تم تحميل وعرض المادة من منصة

حقيبتي
www.haqibati.net

منصة حقيبتي التعليمية

منصة حقيبتي هو موقع تعليمي يعمل على تسهيل العملية التعليمية بطريقة بسيطة وسهلة وتوفير كل ما يحتاجه المعلم والطالب لكافة الصفوف الدراسية كما يحتوي الموقع على حلول جميع المواد مع الشروح المتنوعة للمعلمين.

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

حمل التطبيق من هنا

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم ..... مدرسة		المادة	العلوم
		الاختبار	الفترة الثانية
		الصف	الأول المتوسط
		الفصل	الدراسي الأول
		العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة — ٥ درجات

١. أي حالات المادة لها حجم ثابت، وتأخذ شكل الوعاء؟

(أ) الصلبة	(ب) السائلة	(ج) الغازية	(د) البلازما

٢. أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

(أ) تشكيل الصلصال	(ب) انصهار الجليد	(ج) احتراق الخشب	(د) طي الورق

٣. ما الجسيم الذي يحمل شحنة سالبة في الذرة؟

(أ) البروتون	(ب) النيوترون	(ج) النواة	(د) الإلكترون

٤. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات هي:

(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) المحلول

٥. إذا احتوت نواة ذرة على ١٧ بروتونًا، فإن عددها الذري:

(أ) ٣٤	(ب) ١٨	(ج) ١٧	(د) ٧

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ) — ٥ درجات

٦. تساوي الكثافة ناتج قسمة الكتلة على الحجم.	( )
٧. ينتج عن التغير الكيميائي مواد جديدة.	( )
٨. تعني قابلية السحب إمكانية تحويل الفلز إلى صفائح بالطرق.	( )
٩. تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	( )
١٠. الماء النقي مخلوط من الهيدروجين والأكسجين.	( )

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | أكمل بالمصطلح المناسب — ٥ درجات

المتجانس | المركب | الكتلة | قانون حفظ الكتلة | درجة الانصهار

١١. كمية المادة الموجودة في جسم ما تسمى ..... .

١٢. درجة تحول المادة من الحالة الصلبة إلى السائلة هي ..... .

١٣. تساوي كتل المواد المتفاعلة والناتجة يعبّر عن ..... .

١٤. اتحاد عنصرين أو أكثر كيميائيًا ينتج مادة تسمى ..... .

١٥. المخلوط الذي لا يمكن التمييز بين مكوناته هو المخلوط ..... .

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الرابع | صنّف التغير في كل صورة — درجتان

١٦. تشكيل الصلصال	١٧. تكوّن الصدأ على الحديد
	
.....	.....

السؤال الخامس | صنّف المادة تحت كل صورة — ٣ درجات

١٨. الماء النقي	١٩. النحاس النقي	٢٠. السلطة
		
.....	.....	.....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

نموذج الاجابة

المادة	العلوم
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول المتوسط
الفصل	الدراسي الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة — ٥ درجات

١. أي حالات المادة لها حجم ثابت، وتأخذ شكل الوعاء؟

(أ) الصلبة	(ب) السائلة	(ج) الغازية	(د) البلازما

٢. أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

(أ) تشكيل الصلصال	(ب) انصهار الجليد	(ج) احتراق الخشب	(د) طي الورق

٣. ما الجسيم الذي يحمل شحنة سالبة في الذرة؟

(أ) البروتون	(ب) النيوترون	(ج) النواة	(د) الإلكترون

٤. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات هي:

(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) المحلول

٥. إذا احتوت نواة ذرة على ١٧ بروتونًا، فإن عددها الذري:

(أ) ٣٤	(ب) ١٨	(ج) ١٧	(د) ٧

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ) — ٥ درجات

٦. تساوي الكثافة ناتج قسمة الكتلة على الحجم.	صح
٧. ينتج عن التغير الكيميائي مواد جديدة.	صح
٨. تعني قابلية السحب إمكانية تحويل الفلز إلى صفائح بالطرق.	خطأ
٩. تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	خطأ
١٠. الماء النقي مخلوط من الهيدروجين والأكسجين.	خطأ

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | أكمل بالمصطلح المناسب	٥ درجات
المتجانس | المركب | الكتلة | قانون حفظ الكتلة | درجة الانصهار	
١١. كمية المادة الموجودة في جسم ما تسمى الكتلة .	
١٢. درجة تحول المادة من الحالة الصلبة إلى السائلة هي درجة الانصهار .	
١٣. تساوي كتل المواد المتفاعلة والناتجة يعبّر عن قانون حفظ الكتلة .	
١٤. اتحاد عنصرين أو أكثر كيميائيًا ينتج مادة تسمى المركب .	
١٥. المخلوط الذي لا يمكن التمييز بين مكوناته هو المخلوط المتجانس .	

السؤال الرابع | صنّف التغير في كل صورة	درجتان
١٦. تشكيل الصلصال	١٧. تكوّن الصدأ على الحديد
	
تغير فيزيائي	تغير كيميائي

السؤال الخامس | صنّف المادة تحت كل صورة	٣ درجات
١٨. الماء النقي	١٩. النحاس النقي
	
مركب	عنصر

٢٠. السلطة

مخلوط غير متجانس

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم ..... مدرسة		المادة	العلوم
		الاختبار	الفترة الثانية
		الصف	الأول المتوسط
		الفصل	الدراسي الأول
		العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ـة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٥ درجات
١. ما الخاصية التي تعبّر عن الحيز الذي يشغله الجسم؟			
(أ) الكتلة	(ب) اللون	(ج) الحجم	(د) الطول
٢. أي الخواص تتيح تحويل الفلز إلى أسلاك؟			
(أ) قابلية السحب	(ب) قابلية الاحتراق	(ج) الهشاشة	(د) الذوبان
٣. العدد الذري يساوي عدد ..... في نواة الذرة.			
(أ) الإلكترونات	(ب) النيوترونات	(ج) الجزيئات	(د) البروتونات
٤. أي الجسيمات توجد داخل نواة الذرة؟			
(أ) إلكترونات فقط	(ب) بروتونات ونيوترونات	(ج) إلكترونات وبروتونات	(د) إلكترونات ونيوترونات
٥. تتفق نظائر العنصر الواحد في عدد:			
(أ) النيوترونات	(ب) الجسيمات كلها	(ج) البروتونات	(د) البروتونات والنيوترونات معًا

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ)	٤ درجات
٦. درجة الغليان من الخواص الفيزيائية للمادة.	( )
٧. الأجسام المتساوية في الحجم تكون متساوية في الكثافة دائمًا.	( )
٨. الإلكترون جسيم موجب الشحنة.	( )
٩. يمكن تغيير نسب مكونات المخلوط دون أن تتغير هويته.	( )

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | لاحظ الصورتين ثم أجب	درجتان
١٠. الكرتان متساويتان في الحجم، وكتلة كرة البولينج أكبر؛ أيهما أكبر كثافة؟	١١. ما الخاصية التي استُخدمت لصنع الأسلاك في هذا الشكل؟
 كرة قدم كرة بولينج	
.....	.....

السؤال الرابع | أكمل بالمصطلح المناسب	٥ درجات
العنصر | الكتلة الذرية | المركب | الانصهار | قانون حفظ الكتلة	
١٢. تحول الجليد إلى ماء سائل يسمى	
١٣. في التفاعل الكيميائي لا تتغير الكتلة الكلية وفق	
١٤. متوسط كتل نظائر العنصر الواحد هو	
١٥. المادة المكوّنة من نوع واحد من الذرات تسمى	
١٦. مادة تختلف خواصها عن خواص العناصر المتحدة لتكوينها هي	

السؤال الخامس | أكمل خريطة تصنيف العناصر		درجتان
العناصر		
١٧.	١٨.	اللافلزات
عناصر جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء، ولها لمعان فلزي.	عناصر لها بعض خواص الفلزات وبعض خواص اللافلزات.	عناصر ضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.

السؤال السادس | قارن بين نوعي التغير		درجتان
وجه المقارنة	التغير الفيزيائي	التغير الكيميائي
هل تتكون مادة جديدة؟	١٩.	٢٠. .....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي www.haqibati.net

نموذج الاجابة

المادة	العلوم
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول المتوسط
الفصل	الدراسي الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

إدارة ...
مدرسة .....

اسم الطالب/ـة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة — ٥ درجات

١. ما الخاصية التي تعبّر عن الحيز الذي يشغله الجسم؟			
(أ) الكتلة	(ب) اللون	(ج) الحجم	(د) الطول
٢. أي الخواص تتيح تحويل الفلز إلى أسلاك؟			
(أ) قابلية السحب	(ب) قابلية الاحتراق	(ج) الهشاشة	(د) الذوبان
٣. العدد الذري يساوي عدد ..... في نواة الذرة.			
(أ) الإلكترونات	(ب) النيوترونات	(ج) الجزيئات	(د) البروتونات
٤. أي الجسيمات توجد داخل نواة الذرة؟			
(أ) إلكترونات فقط	(ب) بروتونات ونيوترونات	(ج) إلكترونات وبروتونات	(د) إلكترونات ونيوترونات
٥. تتفق نظائر العنصر الواحد في عدد:			
(أ) النيوترونات	(ب) الجسيمات كلها	(ج) البروتونات	(د) البروتونات والنيوترونات معًا

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ) — ٤ درجات

٦. درجة الغليان من الخواص الفيزيائية للمادة.	صح
٧. الأجسام المتساوية في الحجم تكون متساوية في الكثافة دائمًا.	خطأ
٨. الإلكترون جسيم موجب الشحنة.	خطأ
٩. يمكن تغيير نسب مكونات المخلوط دون أن تتغير هويته.	صح

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | لاحظ الصورتين ثم أجب	درجتان
١٠. الكرتان متساويتان في الحجم، وكتلة كرة البولينج أكبر؛ أيهما أكبر كثافة؟	١١. ما الخاصية التي استُخدمت لصنع الأسلاك في هذا الشكل؟
 كرة بولينج كرة قدم	
كرة البولينج	قابلية السحب

السؤال الرابع | أكمل بالمصطلح المناسب	٥ درجات
العنصر | الكتلة الذرية | المركب | الانصهار | قانون حفظ الكتلة	
١٢. تحول الجليد إلى ماء سائل يسمى الانصهار .	
١٣. في التفاعل الكيميائي لا تتغير الكتلة الكلية وفق قانون حفظ الكتلة .	
١٤. متوسط كتل نظائر العنصر الواحد هو الكتلة الذرية .	
١٥. المادة المكوّنة من نوع واحد من الذرات تسمى العنصر .	
١٦. مادة تختلف خواصها عن خواص العناصر المتحدة لتكوينها هي المركب .	

السؤال الخامس | أكمل خريطة تصنيف العناصر		درجتان
العناصر		
١٧. الفلزات	١٨. أشباه الفلزات	اللافلزات
عناصر جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء، ولها لمعان فلزي.	عناصر لها بعض خواص الفلزات وبعض خواص اللافلزات.	عناصر ضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.

السؤال السادس | قارن بين نوعي التغير		درجتان
وجه المقارنة	التغير الفيزيائي	التغير الكيميائي
هل تتكون مادة جديدة؟	١٩. لا	٢٠. نعم

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم ..... مدرسة		المادة	العلوم
		الاختبار	الفترة الثانية
		الصف	الأول المتوسط
		الفصل	الدراسي الأول
		العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | أكمل بالمصطلح المناسب	٦ درجات
المركب | الكثافة | النواة | درجة الغليان | العدد الذري | التغير الكيميائي	
١. كتلة وحدة الحجم من المادة تسمى	
٢. درجة تحول المادة من السائلة إلى الغازية عند الغليان هي	
٣. التغير الذي ينتج مادة جديدة يسمى	
٤. الجزء الصغير في مركز الذرة، ويحتوي البروتونات، يسمى	
٥. عدد البروتونات في نواة الذرة يحدد	
٦. اتحاد عنصرين أو أكثر كيميائيًا ينتج	

السؤال الثاني | اختر الإجابة الصحيحة			٤ درجات
٧. أي مما يأتي إحدى حالات المادة الأربع؟			
(أ) الحرارة	(ب) الضوء	(ج) البلازما	(د) الصوت
٨. أي التغيرات الآتية تغير فيزيائي؟			
(أ) صدأ الحديد	(ب) تشكيل الصلصال	(ج) احتراق الخشب	(د) خبز الكعك
٩. السيليكون المستخدم في الدوائر الكهربائية من:			
(أ) أشباه الفلزات	(ب) الفلزات	(ج) اللافلزات	(د) المخاليط
١٠. أي المواد الآتية مخلوط غير متجانس؟			
(أ) الماء النقي	(ب) الهواء	(ج) محلول السكر	(د) السلطة

نموذج الاجابة

السؤال الثالث | اكتب (صح) أو (خطأ)	٥ درجات
١١. الغاز له شكل ثابت وحجم ثابت.	( )
١٢. مجموع كتل المواد الناتجة يساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة.	( )
١٣. لون المادة من خواصها الفيزيائية.	( )
١٤. تتساوى نظائر العنصر الواحد في عدد النيوترونات.	( )
١٥. توجد الإلكترونات حول النواة في صورة سحابة إلكترونية.	( )

السؤال الرابع | احسب الكثافة	درجتان

جسم كتلته ٢٠ جم وحجمه ١٠ سم^{٣}. احسب كثافته مستعينًا بما يأتي:

١٦. القانون	.....
١٧. التعويض والناتج مع الوحدة	.....

السؤال الخامس | صنّف المواد الآتية	٣ درجات

اكتب التصنيف في العمود المناسب أمام كل مادة:

المادة	عنصر	مركب	مخلوط
١٨. الماء النقي			
١٩. الحديد النقي			
٢٠. الهواء			

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة



نموذج الاجابة

المادة	العلوم
الاختبار	الفترة الثانية
الصف	الأول المتوسط
الفصل	الدراسي الأول
العام الدراسي	١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | أكمل بالمصطلح المناسب — ٦ درجات

المركب | الكثافة | النواة | درجة الغليان | العدد الذري | التغير الكيميائي

١. كتلة وحدة الحجم من المادة تسمى **الكثافة** .

٢. درجة تحول المادة من السائلة إلى الغازية عند الغليان هي **درجة الغليان** .

٣. التغير الذي ينتج مادة جديدة يسمى **التغير الكيميائي** .

٤. الجزء الصغير في مركز الذرة، ويحتوي البروتونات، يسمى **النواة** .

٥. عدد البروتونات في نواة الذرة يحدد **العدد الذري** .

٦. اتحاد عنصرين أو أكثر كيميائيًا ينتج **المركب** .

السؤال الثاني | اختر الإجابة الصحيحة — ٤ درجات

٧. أي مما يأتي إحدى حالات المادة الأربع؟

(أ) الحرارة	(ب) الضوء	(ج) البلازما	(د) الصوت

٨. أي التغيرات الآتية تغير فيزيائي؟

(أ) صدأ الحديد	(ب) تشكيل الصلصال	(ج) احتراق الخشب	(د) خبز الكعك

٩. السيليكون المستخدم في الدوائر الكهربائية من:

(أ) أشباه الفلزات	(ب) الفلزات	(ج) اللافلزات	(د) المخاليط

١٠. أي المواد الآتية مخلوط غير متجانس؟

(أ) الماء النقي	(ب) الهواء	(ج) محلول السكر	(د) السلطة

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث | اكتب (صح) أو (خطأ)	٥ درجات
١١. الغاز له شكل ثابت وحجم ثابت.	خطأ
١٢. مجموع كتل المواد الناتجة يساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة.	صح
١٣. لون المادة من خواصها الفيزيائية.	صح
١٤. تتساوى نظائر العنصر الواحد في عدد النيوترونات.	خطأ
١٥. توجد الإلكترونات حول النواة في صورة سحابة إلكترونية.	صح

السؤال الرابع | احسب الكثافة	درجتان

جسم كتلته ٢٠ جم وحجمه ١٠ سم^{٣}. احسب كثافته مستعينًا بما يأتي:

١٦. القانون	الكثافة = الكتلة ÷ الحجم
١٧. التعويض والناتج مع الوحدة	٢٠ ÷ ١٠ = ٢ جم/سم^{٣}

السؤال الخامس | صنّف المواد الآتية	٣ درجات

اكتب التصنيف في العمود المناسب أمام كل مادة:

المادة	عنصر	مركب	مخلوط
١٨. الماء النقي		مركب	
١٩. الحديد النقي	عنصر		
٢٠. الهواء			مخلوط

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمكة مدرسة / م/٤٦		التاريخ : /٦ / ١٤٤٨ هـ زمن الإجابة (٤٥ دقيقة) الصف الاول متوسط
اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانيه) للعام الدراسي ١٤٤٨ هـ		

س١/أ ما المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

(قانون حفظالكتله ، التغير الكيمائي , المركب , التغير الفيزيائي ، قانون حفظ المادة، الذرة ، العدد الكتلي)

٦	

1- (..... .....) مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة الذره

2- (.....) المادة لاتفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من شكل لآخر .

3- (.....) أصغر جزء من المادة .

4- (.....) تغير يطرأ على المادة ويغير من تركيبها الأصلي وينتج مواد جديدة

5- (.....) كتلة المواد المتفاعلة يساوي كتلة المواد الناتجة

6- (.....) يتكون من اتحاد عنصرين او اكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته

س١/ب اكملي الجدول التالي

العنصر	عدد البروتونات	عدد إلكترونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
الصوديوم Na		11			23
الماغنسيوم Mg	12		12		
الكلور CL				17	35

س٢/أ أكملي الفراغ :

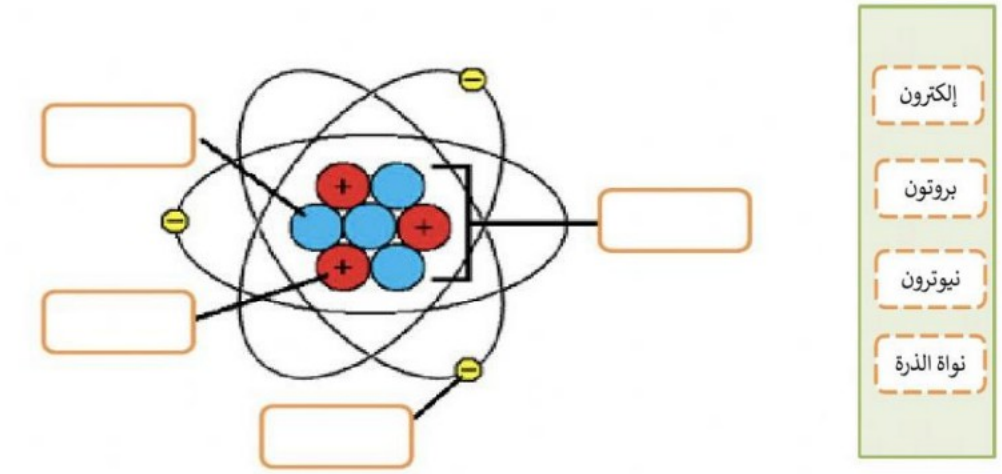
. ١- أنواع المخاليط.

أ .....ب.....

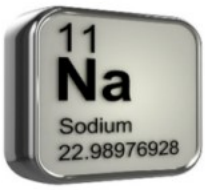
٢/ حالات المادة . أ.....ب.....ج..... د.....

٣/ تنقسم العناصر في الجدول الدوري الى :

1. .....
2. .....
3. .....



س٢/ ب	تعّرفي على العنصر التالي واذكر مايلي :

اسم العنصر:	
رمز العنصر:	
العدد الذري:	
الكتلة الذرية:	

اختاري الإجابة الصحيحة .

1- عناصر قابله للطرق والسحب وموصله للحرارة والكهرباء	2- درجة غليان الماء
أ- الفلزات	أ- ١٠٠٠درجة مئويه
ب – اشباه الفلزات	ب – ١٠درجة مئويه
جـ - لا فلزات	جـ - ١٠٠درجة مئوية
3- جسيمات سالبة الشحنه	4- الاعمدة في الجدول الدوري تسمى
أ-البروتونات	أ- مجموعات
ب – الالكترونات	ب – دورات
جـ - النيوترونات	جـ - مركبات

انتهت الاسئلة /تمنياتي لكن بالتوفيق معلمة المادة /صالحة زكري

نموذج الإجابة

التاريخ : /٦/ ١٤٤٨ هـ		
زمن الإجابة (٤٥ دقيقة)		
الصف الاول متوسط		مدرسة / م/٤٦

اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانيه) للعام الدراسي ١٤٤٨ هـ

س١/أ ما المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

(قانون حفظ الكتله ، التغير الكيمائي , المركب , التغير الفيزيائي ، قانون حفظ المادة، الذرة ، العدد الكتلي)

٦

1- (.... العدد الكتلي) مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة الذره

2- (.قانون حفظالمادة) المادة لاتفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من شكل لآخر .

3- (.الذره) أصغر جزء من المادة .

4- (.التغير الكيميائي) تغير يطرأ على المادة ويغير من تركيبها الأصلي وينتج مواد جديدة

5- (.قانون حفظ الكتله) كتلة المواد المتفاعلة يساوي كتلة المواد الناتجة

6- (.المركب) يتكون من اتحاد عنصرين او اكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته

س١/ب اكملي الجدول التالي

العنصر	عدد البروتونات	عدد إلكترونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
الصوديوم Na	١١	11	٢٣-١١= ١٢	١١	23
الماغنسيوم Mg	12	١٢	12	١٢	١٢+١٢=٢٤
الكلور CL	١٧	١٧	٣٥-١٧=١٨	17	35

س٢/أ أكملي الفراغ :

١- أنواع المخاليط.

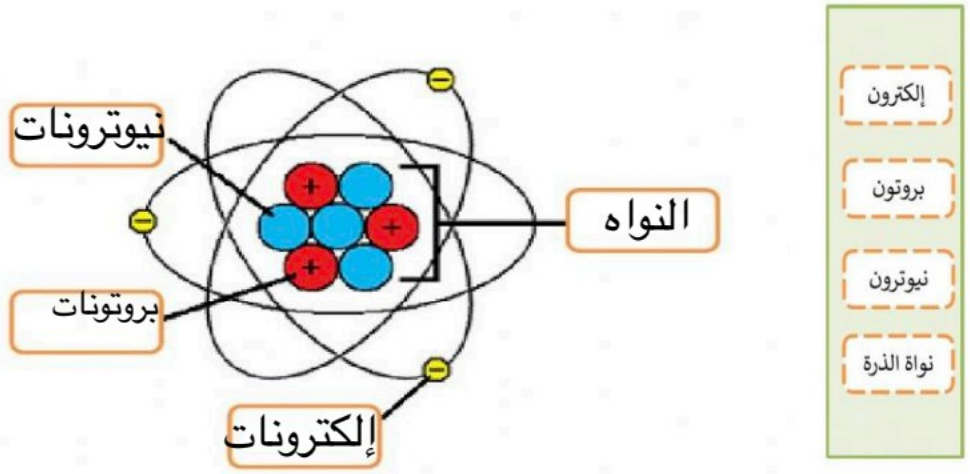
أ مخاليط متجانسه. ب...مخاليط. غير متجانسه

٢/ حالات المادة . أ... صلبة ب. سائلة ج...غازيه د...بلازما

حقيبتي
www.haqibati.net

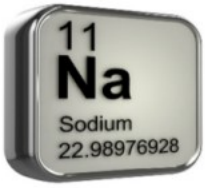
٣/ تنقسم العناصر في الجدول الدوري الى :

1. .....فلزات
2. .....اشباه فلزات
3. الفلزات



س٢/ ب	تعّرفي على العنصر التالي واذكر مايلي :

اسم العنصر:	الصوديوم
رمز العنصر:	Ña
العدد الذري:	11
الكتلة الذرية:	22,989



اختاري الإجابة الصحيحة .

1- عناصر قابله للطرق والسحب وموصله للحرارة والكهرباء	2- درجة غليان الماء
أ- الفلزات	أ- ١٠٠٠درجة مئويه
ب – اشباه الفلزات	ب – ١٠درجة مئويه
جـ - لا فلزات	جـ - ١٠٠درجة مئوية
3- جسيمات سالبة الشحنه	**4- الاعمدة في الجدول الدوري تسمى**
أ-البروتونات	أ- مجموعات
ب – الالكترونات	ب – دورات
جـ - النيوترونات	جـ - مركبات

حقيبتي www.haqibati.net

انتهت الاسئلة /تمنياتي لكن بالتوفيق معلمة المادة /صالحة زكري

بسم الله الرحمن الرحيم			
المملكة العربية السعودية			المادة : العلوم
وزارة التعليم			الصف : الأول متوسط
الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)			
مكتب تعليم برنية			الزمن :
	الدرجة كتابة :		اسم الطالبة :
اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1448 هـ			

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

(العنصر – النظائر – المعدن – دورة الصخر – العدد الذري)

1	هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة	
2	وصف لآليات تحول الصخر من نوع لأخر	
3	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة	
4	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيترونات	
5	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	**مواد صلبه ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء**			
	الفلزات	اشباه اللافلزات	اللافلزات	جميع ماسبق
2	**الجسيمات السالبه في الذرة هي**			
	البروتونات	الالكترونات	النيترونات	النواة
3	**أي مما يلي يُعد مركباً**			
	النحاس	الأكسجين	الماء	السلطه
4	**صاحب فكرة أن المادة تتكون من دقائق صغيرة هو العالم**			
	أوفوجادرو	جاليليو	ديمقريطس	بور
5	**تحتوي ذرة عنصر الألمنيوم على 14 نيوتروناً و 13 بروتوناً فإن العدد الكتلي**			
	15	20	27	30
6	**معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطيه منظراً جميلاً**			
	الحجر الكريم	الخام	الفلسبار	الكوارتز
7	**ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين**			
	فتاتيه	عضويه	متورقه	سطحيه
8	**تتكون الصخور عادة من**			
	قطع صغيرة	معادن	وقود احفوري	غاز طبيعي
9	**أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر**			
	اللب الداخلي	الستار	اللب الخارجي	القشرة
10	**تتكون الصخور المتحوله نتيجه**			
	الرسوبيات	تصلب اللابه	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

1- .....

2- .....

3- .....

صنفي المواد التاليه إلى عنصر – مركب – مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس			
CO_2			
العصير			
الحديد			

،،،،،،،،،انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع ،،،،،

حقيبتي
www.haqibati.net

معلمة المادة :

نموذج الإجابة

المملكة		
وزارة التعليم		الصف : أول متوسط
الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)		
مكتب تعليم برنية		الزمن :
	الدرجة كتابة :	اسم الطالبة :

اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1448هـ

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

(العنصر – النظائر – المعدن – دورة الصخر – العدد الذري)

١	هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة	العدد الذري
٢	وصف لآليات تحول الصخر من نوع لأخر	دورة الصخر
٣	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة	المعدن
٤	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيترونات	النظائر
٥	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	العنصر

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	**مواد صلبه ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء**			
	الفلزات	اشباه اللافلزات	اللافلزات	جميع ماسبق
2	**الجسيمات السالبه في نواة الذرة هي**			
	البروتونات	الالكترونات	النيترونات	النواة
3	**أي مما يلي يُعد مركباً**			
	النحاس	الأكسجين	الماء	السلطه
4	**صاحب فكرة أن المادة تتكون من دقائق صغيرة هو العالم**			
	أوفوجادرو	جاليليو	ديمقريطس	بور
5	**تحتوي ذرة عنصر الألمنيوم على ١٤ نيوتروناً و ١٣ بروتوناً فإن العدد الكتلي**			
	١٥	٢٠	٢٧	٣٠
6	**معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطيه منظراً جميلاً**			
	الحجر الكريم	الخام	الفلسبار	الكوارتز
7	**ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين**			
	فتاتيه	عضويه	متورقه	سطحيه
8	**تتكون الصخور عادة من**			
	قطع صغيرة	معادن	وقود احفوري	غاز طبيعي
9	**أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر**			
	اللب الداخلي	الستار	اللب الخارجي	القشرة
10	**تتكون الصخور المتحوله نتيجه**			
	الرسوبيات	تصلب اللابه	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث : عددي ٣ فقط من خصائص المعادن :

١- الصلابة .....

٢- اللمعان .....

٣- الانقسام .....

صنفي المواد التاليه إلى عنصر – مركب – مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس	✓		
CO_2		✓	
العصير			✓
الحديد	✓		

،،،،،،،،،انتهت الأسئلة بالتوفيق للجميع ،،،،،

معلمة المادة :

حقيبتي
www.haqibati.net

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إدارة التعليم بمنطقة القصيم

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبي المصطلح العلمي المناسب :

(النظائر – التغير الكيميائي – درجة الغليان – قانون حفظ المادة – المخلوط)

١- هي النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من حالة السيولة إلى الحالة الغازية

( )

٢- ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه بطرق فيزيائية ( )

٣- المادة لا تفنى ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر ( )

٤- مادتين أو أكثر معاً ، لا تتحدان كيميائياً لتكونا مادة جديدة ( )

٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات

( )

السؤال الثاني : عددي٢ من حالات المادة ؟

١- .....

٢- .....

السؤال الثالث : رتبي العامود الأول بما يناسبه مع العامود الثاني :

١	تتميز بأنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان ، جميعها صلبة
٢	مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء
٣	بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات

	أشباه الفـــلـــزات
	اللافـــلـــزات
	الفـــلـــزات

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

1	أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية		
	الكتلة	الإشتعال	الكثافة
2	أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيترونات وإلكترونات		
	الذرة	الفراغ	الحجم
3	من العناصر الموجودة في الطبيعة		
	السائل	المادة	الأكسجين
4	من الأمثلة على المركبات		
	الماء	الحديد	الهيدروجين
5	أول من اكتشف الإلكترونات سالبة الشحنة		
	ابن سينا	طومسون	ابن بطوطه
6	تسمى الصفوف في الجدول الدوري		
	أعمدة	دورات	عناصر
7	من الأمثلة على المخاليط المتجانسة		
	السلطة	المكسرات	محلول السكر والماء
8	جسيمات موجبة الشحنة		
	الإلكترونات	البروتونات	النظائر
9	توجد الإلكترونات حول النواة في النموذج الذري الحديث على شكل		
	دائرة	سحابة إلكترونية	كثافة
10	من الأمثلة على الخواص الفيزيائية		
	اللون والشكل	تصاعد الغاز	الاحتراق

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 💙

معلمة المادة :

المملك
وزار
إدارة

نموذج الإجابة

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبي المصطلح العلمي المناسب :

(النظائر – التغير الكيميائي – درجة الغليان – قانون حفظ المادة – المخلوط)

١- هي النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من حالة السيولة إلي الحالة الغازية

(**درجة الغليان**)

٢- ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه بطرق فيزيائية (**التغير الكيميائي**)

٣- المادة لا تفني ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر (**قانون حفظ المادة**)

٤- مادتين أو أكثر معاً ، لا تتحدان كيميائياً لتكونا مادة جديدة (**المخلوط**)

٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات

(**النظائر**)

السؤال الثاني : عددى٢ من حالات المادة ؟

١- ..... **الحالة الصلبة**.....

٢- .....**الحالة السائلة** .....

حقيبتي
www.haqibati.net

السؤال الثالث : رتبي العامود الأول بما يناسبه مع العامود الثاني :

١	تتميز بأنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان ، جميعها صلبة
٢	مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء
٣	بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات

٣	أشياء القـــلـــزات
٢	اللافـــلـــزات
١	الفـــلـــزات

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

1	أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية			
	الكتلة	الإشتعال	الكثافة	
2	أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيترونات وإلكترونات			
	الذرة	الفراغ	الحجم	
3	من العناصر الموجودة في الطبيعة			
	السائل	المادة	الأكسجين	
4	من الأمثلة على المركبات			
	الماء	الحديد	الهيدروجين	
5	أول من اكتشف الإلكترونات سالبة الشحنة			
	ابن سينا	طومسون	ابن بطوطه	
6	تسمى الصفوف في الجدول الدوري			
	أعمدة	دورات	عناصر	
7	من الأمثلة على المخاليط المتجانسة			
	السلطة	المكسرات	محلول السكر والماء	
8	جسيمات موجبة الشحنة			
	الإلكترونات	البروتونات	النظائر	
9	توجد الإلكترونات حول النواة في النموذج الذري الحديث على شكل			
	دائرة	سحابة إلكترونية	كثافة	
10	من الأمثلة على الخواص الفيزيائية			
	اللون والشكل	تصاعد الغاز	الاحتراق	

موقع واجباتي

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 💙

معلمة المادة :

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم ..... المتوسطة /	أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :.....

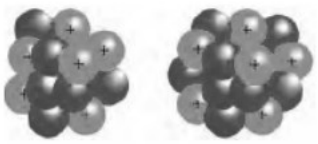
الرقم	اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الحرف الدال عليها ثم ظلليها في ورقة الإجابة:			
1	**أي الخصائص التالية تتصف بها اللافلزات الصلبة :**			
	أ) لامعة	ب) هشة	ج) جيدة التوصيل للحرارة	د) جيدة التوصيل للكهرباء
2	**صاحب فكرة ان المادة تكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات هو العالم :**			
	أ) ارهينيوس	ب) افوجادرو	**ج)** شادويك	د) ديمقريطس
3	**ارتباط عنصرين او اكثر ارتباطا كيميائيا :**			
	أ) المركب	ب) العنصر	ج) المخلوط	د) الذرة
4	**متوسط كتل النظائر هو :**			
	أ) العدد الذري	ب)العدد الكتلي	ج)الكتلة الذرية	د) المتوسط الحسابي
5	**تحتوي ذرة على 12 بروتون و 12 نيوترون وتحتوي اخرى على 12 بروتون و16 نيوترون ما هاتان الذرتان ؟**			
	أ) ذرتا كروم	ب) عنصران مختلفان	**ج)** نظيران للعنصر نفسه	د) مشحونتان
6	**الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي**			
	أ) البروتونات	ب) الالكترونات	**ج)** النيوترونات	د) النواة

زاوجي العبارات في العمود الأول بما يناسبها في العمود الثاني بوضع الحرف المناسب في عامود الاجابة , ثم ظللي الحرف الدال على الإجابة الصحيحة في ورقة الإجابة:

الرقم	العمود الأول	الحرف المناسب		العمود الثاني
1	عنصر		ا	السلطة
2	مركب		ب	الحرارة
3	مخلوط متجانس		ج	الماء
4	مخلوط غير متجانس		د	محلول السكر والماء
			هـ	الاكسجين

ظللي الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة , والحرف (خ) أمام العبارة الخطأ فيما يلي ثم ظللي في ورقة الإجابة

الرقم	العبارة	(ص)	(خ)
1	يتكون معظم جسم الانسان من فلزات .		
2	في العنصر $^{40}_{20}Ca$ يمثل العدد 40 عدد البروتونات و النيوترونات		
3	للمركبين OH_2 و H_2O_2 نفس الخصائص الكيميائية و الفيزيائية		
4	يعتبر الضوء مادة لان له كتله ويشغل حيزا من الفراغ		

الفقرة	
أ	**قارني بين : نموذج بور - نموذج السحابة** حركة الالكترونات | **بور** | **نموذج السحابة**
ب	**تحتوي ذرة الكلور على 17 بروتون و 18 نيوترون ما العدد الكتلي لذرة الكلور ؟** .....
ج	**الرسمان التاليان لذرتي كربون هل هما نظيران ؟** ..... **فسري اجابتك ؟** ..... 
د	**اذكري طريقتين من طرق فصل المخاليط؟** ....

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم ..... المتوسطة /	أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :

من غشنا فليس منا !

لرقم	السؤال الاول : اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الحرف الدال عليها :			
1	صاحب فكرة (ان المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات) هو العالم			
	أ) ارهينيوس	ب) افوجادرو	ج) شادويك	د) ديمقريطس
2	اي مما يلي لا يعتبر مادة ؟			
	أ) الضوء	ب) الكتاب	ج) المعادن	د) الماء
3	ان المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم الا بقدرة الله عزوجل وانما تتحول من شكل لاخر			
	أ- قانون حفظ الطاقة	ب- قانون حفظ المادة	ج- القانون العام للغازات	د- قانون حفظ الشحنة
4	تحتوي ذرة على 12 بروتون و 12 نيوترون وتحتوي اخرى على 12 بروتون و16 بروتون ماهاتان الذرتان؟			
	أ – ذرتا كروم	ب- عنصران مختلفان	ج- نظيران للعنصر نفسه	د- مشحونتان
5	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي :			
	أ) البروتونات	ب) الالكترونات	ج) النيوترونات	د) النواة

السؤال الثاني :زاوجي العبارات في العمود الاول بما يناسبها في العمود الثاني بوضع الحرف المناسب في عمود الاجابة

	العمود الاول	الحرف المناسب		العمود الثاني
1	دالتون		أ	الذرة كرة موجبة تتوزع فيها الالكترونات السالبة
2	طومسون		ب	الذرة تتكون من نواة صغيرة بداخلها بروتونات
3	رذرفورد		ج	الالكترونات توجد حول النواة على شكل سحابة
4	شادويك		د	المادة تتكون من ذرات صغيرة
			هـ	اكتشف وجود النيوترونات المتعادلة داخل النواة

السؤال الثالث : ظللي الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة , والحرف (خ) أمام العبارة الخطأ فيما يلي:

الرقم	العبارة	(ص)	(خ)
1	الكتلة الذرية هي متوسط العدد الكتلي لنظائر العنصر الواحد	ص	خ
2	في العنصر $^{40}_{20}Ca$ يمثل العدد 40 عدد البروتونات فقط	ص	خ
3	لا يمكن فصل مخلوط الرمل والحصى بسهولة	ص	خ
4	عندما يرتبط عنصران اتحادا كيميائيا فان المادة الناتجة تسمى مركب	ص	خ

السؤال الرابع :

أ **قارني بين :**

	الفلزات	اللافلزات
اللمعان		
موصلية الكهرباء والحرارة		

ب **تحتوي ذرة الكربون على 6 بروتونات و 6 نيوترونات ما العدد الكتلي لذرة الكربون ؟**

.....

.....

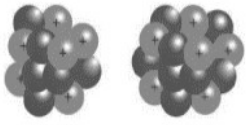
ج **صنفي المواد التالية الى : عنصر – مركب - مخلوط متجانس - مخلوط غير متجانس**

1- الماء ..... 2- السلطة ..... 3- الهواء ..... 4- الاكسجين .....

د **الرسمين التاليين لذرتين**

1- هل هما نظيران ؟ .....

2- فسري اجابتك ؟ .....



المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالمنطقة الشرقية
مدرسة سعد بن الحارث المتوسطة

رؤية VISION 2030
المملكة العربية السعودية
KINGDOM OF SAUDI ARABIA

المادة	علوم	العام الدراسي	1449/ 1448هـ	الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر			10

اختبار الفصل الرابع (الذرات و العناصر و الجدول الدوري) — نموذج رقم (1)

اسم الطالب	.....	الصف الأول	( )

أولاً ظلّل حرف الاجابة الصحيحة من العمود (ب) بما يناسبها من العمود (أ) لكل سؤال في النموذج المرفق :

رقم السؤال	العمود (أ)
1	مادة مكونة من نوع واحد من الذرات
2	كل ما له كـتلة و يشغل حيز من الفراغ
3	عدد البروتونات المـوجودة في نواة الذرة
4	مخطط لتنظيم و عرض العناصر وضعه و طوّره علماء الكيمياء
5	ذرات العنصر نفسه التي لها نفس عدد البروتونات و تختلف في عدد النيوترونات
6	مادة تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر مع بعض و يختلف في خواصه عن العناصر المكونة له

حرف الإجابة	العمود (ب)
A	النظائر
B	العدد الذري
C	المادة
D	العدد الكتلي
E	الجدول الدوري
F	العنصر
G	المُركّب
H	المخلوط

ثانياً ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

7 أحد الخيارات التالية لا يعتبر مادة :

(A) الماء
(B) الحجر
(C) الأكسجين
(D) الحرارة

8 أي مما يلي ليس من خصائص اللافلزات :

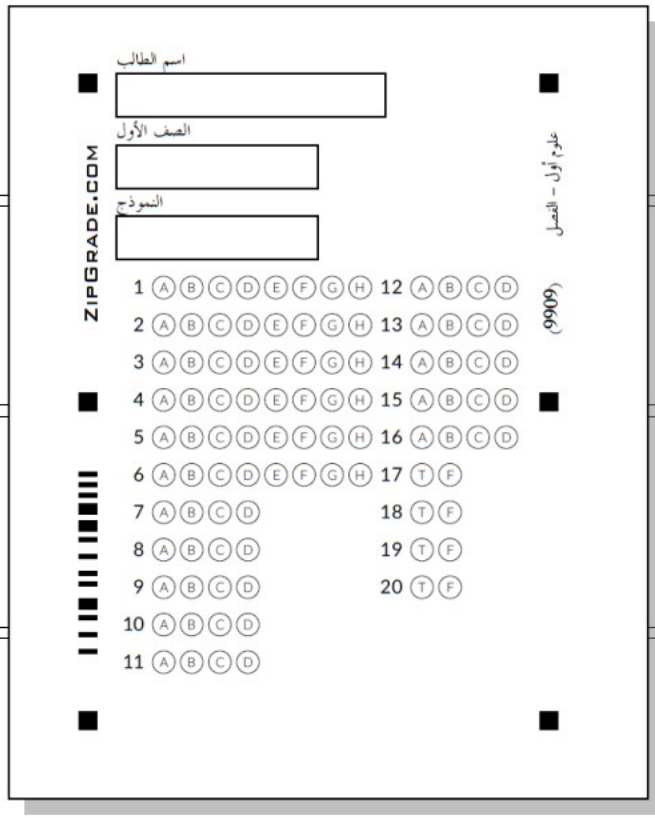
(A) رديئة التوصيل الكهربائي
(B) غير قابلة للطرق و السحب
(C) جيدة التوصيل الحراري
(D) أغلبها معتم المظهر

9 يتكون الجدول الدوري من ..... :

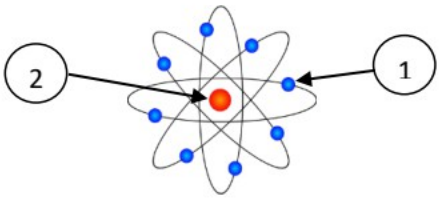
(A) 7 دورات و 18 مجموعة
(B) 8 دورات و 17 مجموعة
(C) 7 مجموعات و 18 دورة
(D) 10 دورات و 10 مجموعات

10 أي مما يلي ليس عنصر :

(A) الهيدروجين
(B) الأكسجين
(C) الحديد
(D) الماء



11 أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للذرة المجاورة :



(A) رقم(1) يُمثل البروتون و رقم (2) يُمثل الإلكترون
(B) رقم(1) يُمثل الإلكترون و رقم (2) يُمثل النواة
(C) رقم(1) يُمثل النواة و رقم (2) يُمثل الإلكترون
(D) رقم(1) يُمثل الإلكترون و رقم (2) يُمثل النيوترون

12	**العالم الذي اقترح أن الذرة تتكون من كرة متجانسة موجبة الشحنة تتوزع فيها إلكترونات سالبة الشحنة :** A) بور B) دالتون C) رذر فورد D) طومسون
13	**إذا علمت أن نواة البوتاسيوم K عددها الذري 19 و كتلتها الذرية 39 ، فإن عدد النيترونات فيها يساوي :** A) 19 B) 39 C) 20 D) 58
14	**مجموع عدد البروتونات و النيوترونات الموجودة في نواة العنصر هو :** A) العدد الكتلي B) العدد الذري C) عدد الإلكترونات D) عدد الجسيمات الذرية في الذرة
15	**توصل العالم ..... إلى أن الإلكترونات تدور حول نواة الذرة في مستويات طاقة مختلفة .** A) طومسون B) دالتون C) رذر فورد D) بور
16	**أحدى المواد التالية ، يُصنّف مخلوطاً غير متجاس :** A) الهواء B) الحليب C) طبق البيتزا D) شراب الفاكهة

ثالثاً	**ظلل حرف (T) للاجابة الصحيحة ، و حرف (F) للاجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :**
17	**يتكون معظم جسم الإنسان من مواد فلزية**
18	**للبروتون شحنة موجبة**
19	**اشباه الفلزات عناصر تشترك في بعض صفاتها مع الفلزات و في بعض صفاتها مع اللافلزات**
20	**يشير الرمز ▭ في الجدول الدوري إلى أن العنصر في الحالة الصلبة .**



اجب بمصداقية تامة عما يأتي :				**(خاص بالطالب)**
استعدادك للاختبار	○ ممتاز	○ جيدجدا	○ جيد	○ ضعيف
مستوى الاختبار	○ صعب جدا	○ صعب	○ متوسط	○ سهل
ساعات المذاكرة للاختبار	○ أقل من ساعة	○ أكثر من ساعة	○ أكثر من ساعتين	○ أكثر من ثلاث ساعات
توقعك لأدائك في الاختبار	○ ممتاز	○ جيدجدا	○ جيد	○ ضعيف

مستوى الطالب	□ ممتاز □ جيدجداً □ جيد □ ضعيف	**سلوك الطالب**	□ ممتاز □ جيدجداً □ جيد □ ضعيف
مشاركة الطالب	□ ممتاز □ جيدجداً □ جيد □ ضعيف	**حل الواجبات**	□ دائماً □ لديه نقص ( ) واجب
ملاحظة على الطالب	....		

نموذج رقم (1) معلم المادة : عبدالجليل قاسم هزاع

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
.....
.....

التاريخ : / / 1448 هـ
المادة : العلوم
الزمن : 45 دقيقة
الصف : أول متوسط

اسم الطالب		الصف	
الدرجة			
	20		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

..... / 5 درجة

1. معدن نادر للقص والصقل مما يعطيه مظهراً مثالياً لصناعة الحلي :							
أ	المعدن الكريم	ب	الغاز الكريم	ج	الحجر الكريم	د	الخام الكريم
2. عندما تتعرض الصخور إلى انصهار لإنها تعطي :							
أ	نارية	ب	رسوبية	ج	متحولة	د	صهارة
3. الغلاف الصخري يتجزأ إلى :							
أ	20 قطعة	ب	30 قطعة	ج	40 قطعة	د	50 قطعة
4. جبال تكونت نتيجة طي طبقات الصخور عند تعرضها لقوى الضغط :							
أ	الجبال الناهضة	ب	الجبال المطوية	ج	الجبال البركانية	د	جبال الكتل المتصدعة
5. إذا انكسر المعدن وتحول إلى قطع صغيرة ذات سطوح خشنة , فإن له :							
أ	مكسر	ب	انفصام	ج	تبلور	د	قساوة

السؤال الثاني: صغ علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة , وعلامة (✱) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :

..... / 5 درجة

1. لون المخدش هو بالضرورة نفس لون المعدن.	( )
2. تتكون الصخور الرسوبية من فتاتية وكيميائية وعضوية	( )
3. الصفائح المتحركة في حالة حركة مستمرة.	( )
4. حمض الكربونيك لا يؤدي إلى إذابة المعادن المكونة للصخر.	( )
5. فائدة التربة مهمة لنمو النبات	( )

تابع خلف الورقة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

..... / 5 درجة

{ اللمعان – الأحفورة – التجوية – المعدن – الدبال – التعرية }

1. مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة .....
2. بقايا الأجزاء الصلبة أو الآثار للمخلوقات وحفظت في الصخور الرسوبية .....
3. عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة .....
4. مادة قاتمة اللون تتكون من تحلل النباتات والحيوانات بواسطة البكتيريا والفطريات .....
5. يصف كيفية انعكاس اللون عن سطح المعدن .....

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية :

..... / 5 درجة

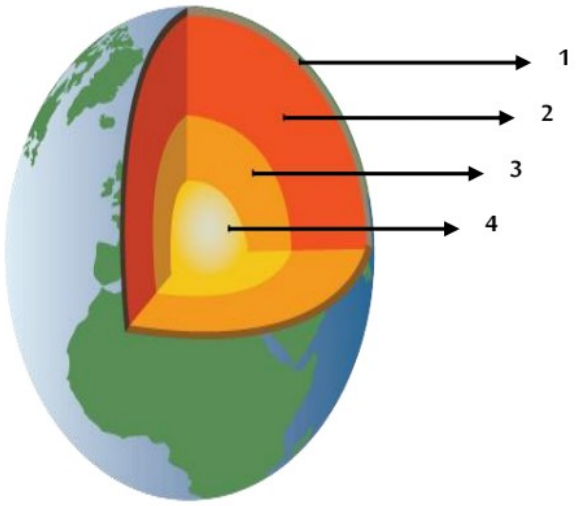
أ- علل لما يلي :

- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية.

.....

.....

ب- أكمل بيانات طبقات الأرض :



1. .....
2. .....
3. .....
4. .....

انتهت الأسئلة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
.....
.....

التاريخ : / / 1448هـ
المادة : العلوم
الزمن : ٤٥ دقيقة
الصف : أول متوسط

نموذج الإجابة

اسم الطالب		الصف	
الدرجة	٢٠		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

..... / ٥ درجة

١. معدن نادر للقص والصقل مما يعطيه مظهراً مثالياً لصناعة الحلي :							
أ	المعدن الكريم	ب	الغاز الكريم	ج	الحجر الكريم	د	الخام الكريم
٢. عندما تتعرض الصخور إلى انصهار لإنها تعطي :							
أ	نارية	ب	رسوبية	ج	متحولة	د	صهارة
٣. الغلاف الصخري يتجزأ إلى :							
أ	٢٠ قطعة	ب	٣٠ قطعة	ج	٤٠ قطعة	د	٥٠ قطعة
٤. جبال تكونت نتيجة طي طبقات الصخور عند تعرضها لقوى الضغط :							
أ	الجبال الناهضة	ب	الجبال المطوية	ج	الجبال البركانية	د	جبال الكتل المتصدعة
٥. إذا انكسر المعدن وتحول إلى قطع صغيرة ذات سطوح خشنة , فإن له :							
أ	مكسر	ب	انفصام	ج	تبلور	د	قساوة

موقع واجباتي

السؤال الثاني: صغ علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة , وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :

..... / ٥ درجة

١. لون المخدش هو بالضرورة نفس لون المعدن.	خطأ	( )
٢. تتكون الصخور الرسوبية من فتاتية وكيميائية وعضوية.	صح	( )
٣. الصفائح المتحركة في حالة حركة مستمرة.	صح	( )
٤. حمض الكربونيك لا يؤدي إلى إذابة المعادن المكونة للصخر.	خطأ	( )
٥. فائدة التربة مهمة لنمو النبات.	صح	( )

موقع واجباتي

تابع خلف الورقة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

..... / ٥ درجة

{ اللمعان – الأحفورة – التجوية – المعدن – الدبال – التعرية }

١. مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة .....المعدن.....
٢. بقايا الأجزاء الصلبة أو الآثار للمخلوقات وحفظت في الصخور الرسوبية .....الأحفورة.....
٣. عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة .....التجوية.....
٤. مادة قاتمة اللون تتكون من تحلل النباتات والحيوانات بواسطة البكتيريا والفطريات .....الدبال.....
٥. يصف كيفية انعكاس اللون عن سطح المعدن .....اللمعان.....

موقع واجباتي

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية :

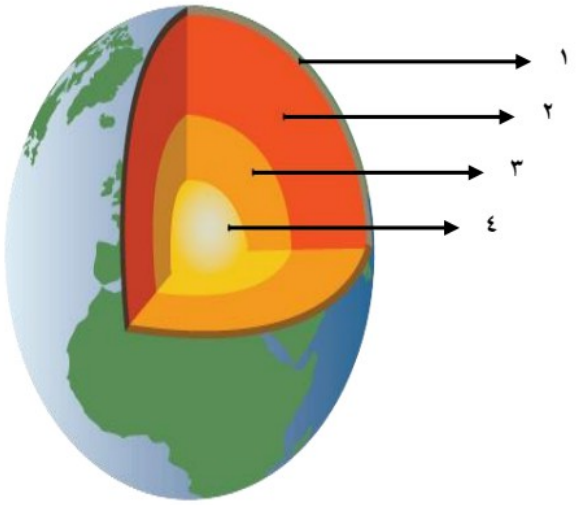
..... / ٥ درجة

أ- علل لما يلي :

- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية.

لأنها حاره ورطبه

ب- أكمل بيانات طبقات الأرض :



١. .....القشرة.....

٢. .....الستار.....

٣. .....اللب الخارجي.....

٤. .....اللب الداخلي.....

موقع واجباتي

انتهت الأسئلة

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم مدرسة بلال بن رباح		المجموع الكلي
		٢٠

٦

السؤال الأول : -

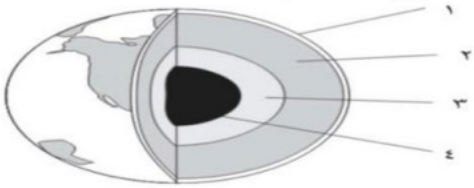
ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة و إشارة (✗) أمام العبارة الخاطئة :-

1. الصخور النارية السطحية تتكون عندما تبرد الصهارة (اللابة) على سطح الأرض ( )
2. لون الخدش هو بالضرورة نفس لون المعدن٠ ( )
3. تنتقل الأمواج الثانوية في المواد الصلبة فقط ( )
4. اللب الداخلي مكون من مواد صلبة معظمها من الحديد Fe ( )
5. تكون درجة الحرارة أكبر ما يمكن عند القشرة ( )
6. يعد معدن التلك من المعادن الطرية جدا والتي يمكن خدشها بالظفر ( )

٢

السؤال الثاني :

أمامك رسم تخطيطي لطبقات الأرض اكمل البيانات بتحديد كل طبقة ؟



٣

السؤال الثالث :-

صل العمود (أ) بما يناسبة من العمود (ب)

العمود (أ)		العمود (ب)
- الخام		١-اضطراب يحمل الطاقة عبر المادة أو الفراغ٠
- الأحافير		٢- بقايا أو أثار حيوان كان يعيش في الماضي ٠
- الأمواج		٣ – معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها وتحقيق أرباح منها٠

٦

السؤال الرابع :-
اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :-

١/ يتشكل معدن المنجنيز بطريقة ؟			
أ – الترسيب	ب – التبخير	جـ - التكاثف	
٢ - إذا انكسر المعدن وتحول إلى قطع ذات سطوح خشنة فإن له :-			
أ – تبلور	ب – إنفصام	جـ - مكسر	
٣/ أي أجزاء الأرض أكبر ؟			
أ – القشرة	ب – الستار (الوشاح)	جـ - اللب الداخلي	د – اللب الخارخي
٤/ الجز العلوي من الستار مع قشرة الأرض يكون :-			
أ – الغلاف الصخري	ب – الغلاف اللدن	جـ - اللب الداخلي	د – اللب الخارجي
٥ / أي القوى تسبب تقارب الصفائح :			
أ – الشد	ب – الضغط	جـ - القص	د – التوازن
٦ / أي القوى تسبب تباعد الصفائح :			
أ – الشد	ب – الضغط	جـ - القص	د – التوازن

٣

السؤال الخامس :-
أكمل الفراغات التالية :
١/ قسمت الأمواج الزلزالية إلى ثلاثة أنواع هي:

١/ ..... ٢/ ..... ٣/ .....

٢/ أنواع الصخور هي :-

١/ ..... ٢/ ..... ٣/ .....

انتهت الأسئلة
الأستاذ / أحمد البلاع