(NO_3)_2$ ؟ (الكتلة المولية = 189 g/mol).

- 3.62×10^{23}
- 1.81×10^{23}
- 6.02×10^{25}
- 1.14×10^{25}

10. إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم

NaOH هي 40.0g/mol، فما عدد المولات

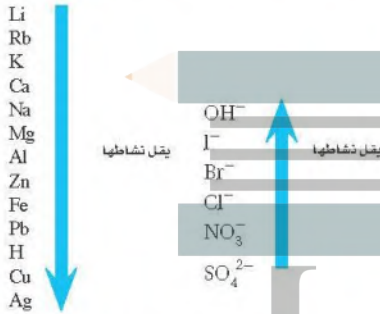
في 20.00 منه؟

- 0.50 mol
- 1.00 mol
- 2.00 mol
- 4.00 mol

14. كم مركباً يمكن أن يتكوّن من النحاس والكبريت والأكسجين؟ اكتب أسماءها وصيغتها.

أسئلة الإجابات المفتوحة

استعن بالشكل أدناه للإجابة عن السؤال 15.



طُلب إليك تحديد ما إذا كانت عينة من الفلز تتكون من الخارصين، أو الرصاص، أو الليثيوم. ولديك المحاليل الآتية: كلوريد البوتاسيوم KCl، كلوريد الألومنيوم $AlCl_3$ III، كلوريد الحديد $FeCl_3$ III، كلوريد النحاس (II) $CuCl_2$.

15. وضح كيف تستخدم المحاليل في معرفة نوع الفلز الذي تتكون منه العينة؟

11. كم ذرة في 116.14 g من Ge؟

(الكتلة المولية = 72.64 g/mol).

a. 2.73×10^{25} ذرة.

b. 6.99×10^{25} ذرة.

c. 3.76×10^{23} ذرة.

d. 9.63×10^{23} ذرة.

12. ما كتلة جزيء واحد من $(BaSiF_6)$ علماً أنّ كتلته

المولية = 279.415 g/mol.

a. 1.68×10^{26} g

b. 2.16×10^{21} g

c. 4.64×10^{-22} g

d. 6.02×10^{-23} g

13. ما الكتلة المولية لأباتيت الفلور $Ca_5(PO_4)_3F$.

a. 314 g/mol

b. 344 g/mol

c. 442 g/mol

d. 504 g/mol

e. 524 g/mol

أسئلة الإجابات القصيرة

استعن بالجدول أدناه للإجابة عن السؤال 14.

شحنات بعض الأيونات	
الأيون	الصيغة
الكبريتيد	S^{2-}
الكبريتيت	SO_3^{2-}
الكبريتات	SO_4^{2-}
ثيو كبريتات	$S_2O_3^{2-}$
نحاس I	Cu^+
نحاس II	Cu^{2+}

ثوابت فيزيائية

الكمية	الرمز	المقدار	القيمة التقريبية
وحدة كتلة الذرة	amu	$1.66053886 \times 10^{-27} \text{ kg}$	$1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$
عدد أفوجادرو	N_A	$6.0221415 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	$6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
كتلة الإلكترون	e^-	9.11×10^{-28}	amu

البادئات

البادئة	الرمز	التعبير العلمي
femto	f	10^{-15}
pico	p	10^{-12}
nano	n	10^{-9}
micro	μ	10^{-6}
milli	m	10^{-3}
centi	c	10^{-2}
deci	d	10^{-1}
dica	da	10^1
hecto	h	10^2
kilo	k	10^3
mega	M	10^6
giga	G	10^9
tera	T	10^{12}
peta	P	10^{15}

الأيونات العديدة الثورات

الاسم	الأيون	الاسم	الأيون
الألمونيوم	NH_4^+	البيرايونات	IO_4^-
النيتريت	NO_2^-	الأسيتات	CH_3COO^-
النترات	NO_3^-	الفوسفات الثنائية الهيدروجين	$H_2PO_4^-$
الهيدروكسيد	OH^-	الكربونات	CO_3^{2-}
السيانيد	CN^-	الكبريتات	SO_3^{2-}
البرمنجنات	MnO_4^-	الكبريتات	SO_4^{2-}
البكربونات	HCO_3^-	الثيوكبريتات	$S_2O_3^{2-}$
الهيبيكلورايت	ClO^-	البيروكسيد	O_2^{2-}
الكلورايت	ClO_2^-	الكرومات	CrO_4^{2-}
الكلورات	ClO_3^-	ثنائي الكرومات	$Cr_2O_7^{2-}$
فوق الكلورات	ClO_4^-	الفوسفات الهيدروجينية	HPO_4^{2-}
البرومات	BrO_3^-	الفوسفات	PO_4^{3-}
الأيونات	IO_3^-	الزرنيخات	AsO_4^{3-}

أيونات بعض العناصر

الجموعة	الأيونات الشائعة
3	Sc^{3+}, Y^{3+}, La^{3+}
4	Ti^{2+}, Ti^{3+}
5	V^{2+}, V^{3+}
6	Cr^{2+}, Cr^{3+}
7	$Mn^{2+}, Mn^{3+}, Tc^{2+}$
8	Fe^{2+}, Fe^{3+}
9	Co^{2+}, Co^{3+}
10	$Ni^{2+}, Pd^{2+}, Pt^{2+}, Pt^{4+}$
11	$Cu^+, Cu^{2+}, Ag^+, Au^+, Au^{3+}$
12	$Zn^{2+}, Cd^{2+}, Hg_2^{2+}$
13	$Al^{3+}, Ga^{2+}, Ga^{3+}, In^+, In^{2+}, In^{3+}, Tl^+, Tl^{3+}$
14	$Sn^{2+}, Sn^{4+}, Pb^{2+}, Pb^{4+}$

الفلزات
ليثيوم
روبيديوم
بوتاسيوم
كالسيوم
صوديوم
ماغنسيوم
ألومنيوم
منجنيز
خارصين
حديد
نيكل
قصدير
رصاص
نحاس
فضة
بلاتين
ذهب

الفلزات
الهاجينة
فلور
كلور
بروم
يود

(أ)

أشعة ألفا Alpha Ray إشعاعات مكونة من جسيمات ألفا، وجسيم ألفا يحتوي على بروتونين ونيوترونين؛ أي يحمل شحنة ثنائية موجبة.

أشعة بيتا Beta Ray إشعاعات مكونة من جسيمات بيتا السريعة الحركة، وجسيم بيتا عبارة عن إلكترون يحمل شحنة سالبة أحادية.

أشعة جاما Gamma Ray إشعاعات عالية الطاقة، غير مشحونة، وليس لها كتلة، لا تنحرف في المجال المغناطيسي أو الكهربائي. وترافق إشعاع ألفا أو بيتا عادة، وهي مسؤولة عن معظم الطاقة المفقودة خلال التحلل الإشعاعي.

أشعة المهبط Cathode Ray إشعاعات تصدر من المهبط، وتنقل إلى المصعد في أنبوب أشعة المهبط.

الإلكترون Electron سالب الشحنة، سريع الحركة، كتلته صغيرة جدًا، ويوجد في كل مادة، ويتحرك في الفراغ المحيط بنواة الذرة.

الأيون المتفرج Spectator Ion الأيون الذي لا يشارك في التفاعل.

الاستنتاج Conclusion حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها.

(ب)

البحث التطبيقي Applied Research البحث العلمي الذي يجري لحل مشكلة محددة.

البحث النظري Pure Research البحث العلمي الذي يهدف إلى الحصول على المعرفة لأجل المعرفة ذاتها.

البخار Vapor الحالة الغازية لمادة توجد في الحالة الصلبة أو السائلة في درجات الحرارة العادية.

البروتون Proton جسيم متناهٍ في الصغر من مكونات نواة الذرة، وشحنته موجبة (+1).

البيانات الكمية Quantitative Data معلومات رقمية تبين كبر، أو صغر، أو طول، أو سرعة شيء ما.

البيانات النوعية Qualitative Data معلومات تصف اللون، أو الرائحة، أو الشكل، أو بعض الخواص الفيزيائية.

البلازما Plasma وهي حالة مميزة من حالات المادة يمكن وصفها بأنها غاز متأين تكون فيه الإلكترونات حرة وغير مرتبطة بالذرة أو الجزيء.

(ت)

التبلور Crystallization طريقة للفصل تؤدي إلى الحصول على مادة نقية صلبة من محلول يحتوي على هذه المادة.

التجربة Experiment مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية.

التحلل الإشعاعي Radioactive Decay تفقد الأنوية غير المستقرة الطاقة نتيجة إصدار الإشعاع بشكل تلقائي.

الترشيح Filtration إحدى طرائق فصل المخاليط، يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل مادة صلبة عن سائل.

التركيب النسبي المئوي Percent Composition النسبة المئوية الكتلية لكل عنصر في المركب.

التسامي Sublimation عملية تتبخر فيها المادة الصلبة مباشرة من دون أن تمر بالحالة السائلة.

تغير الحالة State Change تحول المادة من حالة إلى أخرى.

التغير الفيزيائي Physical Change تغير يؤثر في الخواص الفيزيائية للمادة دون أن يغير تركيبها.

التغير الكيميائي Chemical Change عملية تتضمن تغير مادة أو أكثر إلى مواد جديدة، ويسمى أيضًا التفاعل الكيميائي.

تفاعل الاحتراق Combustion Reaction تفاعل مادة مع الأكسجين وينتج عنها طاقة في صورة ضوء وحرارة.

تفاعل الإحلال البسيط Single - Replacment Reaction تفاعل كيميائي ينتج عندما تحل ذرات أحد العناصر محل ذرات عنصر آخر في مركب.

تفاعل الإحلال المزدوج Double - Replacment Reaction تفاعل كيميائي ينتج عن تبادل أيونات مادتين، وينشأ عنه غاز، أو راسب، أو ماء.

تفاعل التفكك Decomposition Reaction تفاعل يحدث نتيجة لتفكك أحد المركبات إلى عنصرين أو أكثر أو إلى مركبات جديدة.

تفاعل التكوين Synthesis Reaction تفاعل مادتين أو أكثر لإنتاج مادة واحدة.

التفاعل النووي Nuclear Reaction تفاعل يتضمن التغير في نواة الذرة.

التقطير Distillation طريقة لفصل المواد اعتمادًا على الاختلاف في درجات غليانها.

(ج)

الجدول الدوري Periodic Table جدول ينظم كل العناصر المعروفة في صفوف أفقية (دورات) وأعمدة (مجموعات) مرتبة تصاعدياً بحسب العدد الذري.

جسيمات ألفا Alpha Particles جسيمات تحتوي بروتونين ونيوترونين، وشحنتها $+2$ ، وتكافئ نواة ذرة هيليوم -4 ، وتمثل بالرمز ${}^4_2\text{He}$ ، وتنبعث خلال التحلل الإشعاعي.

جسيمات بيتا Beta Particles إلكترونات عالية السرعة، شحنتها -1 ، وتصدر خلال التحلل الإشعاعي وتمثل بالرمز ${}^0_{-1}\text{e}$.

(ح)

حالات المادة States of Matter الأشكال الفيزيائية للمادة في وضعها الطبيعي على الأرض: الصلبة، والسائلة، والغازية.

(خ)

الخاصية غير المميزة Extensive Property خاصية فيزيائية تعتمد على كمية المادة الموجودة، ومنها: الكتلة، والطول، والحجم.

الخاصية الفيزيائية Physical Property الخاصية التي يمكن ملاحظتها أو قياسها من دون تغيير تركيب العينة.

الخاصية الكيميائية Chemical Property قدرة مادة ما على الاتحاد مع غيرها أو التحول إلى مادة أخرى.

الخاصية المميزة Intensive Property خاصية فيزيائية تبقى ثابتة بغض النظر عن كمية المادة الموجودة.

(ذ)

الذرة Atom أصغر جسيم في العنصر، لها جميع خواص العنصر، وهي متعادلة الشحنة، وشكلها كروي، وتتكون من: الإلكترونات، والبروتونات، والنيوترونات.

(ر)

الراسب Precipitate مادة صلبة تتكون خلال التفاعل الكيميائي.

(س)

السائل Liquid حالة من حالات المادة، أو شكل من أشكال المادة، له صفة الجريان، وحجمه ثابت، ويأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه.

السنج Soot دقائق من الكربون تتخلف من نقص في حرق الوقود.

(ص)

الصيغة الأولية Empirical Formula صيغة تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.

الصيغة الجزيئية Molecular Formula صيغة تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة.

(ض)

الضابط Control المعيار الذي يستعمل للمقارنة في التجربة.

(ط)

الطريقة العلمية Scientific Method طريقة نظامية تستعمل في الدراسات العلمية، وهي عملية منظمة يستعملها العلماء لحل المشكلات وللتحقق من عمل العلماء الآخرين.

(ع)

عدد أفوجادرو Avogadro's Number هو 6.0221367×10^{23} ، وهو عبارة عن عدد الجسيمات في مول واحد، ويمكن تقريب هذه القيمة إلى ثلاثة منازل 6.02×10^{23} .

العدد الذري Atomic Number عدد البروتونات في نواة الذرة.

العدد الكتلي Mass Number عدد يكتب بعد اسم العنصر، ويمثل مجموع البروتونات والنيوترونات.

العنصر Element مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر بوسائل فيزيائية أو كيميائية.

(غ)

الغاز Gas حالة من حالات المادة، يأخذ شكل الإناء الذي يوجد فيه، ويملؤه تمامًا، وهو قابل للانضغاط.

(ف)

الفرضية Hypothesis تفسير مؤقت لما تم ملاحظته، قابل للاختبار.

(ق)

قانون حفظ الكتلة Law of Conservation of Mass قانون ينص على أن الكتلة لا تفنى ولا تستحدث في أثناء التفاعل الكيميائي إلا بقدره الله تعالى.

القانون العلمي Scientific law علاقة موجودة في الطبيعة تدعمها عدة تجارب.

قانون النسب الثابتة Law of Definite Proportions قانون ينص على أن المركب يتكون دائمًا من العناصر نفسها بنسب كتلية ثابتة مهما اختلفت كميته.

قانون النسب المتضاعفة Law of Multiple Proportions قانون ينص على أنه عند تكوين مركبات مختلفة من اتحاد العناصر نفسها فإن النسبة بين كتلة أحد العناصر التي تتحد مع كتلة ثابتة من عنصر آخر في هذه المركبات هي نسبة عددية بسيطة وصحيحة.

(ك)

الكتلة Mass مقياس لكمية المادة.

الكتلة الذرية المتوسطة Avarage Atomic Mass متوسط كتلة نظائر العنصر.

الكتلة المولية Molar Mass الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقية.

الكروماتوجرافيا Chromatography طريقة لفصل مكونات مخلوط، اعتمادًا على قدرة كل مكون من مكوناته على الانتقال أو السحب على سطح مادة أخرى.

الكيمياء Chemistry دراسة المادة والتغيرات التي تحدث لها.

(م)

المادة الصلبة Solid حالة من حالات المادة، لها شكل وحجم محددين.

المادة الكيميائية Chemical Substance مادة لها تركيب محدد وثابت، وتسمى أيضًا المادة النقية.

المتغير التابع Dependent Variable متغير تعتمد قيمته على المتغير المستقل في التجربة.

المتغير المستقل Independent Variable متغير يُخطط لتغييره في التجربة.

المتفاعلات Reactants المواد التي يبدأ بها التفاعل الكيميائي.

المحلول Solution مخلوط منتظم التركيب يمكن أن يحتوي مواد صلبة، أو سائلة، أو غازية، ويسمى أيضًا مخلوطًا متجانسًا.

المحلول المائي Aqueous Solution محلول يحتوي على مادة أو أكثر مذابة في الماء.

المخلوط Mixture مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر، تحتفظ كل منها بخواصها الأصلية.

المخلوط غير المتجانس Hetrogeneous Mixture المخلوط الذي ليس له تركيب منتظم، وتبقى المواد فيه متميزة.

المخلوط المتجانس Homogeneous Mixture مخلوط له تركيب ثابت وطور واحد، ويسمى أيضًا محلولًا.

المذاب Solute مادة أو أكثر مذابة في محلول.

المذيب Solvent المادة التي تذيب المذاب وتحتويه.

المركب Compound مزيج مكون من عنصرين أو أكثر متحدين كيميائيًا، ويمكن تحليله إلى مواد أبسط بالطرائق الكيميائية، ويختلف في صفاته عن أي من مكوناته.

المعادلة الأيونية الكاملة Complete Ionic Equation معادلة أيونية تُظهر كافة الأيونات في المحلول بصورتها الواقعية.

المعادلة الأيونية النهائية Net Ionic Equation معادلة أيونية تشتمل فقط على الجسيمات المشاركة في التفاعل.

المعادلة الكيميائية Chemical Equation جملة تستعمل فيها الصيغ الكيميائية لتحديد المواد المشاركة في التفاعل وكميات المواد المتفاعلة والناجمة.

المعادلة النووية Nuclear Equation نوع من المعادلات يبين العدد الذري والعدد الكتلي للجسيمات المتضمنة في التفاعل.

المعامل Coefficient رقم يكتب قبل صيغة المادة المتفاعلة أو الناتجة في المعادلة الكيميائية الموزونة. وتصف المعاملات في المعادلة الموزونة أبسط نسبة عددية صحيحة لكميات كل من المتفاعلات والنواتج.

الملح المائي Hydrates مادة أيونية صلبة يرتبط بذراتها عدد محدد من جزيئات الماء.

المول Mole وحدة نظام عالمي تستعمل في قياس كمية المادة، وهو عبارة عن عدد ذرات الكربون الموجودة في 12g من الكربون، والمول الواحد كمية من المادة النقية تحتوي على 6.02×10^{23} من الجسيمات.

(ن)

النتيجة Result حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها.

النسبة المئوية بالكتلة Mass Percent نسبة كتلة كل عنصر في مركب إلى كتلة المركب الكلية معبراً عنها كنسبة مئوية.

النشاط الإشعاعي Radioactivity عملية تقوم من خلالها بعض المواد بإصدار الإشعاعات تلقائياً.

التنظائر Isotopes ذرات للعنصر نفسه، تختلف في عدد النيوترونات.

النظرية Theory تفسير لظاهرة طبيعية، قائم على عدة مشاهدات واستقصاءات.

نظرية دالتون الذرية Dalton's Atomic Theory تبين أن المادة مكونة من جسيمات صغيرة جداً تسمى الذرات، وهي غير مرئية ولا تتجزأ. ذرات عنصر ما متشابهة في الحجم، والكتلة، والخواص الفيزيائية، والخواص الكيميائية، وتختلف عن ذرات أي عنصر آخر. وتتحد الذرات المختلفة بنسبة عددية بسيطة وتكوّن المركبات.

وخلال التفاعل الكيميائي قد تنفصل الذرات أو تتحد أو يعاد ترتيبها.

النموذج Model تفسير مرئي، أو لفظي، أو رياضي للبيانات التجريبية.

النواتج Products مواد تتكون خلال التفاعل الكيميائي.

النواة Nucleus مركز الذرة الصغير جداً، موجب الشحنة، كثيف، يحتوي على البروتونات الموجبة والنيوترونات غير المشحونة.

النيوترون Neutron (جسيم) غير مشحون في نواة الذرة، وكتلته قريبة من كتلة البروتون.

(و)

وحدة الكتلة الذرية Atomic Mass Unit $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة الكربون -12.

الوزن Weight مقياس لكمية المادة، ولقوة جذب الأرض للمادة أيضاً.



 الحلول اون لاين

 hulul.online

الجدول الدوري للعناصر



يبدل لون صندوق كل عنصر على كونه فلزاً أو شبه فلز أو لافلز.

فلز
شبه فلز
لا فلز

یدل لون صندوق كل عنصر على كونه فلزاً أو شبه فلز أو لافلز.

			13	14	15	16	17	18	
			Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Helium 2 He 4.003	
			Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.065	Chlorine 17 Cl 35.453	Neon 10 Ne 20.180	
10	11	12							Argon 18 Ar 39.948
Nickel 28 Ni 58.693	Copper 29 Cu 63.546	Zinc 30 Zn 65.409	Gallium 31 Ga 69.723	Germanium 32 Ge 72.64	Arsenic 33 As 74.922	Selenium 34 Se 78.96	Bromine 35 Br 79.904	Krypton 36 Kr 83.798	
Palladium 46 Pd 106.42	Silver 47 Ag 107.868	Cadmium 48 Cd 112.411	Indium 49 In 114.818	Tin 50 Sn 118.710	Antimony 51 Sb 121.760	Tellurium 52 Te 127.60	Iodine 53 I 126.904	Xenon 54 Xe 131.293	
Platinum 78 Pt 195.078	Gold 79 Au 196.967	Mercury 80 Hg 200.59	Thallium 81 Tl 204.383	Lead 82 Pb 207.2	Bismuth 83 Bi 208.980	Polonium 84 Po (209)	Astatine 85 At (210)	Radon 86 Rn (222)	
Darmstadtium 110 Ds (281)	Roentgenium 111 Rg (272)	Ununbium * 112 Uub (285)	Ununtrium * 113 Uut (284)	Ununquadium * 114 Uuq (289)	Ununpentium * 115 Uup (288)	Ununhexium * 116 Uuh (291)	Ununoctium * 118 Uuo (294)		

* أسماء ورموز العناصر 113، 115، 117، 118 مؤقتة، وسيتم اختيار رموز وأسماء نهائية لها فيما بعد من الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية (IUPAC).

Europium 63 Eu 151.964	Gadolinium 64 Gd 157.25	Terbium 65 Tb 158.925	Dysprosium 66 Dy 162.500	Holmium 67 Ho 164.930	Erbium 68 Er 167.259	Thulium 69 Tm 168.934	Ytterbium 70 Yb 173.04	Lutetium 71 Lu 174.967
Americium 95 Am (243)	Curium 96 Cm (247)	Berkelium 97 Bk (247)	Californium 98 Cf (251)	Einsteinium 99 Es (252)	Fermium 100 Fm (257)	Mendelevium 101 Md (258)	Nobelium 102 No (259)	Lawrencium 103 Lr (262)

العناصر في كل عمود تدعى مجموعة، ولها خواص كيميائية متشابهة.

1	2	3	4	5	6	7	8	9
Hydrogen 1 H 1.008								
Lithium 3 Li 6.941	Beryllium 4 Be 9.012							
Sodium 11 Na 22.990	Magnesium 12 Mg 24.305							
Potassium 19 K 39.098	Calcium 20 Ca 40.078	Scandium 21 Sc 44.956	Titanium 22 Ti 47.867	Vanadium 23 V 50.942	Chromium 24 Cr 51.996	Manganese 25 Mn 54.938	Iron 26 Fe 55.845	Cobalt 27 Co 58.933
Rubidium 37 Rb 85.468	Sr 38 87.62	Yttrium 39 Y 88.906	Zirconium 40 Zr 91.224	Niobium 41 Nb 92.906	Molybdenum 42 Mo 95.94	Technetium 43 Tc (98)	Ruthenium 44 Ru 101.07	Rhodium 45 Rh 102.906
Cesium 55 Cs 132.905	Barium 56 Ba 137.327	Lanthanum 57 La 138.906	Hafnium 72 Hf 178.49	Tantalum 73 Ta 180.948	Tungsten 74 W 183.84	Rhenium 75 Re 186.207	Osmium 76 Os 190.23	Iridium 77 Ir 192.217
Francium 87 Fr (223)	Radium 88 Ra (226)	Actinium 89 Ac (227)	Rutherfordium 104 Rf (261)	Dubnium 105 Db (262)	Seaborgium 106 Sg (266)	Bohrium 107 Bh (264)	Hassium 108 Hs (277)	Meitnerium 109 Mt (268)

الرموز الثلاثة العليا تدل على حالة العنصر في درجة حرارة الغرفة. بينما يدل الرمز الرابع على العناصر المصنعة.

الرقم المحاط بقوسين هو العدد الكتلي للنظير الأطول عمراً للعنصر.

صفوف العناصر الأفقية تدعى دورات. يزداد العدد الذري من اليسار إلى اليمين في كل دورة.

سلسلة اللانثانيدات

سلسلة الأكتينيدات

يدل السهم على المكان الذي يجب أن توضع فيه هذه العناصر في الجدول. لقد تم نقلها إلى أسفل الجدول توفيراً للمكان.

Cerium 58 Ce 140.116	Praseodymium 59 Pr 140.908	Neodymium 60 Nd 144.24	Promethium 61 Pm (145)	Samarium 62 Sm 150.36
Thorium 90 Th 232.038	Protactinium 91 Pa 231.036	Uranium 92 U 238.029	Neptunium 93 Np (237)	Plutonium 94 Pu (244)