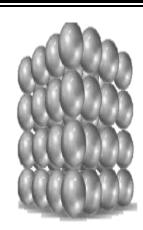
O_2





تتكوّن جميع المواد من وحدات بنائية تُسمّى العناصر الكيميائية. العنصر: مادة نقيّة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط خلال التفاعلات الكيميائية.

يعرف العلماء حتى الآن حوالي ١١٨ عنصراً. لكل عنصر اسم ورمز، يتكون من حرفٍ أو حرفين، مأخوذ من اسمه باللغة الإنجليزية أو لغاتٍ أخرى قديمة.

مثال يتكون الهواء الجوي من عدد من العناصر منها (الأكسجين و رمزه الكيميائي

عند دراسة العناصر يهتم العلماء بصفات العنصر الثلاث التالية:

١-حالة العنصر

(الحالة الصلبة، الحالة السائلة، الحالة الغازبة).

٢- طريقة ارتباط العناصى

بعض العناصر تميل إلى الارتباط مع عناصر أخرى لتكوين مواد جديدة،

ومن أمثلتها الماغنيسيوم المستخدم في الألعاب النارية

٣-تصنيف العنصر

تصنّف العناصر إلى ثلاثة أصناف، هي

اللافلزات

صفات اللافلزات

صفات الفلزات اللمعان. توصيل الحرارة والكهرباء. قابليتها للتشكيل.

الفلزات

الماغنيسيوم

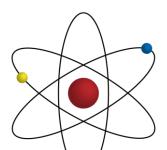
رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء.

العناصر

شباه الفلزات

صفات أشباه الفلزات صفات مشتركة مع الفلزات، وصفات أخرى مشتركة مع اللافلزات

الوحدة الخامسة : المادة



الذرات والجزيئات

يتكون العنصر من أجزاء أصغر تُسمى الذرات.

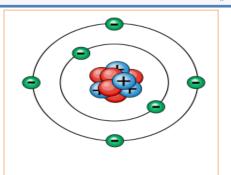
الذرّة: أصغر وحدة في العنصر تحمل صفات ذلك العنصر.

مم تتكوّن الذرات والجزيئات

تتكون ذرات العنصر من الأجزاء التالية:

إلكترونات

سالبة الشحنة تدور في فراغ حول النواة يحتل معظم



- إلكترون 🕒
- بروتون 🕀
- نيترون 🔵

١. نواة

وتقع في مركز الذرة وتتكون من نوعين من الجسيمات، هما:

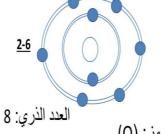
أ- البروتونات: وهي جسيمات موجبة الشحنة.

ب- نيوترونات: وهي جسيمات متعادلة الشحنة.

العدد الذري هو عدد البروتونات في الذرة الذي يحدد نوع العنصر،

تكون الذرة متعادلة كهربائياً؛ :عدد البروتونات الموجبة = عدد الإلكترونات السالبة

توزيع الالكترونات في ذرة الأوكسجين



العدد الدري: 8 الرمز: (0) العدد الكتلي: 16

الجزيئات

دقائق تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معاعندما ترتبط الذرات معا تكون الجزيئات

الصيغة الكيميائية

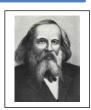
حروف تدل على نوع العنصر وأرقام تدل على عدد الذرات . مثلا: جزئ الأكسجين صيغته الكيميائية (O2) الحرف يدل على عدد الذرات الحرف يدل على عدد الذرات

تصنيف العناصر:

كل عنصر كيميائي له اسم ورمز يتكون رمز العنصر من حرف أو حرفين تستخدم رموز العناصر في كتابة المعادلات الكيميائية

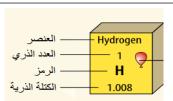
العالم مندليف رتب العناصر من الأخف إلى الأثقل

اكتشف مندليف أن خصائص العناصر تتكرر بشكل دوري









رتب العناصر في جدول سمى (الجدول الدوري) حيث تصطف العناصر بعضها بجانب بعض في صفوف تسمى الدورات, وكل عمود في الجدول الدوري يحتوي على عناصر تتشابه في خصائصها الكيميائية وتسمى مجموعات



أكثر العناصر شيوعا على الأرض

السيلكون

النيتروجين

Nitrogen

الألمونيوم

الكالسيوم

مجموعات العناصر الشائعة):



الاكسجين

أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء الخارجي الهيدروجين والهليوم ويشكل نحو ٠,٩٨ من كتلة الكون



ألومنيوم ٨,١% أكسجين حدید ه% %٤٦,٦ كالسيوم ٣,٦% صوديوم ٢٠٨% بوتاسيوم ٢٠٦% سليكون مغنیسیوم ۲٫۱% % ۲۷, ۷ أخرى ١٫٥% -

باطن الأرض مكون من الحديد الصلب المحاط بالحديد المنصهر يأتي معظم الأكسجين والهيدروجين من الماء, ونحو % 60 من أوزان أجسام الحيوانات يتكون من الماء تتكون معظم أجسام الحيوانات من عناصر الكربون, الأكسجين, الهيدروجين النيتروجين, الفوسفور,



سهولة تشكيلها بسبب قابليتها للطرق والسحب توجد جميعها في الحالة الصلبة مثل الحديد - النحاس الذهب - الفضة الزئبق الذي يوجد في الحالة السائلة

زئبق



اللالفلزات

البروم



تقع في الجانب الأيمن من الجدول الدوري غير قابلة لإعادة التشكيل بالطرق أو السحب الصلب منها قابل للكسر ليس لها رنين غير موصلة للحرارة والكهرباء توجد بحالات مختلفة منها الصلب كالكبريت واليود و الكربون والسائل كالبروم والغاز كالأكسجين والهيدروجين والنيتروجين

تستخدم اللافلزات في صنع المواد العازلة مثل مقابض أواني الطهي وعوازل اسلاك الكهرباء يوجد النيتروجين والأكسجين في الهواء وهما عازلان جيدان للحرارة يستعمل الأرجون في صناعة المصابيح الكهربائية يستعمل الكلور في تنقية مياه الشرب والمسابح

داخل جسم الإنسان أو في العظام أو حتى في القلب.

*تستعمل الذهب والفضة في الزينة وصناعة الحلى.





اشباه الفلزات

















الزّرنيخ



تقع أشباه الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري، وتشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات. أشباه الفلزات شبه موصلة للكهرباء؛ فهي توصل الكهرباء عند درجات الحرارة العالية مثل الفلزات، ولكن عند درجات الحرارة المنخفضة جدأ لا توصل الكهرباء مثل اللافلزات. ولهذا السبب يُستعمل السليكون وأشباه الفلزات الأخرى في الآلات، ورقائق الحاسوب، والدوائر الكهربائية.

