



أوراق العمل للصف الثالث متوسط الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب :	
الصف :	
معلم المادة:	صابر دخیل الله السیالی
مدير المدرسة:	یوسف عبید الله الهذلی





متابعة الواجبات المنزلية والتطبيقات الفصلية

الواجبات		اوراق العمل		م
الصفحة	التنفيذ	الصفحة	التنفيذ	
				١
				٢
				٣
				٤
				٥
				٦
				٧
				٨
				٩
				١٠
				١١
				١٢
				١٣
				١٤
				١٥
				١٦
				١٧
				١٨
				١٩
				٢٠
				٢١
				٢٢
				٢٣
				٢٤
				٢٥

مدير المدرسة : يوسف الهذلي

معلم المادة : صابر السيلالي

المشرف التربوي :

ولي أمر الطالب :





قائمة المحتويات

الوحدة الثالثة:

الفصل الخامس:

١- نماذج الذرة

٢- النواة.

الفصل السادس:

١- مقدمة في الجدول الدوري.

٢- العناصر الممثلة

٣- العناصر الانتقالية.

الوحدة الرابعة:

الفصل السابع:

١- اتحاد الذرات.

٢- الصيغ والمعادلات الكيميائية

الفصل الثامن:

١- ارتباط العناصر.

٢- سرعة التفاعلات الكيميائية.



إدارة التعليم بمكة المكرمة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



مدرسة أبي دجانة المتوسطة




اسم الطالب:

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط

الوحدة الثالثة



انا أستطيع إذا انا سوف انجح بتفوق 

معلم المادة: صابر السبيالي



ورقة عمل ١

السؤال الأول - اكتب المصطلح العلمي لما يلي :

- ١- هي كل شيء له كتله ويشغل حيز من الفراغ . ()
- ٢- مادة أولية لا يمكن تحليلها إلى مواد أبسط منها . ()
- ٣- أصغر جزء في العنصر يمكن أن تدخل في التفاعلات الكيميائية دون أن ينقسم ()

السؤال الثاني - أجب عما يلي:

١- ما هي الأشعة المهبطية ؟

.....

.....

.....

٢- لماذا فرغ كروكس الأنبوب من الهواء؟

.....

.....

.....

٣- ما حقيقة اللون الأخضر في تجربة كروكس؟

.....

.....

.....

.....





ورقة عمل ٢

السؤال الأول: اكتب المصطلح العلمي لما يلي:

- ١- مكون أساسي لجميع أنواع الذرات وهو أصغر من الذرة. ()
- ٢- جسيم موجب الشحنة موجود في جميع أنوية الذرات. ()
- ٣- جسيم غير مشحون له كتلة البروتون ويوجد في نواة الذرة. ()

السؤال الثاني- قارن بين نموذج دالتون وطومسون وذر فورد مدعماً إجابتك بالرسم:

نموذج دالتون	نموذج طومسون	نموذج رذرفورد





ورقة عمل ٣

السؤال الأول – أكمل الفراغات التالية بما تراه مناسب:

- ١ - هي الجزء المركزي من الذرة والتي تتركز فيها معظم كتلة الذرة .
- ٢ - تتركز معظم كتلة الذرة في النواة وتحتوي على و.....
- ٣ - عندما يتغير عدد البروتونات في نواة الذرة يتغير
- ٤ - هو عدد البروتونات الموجودة في نواة ذرة العنصر.
- ٥ - إذا علمت أن عدد البروتونات لعنصر اليورانيوم يساوي ٩٢ بروتون فإن العدد الذري يساوي
- ٦ - هي ذرات للعنصر نفسه لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات .
- ٧ - هو مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة ذرة العنصر.

السؤال الثاني - أكمل الجدول التالي بما تراه مناسب:

العنصر	عدد الكتلة	العدد الذري	عدد p	عدد n
الالمنيوم	٢٧			١٤
الفلور		٩		١٠
الصوديوم	٢٣			١٢





ورقة عمل ٤

السؤال الأول - اذكر المصطلح العلمي لما يلي :

- ١- هي التي تعمل على المحافظة على تماسك البروتونات قريبة من بعضها داخل النواة. ()
- ٢- هو فقدان جسيمات (بروتونات أو نيوترونات) حتى تصل الذرة إلى حالة الاستقرار ()
- ٣- تغير العنصر إلى عنصر آخر عندما تفقد أو تكتسب الذرة بروتونات أثناء التحلل الإشعاعي ()
- ٤- هو الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر ()

السؤال الثاني - قارن بين تحلل α وتحلل β ؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

السؤال الثالث - وضح استخدام النظائر؟

.....

.....

.....

.....

.....





ورقة عمل ٥

السؤال الأول – أكمل الفراغات الآتية بما تراه مناسب:

- ١- رتب العناصر تصاعديا حسب تزايد أعداد كتلتها الذرية.
- ٢- ترك مندليف ٣ فراغات في جدولهِ لعناصر لم تكن معروفة في ذلك الوقت وتم اكتشافها بعد ذلك ب ١٥ عام هي و و
- ٣- رتب العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية.
- ٤- الصفوف الأفقية في الجدول الدوري تسمى وعددها
- ٥- الأعمدة في الجدول الدوري تسمى وعددها

السؤال الثاني - وضح مناطق الجدول الدوري:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....





اسم الطالب:

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط

ورقة عمل ٦

السؤال الأول – اكمل الجدول التالي بما تراه مناسب :

النوع	الفلزات	لا فلزات	أشباه الفلزات
مكانها في الجدول الدوري			
عددتها			
حالتها			
خواصها		* ليس لها لمعان أو بريق معدني. * رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء. * هشة غير قابلة للطرق والسحب . * كثافتها منخفضة جدا. * درجات انصهارها منخفضة.	لها بعض خواص الفلزات و بعض خواص اللا فلزات.





الصف الثالث المتوسط المادة : العلوم اسم الطالب :

ورقة عمل ٧

السؤال الأول- اكتب كلمة صح أو خطأ بين القوسين فيما يلي :

- ١- الفلزات القلوية نشاطها يزيد من أعلى إلى أسفل ()
- ٢- الفلزات القلوية الترابية الأرضية هي عناصر المجموعة الثانية ()
- ٣- تُعرف عناصر المجموعتين ٢,١ بالفلزات النشطة ()

السؤال الثاني – اكمل الجدول التالي بما تراه مناسب :

العنصر	المجموعة	الاستخدام
.....	يستخدم في صناعة أوعية الطهي التي يمكن نقلها مباشرة من الثلاجة للفرن.
الألومنيوم	١٣
الكبريت	١٦
.....	يوجد في الرمل المستخدم في صناعة الزجاج.
.....	غاز التنفس الوحيد وهو ضروري للاشتعال
الرصاص	الطب , بطاريات السيارة , السبائك , الوقاية من الأشعة الضارة.
القصدير	١٤
الهيليوم





اسم الطالب :

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط

ورقة عمل ٨

السؤال الأول – أجب عما يلي :

١- وضح أهمية النيتروجين؟

٢- ماذا تسمى عناصر المجموعة ١٨ ؟ ولماذا ؟

٣- ماذا تعني الهالوجينات ؟

السؤال الثاني- علل لما يلي :

١- تسمى ثلاثية الحديد بهذا الاسم ؟

٢- تسمى اللانثيدات بالعناصر الترابية النادرة ؟

السؤال الثالث - اكتب كلمة صح أو خطأ بين القوسين فيما يلي :

١- الحديد أكثر العناصر ثباتاً وذلك لشدة تماسك مكونات النواة ()

٢- يستخدم الكوبالت والنيكل والألومنيوم في صناعة البطاريات ()

٣- الحديد مع المنجنيز والكربون تستخدم لصناعة الفولاذ. ()

٤- الكربون ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم ()

٥- يستخدم الكوبالت والنيكل والألومنيوم في صناعة المغناطيس الصناعي ()





ورقة عمل ٩

السؤال الأول – اكمل الفراغات التالية بما تراه مناسب:

- ١ - هي عبارة عن سلسلتين هما اللانثانيدات والأكتنيدات.
- ٢ - والبروتاكتينيوم هي العناصر الطبيعية الوحيدة من الأكتنيدات.
- ٣ - يستخدم في صناعة فتيل المصابيح.
- ٤ - فلز سائل سام يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة ومقاييس الضغط الجوي.
- ٥ - يستخدم وقوداً في المفاعلات النووية.
- ٦ - هي فلزات لينة متشابهة تستخدم عناصرها في عمل بعض السبائك.
- ٧ - يستخدم الصمغ والبورسلان لعلاج
- ٨ - هو مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تؤثر في التفاعل و نتيجته.
- ٩ - يستخدم في كاشف الدخان.
- ١٠ - الكاليفورنيوم يستخدم في



إدارة التعليم بمكة المكرمة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



مدرسة أبي دجانة المتوسطة



اسم الطالب :

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط

الوحدة الرابعة



انا أستطيع إذا انا سوف انجح بتفوق



معلم المادة: صابر السبيالي



ورقة عمل ١٠

السؤال الأول - اكتب المصطلح العلمي لما يلي :

- ١- هي المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات. ()
- ٢- عبارة عن رمز العنصر محاط بنقطة تمثل عدد الإلكترونات في مجال الطاقة الخارجي. ()
- ٣- مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية. ()
- ٤- هي القوى التي تربط ذرتين إحداهما مع الأخرى. ()
- ٥- هي نوع من الروابط الكيميائية تكون بين أيونين مختلفين في الشحنة. ()

السؤال الثاني- اكتب كلمة صح أو خطأ بين القوسين فيما يلي:

- ١- عندما تفقد الذرة e أو أكثر تصبح موجبة الشحنة (ايون موجب) ()
- ٢- المجال الثاني (ن ٢) يتسع لـ ٨ إلكترون. ()
- ٣- تزداد طاقة الإلكترونات في مجالات الطاقة كلما كان مجال الطاقة بعيدا عن النواة ()
- ٤- تكون الذرة مستقرة عندما تحتوي في مدارها الأخير ٧ إلكترونات فقط. ()
- ٥- الفلزات القلوية تحاول أن تستقر بفقدان إلكترون ونشاطها يزيد من الأعلى للأسفل. ()
- ٦- الهالوجينات تحاول أن تستقر باكتساب إلكترون ونشاطها يقل من الأعلى للأسفل. ()





ورقة عمل ١١

السؤال الأول – وضح التوزيع الإلكتروني لذرات العناصر التالية :

١١ Na <<< ن : ١ ن : ٢ ن : ٣

١٩ K <<<< ن : ١ ن : ٢ ن : ٣

السؤال الثاني – ما هي أنواع الرابطة الكيميائية :

- ١-.....
٢-.....
٣-.....
٤-.....

السؤال الثالث – اكمل الفراغات التالية بما تراه مناسب :

- ١ - يفقد الصوديوم إلكترون حتى يستقر ويصبح أيون ويكتسبه الكلور ليصبح أيون.....
٢ - والبروتكتينيوم هي العناصر الطبيعية الوحيدة من الأكتينيدات.
٣ - NaCl مركب
٤ - تنشأ الرابطة بين الفلزات ولا فلزات وينتج عنها
٥ - تنشأ الرابطة التساهمية بين وينتج عنها
٦ - هي رابطة يكون فيها توزيع الإلكترونات غير متساوي .
٧ - HCL مركب تساهمي
٨ - الرابطة التساهمية..... تنشأ بين ذرات العنصر نفسه ويكون فيها توزيع الإلكترونات متساوي.
٩ - CL2 مركب تساهمي





ورقة عمل ١٢

السؤال الأول – اذكر المصطلح العلمي لما يأتي :

- ١- تغيرات تطرأ على المادة وينتج عنها مواد جديدة لها صفات مختلفة عن المادة الأصلية . ()
- ٢- عبارة عن طرفين متساويين من المواد المتفاعلة والمواد الناتجة تصف التفاعل الكيميائي. ()
- ٣- كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة ()

السؤال الثاني - اكمل الفراغات التالية بما تراه مناسب :

- ١- للمواد نوعان من الخواص هما : الخواص والخواص
- ٢- التغيرات ينتج عنها مواد جديدة لها خواص مختلفة عن خواص المادة الأصلية .
- ٣- تسمى المواد الموجودة في التفاعل
- ٤- تنقسم التفاعلات الكيميائية إلى: و.....
- ٥- التفاعلات للحرارة: تكون فيها الطاقة من نواتج التفاعل.

السؤال الثالث : ما هي دلائل حدوث التفاعل الكيميائي؟

.....
.....





ورقة عمل ١٣

السؤال الأول – اذكر المصطلح العلمي لما يأتي :

- ١- هي الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي. ()
- ٢- هي معدل النقص في المواد المتفاعلة أو معدل ازدياد المواد الناتجة ()
- ٣- هي مواد كيميائية تقلل من سرعة التفاعل ()
- ٤- مواد تساعد على حدوث التفاعل وتزيد من سرعته دون أن تتغير ()

السؤال الثاني – ما هي العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل ؟

- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-

السؤال الثالث – زن المعادلة الكيميائية التالية :



إدارة التعليم بمكة المكرمة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



مدرسة أبي دجانة المتوسطة

اسم الطالب :

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط



ارفق انجازاتك وجميع اعمالك
في الملف بعد هذه الورقة

انا أستطيع إذا انا سوف انجح بتفوق



معلم المادة: صابر السبيالي

إدارة التعليم بمكة المكرمة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



مدرسة أبي دجانة المتوسطة

اسم الطالب :

المادة : العلوم

الصف الثالث المتوسط