تم تحميل وعرض المادة من :

موقع واجباتي
www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر
حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم
على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة
لجميع المراحل التعليمية المختلفة

GET IT ON Google Play
Download on the App Store

حمل التطبيق من هنا

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمكة مدرسة / م/٤٦	رؤية VISION 2030 وزارة التعليم	التاريخ : /٦ / ١٤٤٧ هـ زمن الإجابة (٤٥ دقيقة) الصف الاول متوسط

اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانيه) للعام الدراسي ١٤٤٧ 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 :

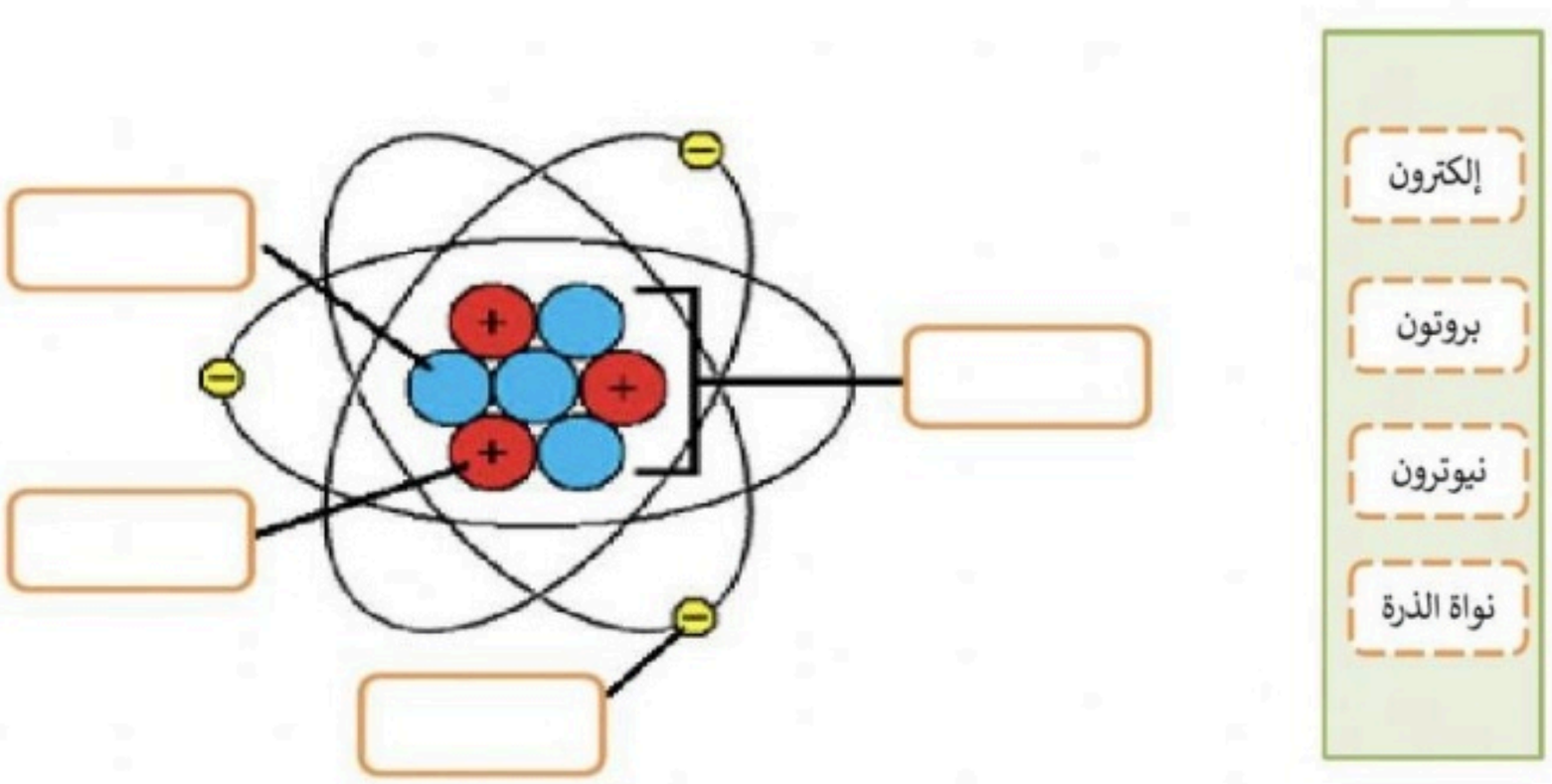
. ١- أنواع المخاليط.

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 / ١٤٤٧ هـ		
زمن الإجابة (٤٥ دقيقة)		
الصف الاول متوسط	وزارة التعليم 2030	مدرسة / م/٤٦

اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانيه) للعام الدراسي ١٤٤٧ 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 :

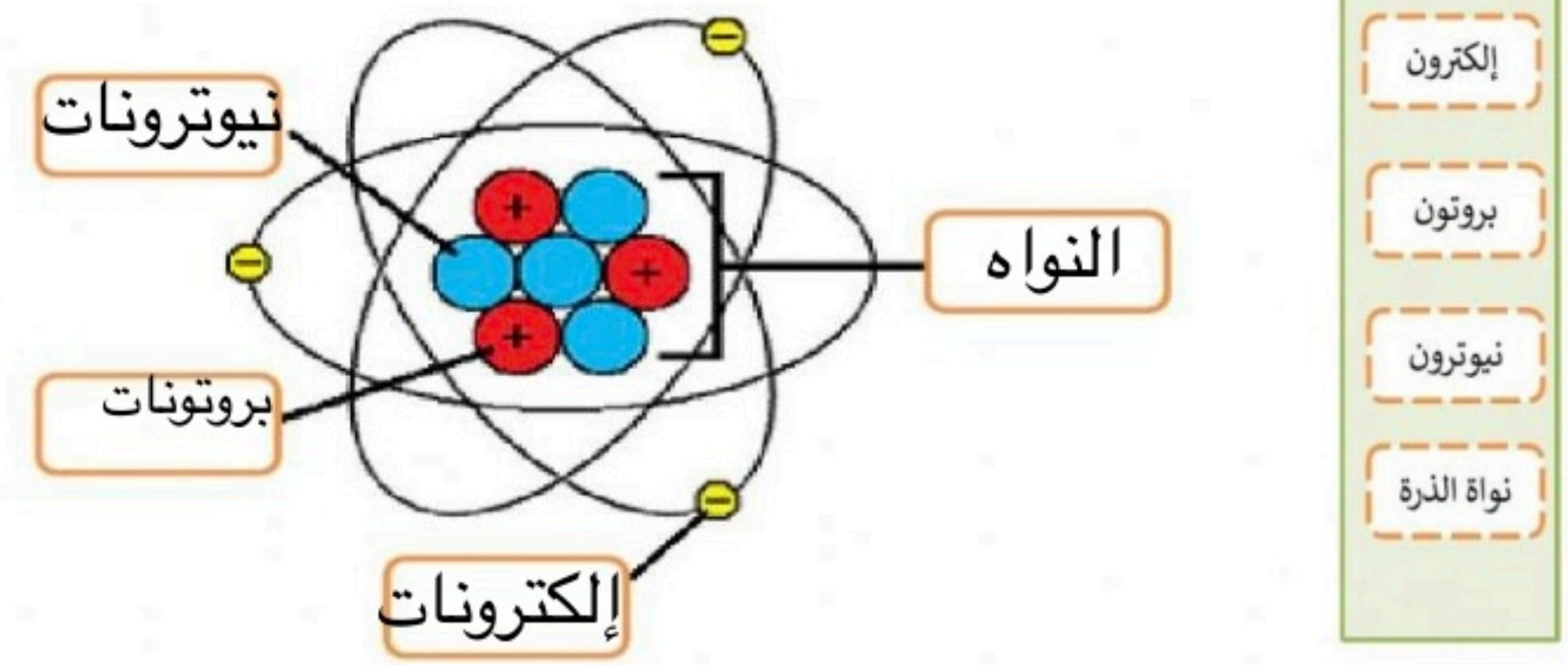
. ١- أنواع المخاليط.

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

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

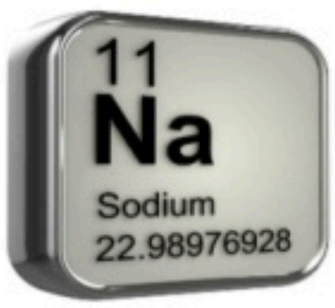
٣/ تنقسم العناصر في الجدول الدوري الى :

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

انتهت الاسئلة /تمنياتي لكن بالتوفيق معلمة المادة /صالحة زكري

موقع واجباتي

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 1447 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 ،،،،،

معلمة المادة :

نموذج الإجابة

المملكة		
وزارة التعليم		الصف : الأول متوسط
الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات)	وزارة التعليم Ministry of Education	
مكتب تعليم برنية		الزمن :
	الدرجة كتابة :	اسم الطالبة :
اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1447 هـ		

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

موقع واجباتي

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

موقع واجباتي

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 :

موقع واجباتي

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إدارة التعليم بمنطقة القصيم

وزارة التعليم
Ministry of Education

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبى المصطلح العلمى 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 : عددي ٢ 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		أشباه الفـــلـــزات
٢	مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء		اللافـــلـــزات
٣	بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات		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 :

نموذج الإجابة

المملكة
وزارة
إدارة

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبى 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.....

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

مذكرة واجباتك

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 /	وزارة التعليم Ministry of Education أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :.....

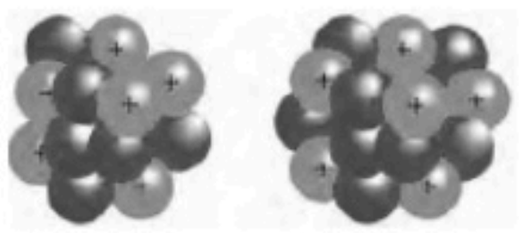
الرقم	اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الحرف الدال عليها ثم ظلليها في ورقة الإجابة:			
1	**أي الخصائص التالية تتصف بها اللافلزات الصلبة :**			
	أ) لامعة	ب) هشة	ج) جيدة التوصيل للحرارة	د) جيدة التوصيل للكهرباء
2	**صاحب فكرة ان المادة تكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات هو العالم :**			
	أ)_ارهينيوس	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 /	وزارة التعليم Ministry of Education 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 ؟**

.....

.....

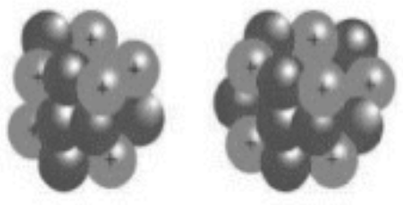
ج **صنفي المواد التالية الى : عنصر – مركب - مخلوط متجانس - مخلوط غير متجانس**

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

د **الرسمين التاليين لذرتين**

1- هل هما نظيران ؟ .....

2- فسري اجابتك ؟ .....



اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلـــــوم

الصف أول المتوسط

اسم الطالب / .....الفصل/.....

س١ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

١) أي مما يلي يعد دليلا علي حدوث تغير كيميائي :

أ) تصاعد الدخان ب) قطع مكسرة ج) التغير في الحجم د) التغير في حالة المادة

٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

أ) خاصية كيميائية ب)تغير كيمائي ج) خاصية فيزيائية د) ثابتة لجميع المواد

٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

أ) الحجم ب) الاشتعال ج) الكثافة د) الكتلة

٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

أ) مساحة المربع ب) مقدار الحيز الذي يشغله جسم ما

ج) المسافة بين ثلاث نقاط د) درجة الحرارة التي يحدث عندها الغليان

٥) تتحرك دقائق المادة بسرعة ..... عند ارتفاع درجة الحرارة .

أ) اكبر ب) أصغر ج) ثابتة د) جميع ما سبق

٦) درجة تجمد الماء .....درجة س°

أ) صفر ب) ٢٠ ج) ٥٠ د) ١٠٠

٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

أ) الحجم ب) الكتلة ج) الكثافة د) قابلية التفاعل مع الماء

٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

أ) خاصية كيميائية ب) تغير كيميائي ج) خاصية فيزيائية د) تغير فيزيائي

٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

أ) السوائل ب) المواد الصلبة ج) السوائل والغازات د) الغازات

١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

أ) كمية المادة ب) شكل المادة ج) لون المادة د) نوع المادة

ظلل الإجابة الصحيحة

	أ	ب	ج	د
١	○	○	○	○
٢	○	○	○	○
٣	○	○	○	○
٤	○	○	○	○
٥	○	○	○	○
٦	○	○	○	○
٧	○	○	○	○
٨	○	○	○	○
٩	○	○	○	○
١٠	○	○	○	○

س٢ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام العبارات التالية درجة لكل فقرة

١) الفلزات لا توصل الكهرباء

٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيمائية للمادة

٣) التغيرات الكيمائية يمكن عكسها بسهولة

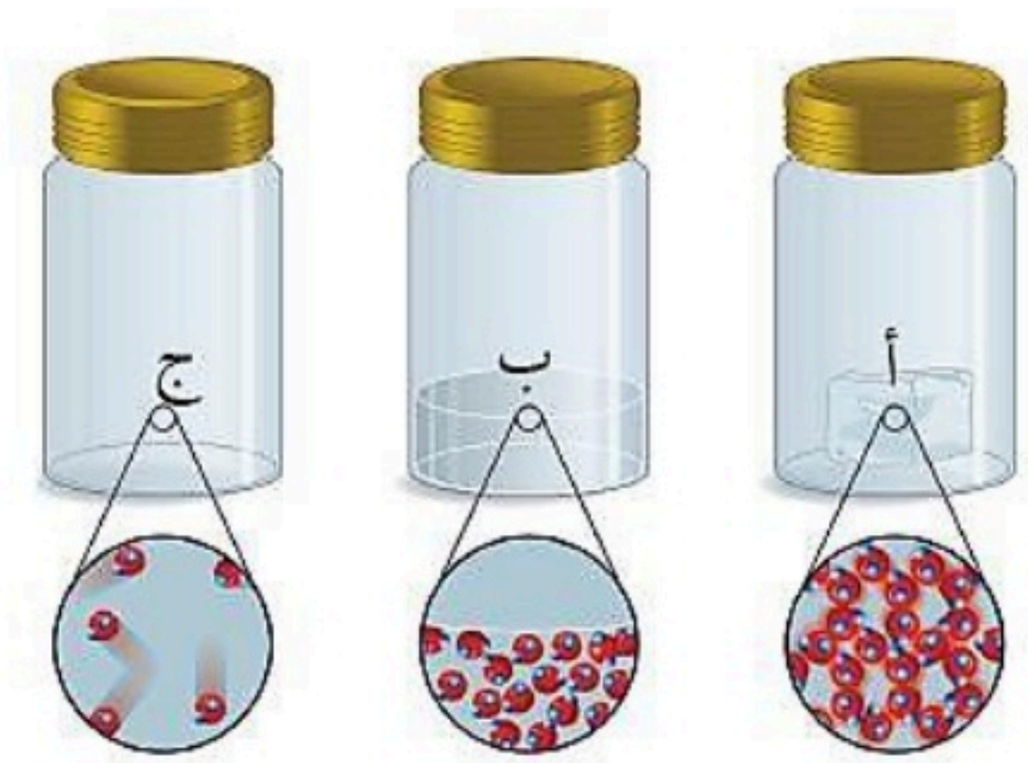
٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا

	✓ & ×			
١	○	○		
٢	○	○		
٣	○	○		
٤	○	○		

س٣ صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب درجة لكل فقرة

م	القائمة أ		القائمة ب
١	كتلة وحدة الحجوم من مادة ما		التبخر
٢	تحول المادة من حالة الصلابة إلي حالة السيولة		الانصهار
٣	تحول المادة من حالة السيولة إلي الحالة الغازية		الكثافة

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق فى الوعاء أ هي .....

٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل .....

الدرجة ٢٠

إعداد المعلم/.....

نموذج الإجابة

اسم الطالب / .....الفصل/.....

اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلـــــوم

الصف أول المتوسط

س١ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

١) أي مما يلي يعد دليلا علي حدوث تغير كيميائي :

أ) تصاعد الدخان ب) قطع مكسرة ج) التغير في الحجم د) التغير في حالة المادة

٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

أ) خاصية كيميائية ب)تغير كيمائي ج) خاصية فيزيائية د) ثابتة لجميع المواد

٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

أ) الحجم ب) الاشتعال ج) الكثافة د) الكتلة

٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

أ) مساحة المربع ب) مقدار الحيز الذي يشغله جسم ما

ج) المسافة بين ثلاث نقاط د) درجة الحرارة التي يحدث عندها الغليان

٥) تتحرك دقائق المادة بسرعة ..... عند ارتفاع درجة الحرارة .

أ) اكبر ب) أصغر ج) ثابتة د) جميع ما سبق

٦) درجة تجمد الماء .....درجة س°

أ) صفر ب) ٢٠ ج) ٥٠ د) ١٠٠

٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

أ) الحجم ب) الكتلة ج) الكثافة د) قابلية التفاعل مع الماء

٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

أ) خاصية كيميائية ب) تغير كيميائي ج) خاصية فيزيائية د) تغير فيزيائي

٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

أ) السوائل ب) المواد الصلبة ج) السوائل والغازات د) الغازات

١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

أ) كمية المادة ب) شكل المادة ج) لون المادة د) نوع المادة

ظلل الإجابة الصحيحة				
	أ	ب	ج	د
١	○	○	○	○
٢	○	○	○	○
٣	○	○	○	○
٤	○	○	○	○
٥	○	○	○	○
٦	○	○	○	○
٧	○	○	○	○
٨	○	○	○	○
٩	○	○	○	○
١٠	○	○	○	○

الصفحة

نموذج الإجابة

س١ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام العبارات التالية درجة لكل فقرة

١) الفلزات لا توصل الكهرباء (×)

٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيمائية للمادة (×)

٣) التغيرات الكيمائية يمكن عكسها بسهولة (×)

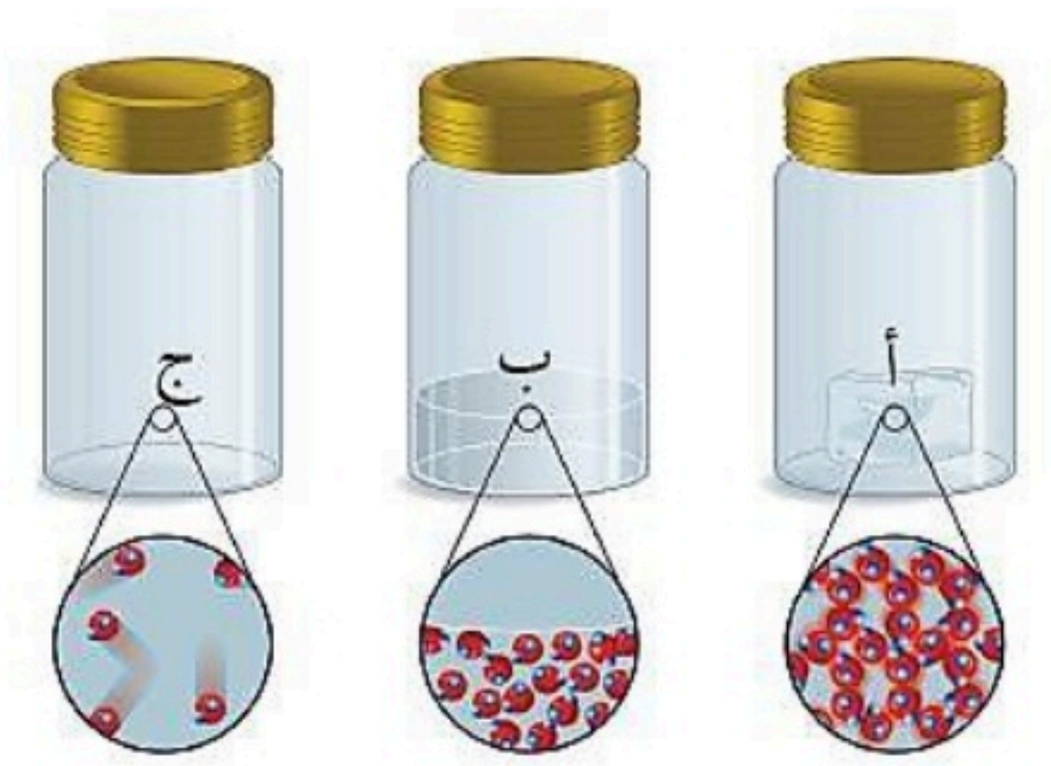
٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا (✓)

✓ & ×				
١	○	○		
٢	○	○		
٣	○	○		
٤	○	○		

س٣ صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب درجة لكل فقرة

م	القائمة أ		القائمة ب
١	كتلة وحدة الحجوم من مادة ما	٣	التبخر
٢	تحول المادة من حالة الصلابة إلي حالة السيولة	٢	الانصهار
٣	تحول المادة من حالة السيولة إلي الحالة الغازية	١	الكثافة

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق فى الوعاء أ هي دقائق صلبة

٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

الحالة الغازية

الدرجة ٢٠

إعداد المعلم/.....

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر والجدول الدوري

المادة / العلـــــوم

الصف الأول المتوسط

اسم الطالب / .....الفصل/.....

س١: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

١) يعد محلول السكر والماء:

أ) عنصرا ب) مخلوط غير متجانس ج) مركب د) مخلوط متجانس

٢)الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

أ) البروتونات ب) الالكترونات ج) النيوترونات د) النواة

٣)أي المواد التالية خليط غير متجانس :

أ) الهواء ب) السلطة ج) عصير التفاح د) سبيكة الذهب

٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

أ) إلكترونين ب) ثلاث الكترونات ج) خمسة الكترونات د) سبعة الكترونات

٥) أين تتواجد الالكترونات في الذرة:

أ) في النواة مع البروتونات ب) مرافقة للنيوترونات

ج) حول النواة على شكل سحابة الكترونية د) في الجدول الدوري للعناصر

٦) تتكون الذرة من:

أ) الكترونات وبروتونات ب) نيوترونات وبروتونات

ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات د) عناصر وبروتونات ونيوترونات

٧) العنصر هو:

أ) مادة تتكون من مركبات ب) خليط من مواد مختلفة

ج) مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات د) مركب من عناصر مختلفة

٨) أي مما يلي يُعد مخلوطًا؟

أ) الماء ب) ثاني أكسيد الكربون ج) الهواء د) الملح

٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:

أ) التفاعل الكيميائي ب) الترشيح ج) التحلل الحراري د) التقطير البخاري للمركبات

ظلل الإجابة الصحيحة				
	أ	ب	ج	د
١	○	○	○	○
٢	○	○	○	○
٣	○	○	○	○
٤	○	○	○	○
٥	○	○	○	○
٦	○	○	○	○
٧	○	○	○	○
٨	○	○	○	○
٩	○	○	○	○
١٠	○	○	○	○

س٣ : صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب (نصف درجة لكل فقرة)

م	القائمة أ		القائمة ب
ا	كل شيء يشغل حيزا وله كتلة يسمي		الالكترونات
٢	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيمائيا فان المادة الناتجة		العدد الكتلي
٣	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات		العدد الذري
٤	عدد البروتونات في نواة الذرة		عنصر
٥	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة		مركب
٦	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة		مادة

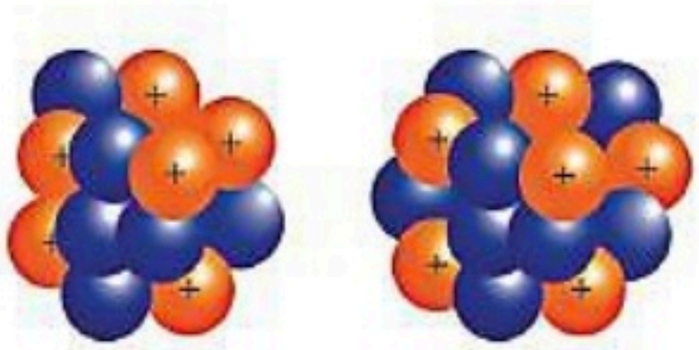
س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)		
ا	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

ا- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



.....

.....

ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الإجابة / .....

الصفحة ٢

الدرجة ٢٠

إعداد المعلم/.....

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر والجدول الدوري

المادة / العلـــــوم

الصف الأول المتوسط

اسم الطالب / .....الفصل/.....

س١: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

١) يعد محلول السكر والماء:

أ) عنصرا ب) مخلوط غير متجانس ج) مركب د) مخلوط متجانس

٢)الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

أ) البروتونات ب) الالكترونات ج) النيوترونات د) النواة

٣)أي المواد التالية خليط غير متجانس :

أ) الهواء ب) السلطة ج) عصير التفاح د) سبيكة الذهب

٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

أ) إلكترونين ب) ثلاث الكترونات ج) خمسة الكترونات د) سبعة الكترونات

٥) أين تتواجد الالكترونات في الذرة:

أ) في النواة مع البروتونات ب) مرافقة للنيوترونات

ج) حول النواة على شكل سحابة الكترونية د) في الجدول الدوري للعناصر

٦) تتكون الذرة من:

أ) الكترونات وبروتونات ب) نيوترونات وبروتونات

ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات د) عناصر وبروتونات ونيوترونات

٧) العنصر هو:

أ) مادة تتكون من مركبات ب) خليط من مواد مختلفة

ج) مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات د) مركب من عناصر مختلفة

٨) أي مما يلي يُعد مخلوطًا؟

أ) الماء ب) ثاني أكسيد الكربون ج) الهواء د) الملح

٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:

أ) التفاعل الكيميائي ب) الترشيح ج) التحلل الحراري د) التقطير البخاري للمركبات

ظلل الإجابة الصحيحة				
	أ	ب	ج	د
١	○	○	○	○
٢	○	○	○	○
٣	○	○	○	○
٤	○	○	○	○
٥	○	○	○	○
٦	○	○	○	○
٧	○	○	○	○
٨	○	○	○	○
٩	○	○	○	○
١٠	○	○	○	○

إعداد المعلم/.....

الاختبارات الشهرية

نموذج الإجابة

س٣ : صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب (نصف درجة لكل فقرة)

م	القائمة أ		القائمة ب
١	كل شيء يشغل حيزا وله كتلة يسمي	٦	الالكترونات
٢	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيمائيا فان المادة الناتجة	٥	العدد الكتلي
٣	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	٤	العدد الذري
٤	عدد البروتونات في نواة الذرة	٣	عنصر
٥	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة	٢	مركب
٦	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	١	مادة

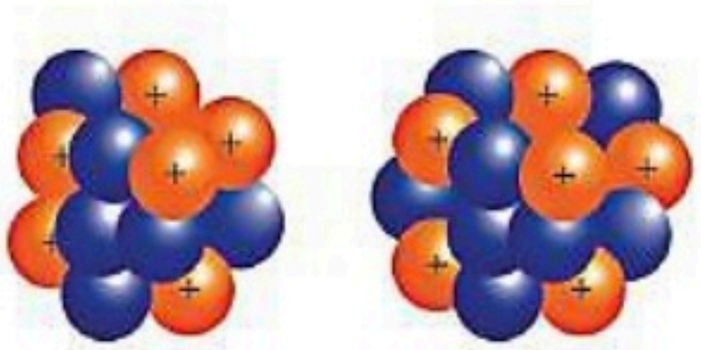
س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)		
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	✓
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	✗
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	✓

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

١- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



الذرتان نظيران لأنهما متساويتان فى عدد البروتونات

ومختلفتان فى عدد النيترونات

ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الإجابة / عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري = ٣٩- ١٩ = ٢٠ نيوترون

الصفحة ٢

الدرجة ٢٠

إعداد المعلم/.....

المملكة العربية السعودية.
وزارة التعليم.
إدارة تعليم .....
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

بسم الله الرحمن الرحيم

٢٠

رؤية VISION 2030
وزارة التعليم

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧هـ

الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الشعبة:	التاريخ: / /١٤٤٧هـ	اليوم:
اسم الطالب/ـة:				

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

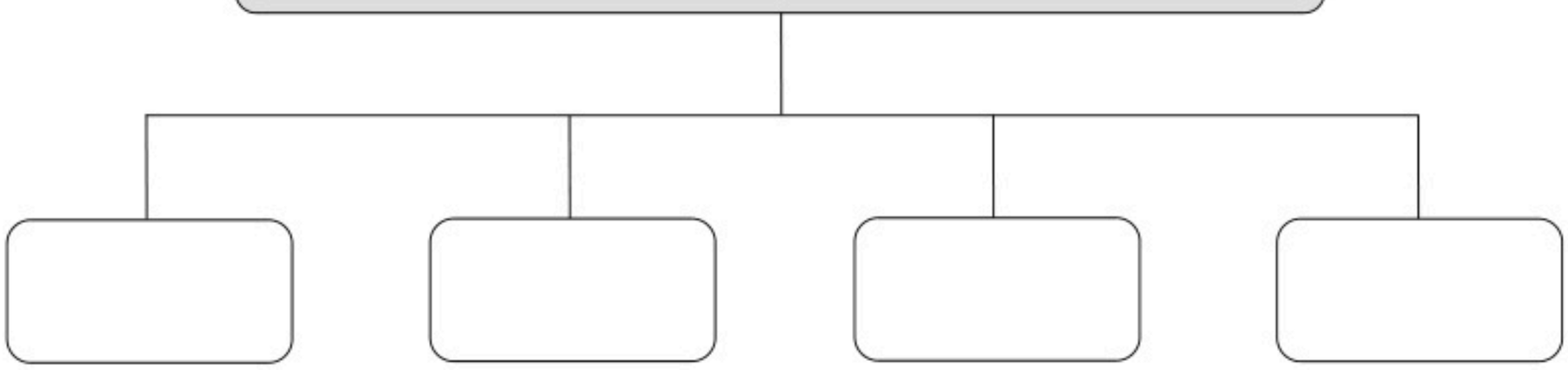
١	المعادن التي يمكن قصها وصقلها لإعطائها مظهرًا جميلًا تسمى بالخامات.	
	◯ صح	◯ خطأ
٢	الخاصية المعدنية التي تميز معدن الكوارتز عندما يتكسر إلى قطع ذات سطوح خشنة هي المكسر.	
	◯ صح	◯ خطأ
٣	البريق وصف لكيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن.	
	◯ صح	◯ خطأ
٤	الطباشير والفحم تعُد مثالًا على الصخور الرسوبية الكيميائية.	
	◯ صح	◯ خطأ
٥	تسمى الصخور النارية الجوفية الفاتحة اللون، التي تحتوي على نسب عالية من السليكا بالجرانيت.	
	◯ صح	◯ خطأ
٦	توضح دورة الصخر كيف يُعاد تدوير الصخر وتحوّله من نوع إلى آخر.	
	◯ صح	◯ خطأ
٧	تسمى القطع التي تتألف من القشرة الأرضية والجزء العلوي من الستار بالغلاف اللدن.	
	◯ صح	◯ خطأ
٨	تكونت الجبال المطوية نتيجة ثني طبقات صخرية عند تعرضها لقوى ضغط.	
	◯ صح	◯ خطأ
٩	عندما تتغير المكونات الكيميائية للصخور فهذا يعني حدوث تجوية كيميائية لها.	
	◯ صح	◯ خطأ

السؤال الأول: ب- قارن/ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم

المعدن	وجه المقارنة	الصخر
	المفهوم	

السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:				
١	..... هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.			
	(أ) الصخر الجوفي	(ب) الصخر السطحي	(ج) الصخر المتورّق	(د) الصخر غير المتورّق
٢	..... مواد ينبغي تعدينها وصهرها وتنقيتها قبل تصنيعها إلى مواد مفيدة.			
	(أ) الخامات	(ب) الأحجار الكريمة	(ج) الرواسب	(د) الصخور
٣	تتكون ..... نتيجة تبخر المحاليل .			
	(أ) الصخور العضوية	(ب) الصخور الفتاتية	(ج) الصخور الكيميائية	(د) الصخور السطحية
٤	قام العالم السويسري موهس بتصنيف المعادن حسب			
	(أ) لمعانها	(ب) شكلها البلوري	(ج) لونها	(د) قساوتها
٥	..... صخور متحولة ليس لها طبقات وأشرطة متتالية، مثل: الكوارتزيت، والرخام .			
	(أ) الصخور المتورّقة	(ب) الصخور الغير متورّقة	(ج) الصخور الرسوبية	(د) الصخور النارية
٦	تحدث عملية ..... عندما تنزلق صفيحة كثافتها أكبر أسفل صفيحة كثافتها أقل .			
	(أ) تقارب الصفائح	(ب) تباعد الصفائح	(ج) غوص الصفائح	(د) تصادم الصفائح
٧	..... حركة بطيئة للرسوبيات على المنحدرات نحو الأسفل .			
	(أ) الزحف	(ب) السقوط	(ج) التدفق الطيني	(د) انزلاق صخري
٨	تفاعل الماء مع ثاني أكسيد الكربون الموجود في الهواء أو التربة يتكون			
	(أ) غاز الكربونيك	(ب) حمض الكربونيك	(ج) غاز الأكسجين	(د) حمض الستريك

السؤال الثاني: ب- عدد/ي **أربعة فقط** من العوامل المؤثرة في تكوّن التربة



انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

موقع واجباتي

نموذج الإجابة

المملكة العربية
وزارة التعليم
إدارة تعليم ..
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

٢٠

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧هـ			
الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الشعبة:	التاريخ: / /١٤٤٧هـ	اليوم:
اسم الطالب/ـة:			

نموذج الإجابة

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:		
١	المعادن التي يمكن قصها وصقلها لإعطائها مظهرًا جميلًا تسمى بالخامات.	
	○ صح	○ خطأ
٢	الخاصية المعدنية التي تميز معدن الكوارتز عندما يتكسر إلى قطع ذات سطوح خشنة هي المكسر.	
	○ صح	○ خطأ
٣	البريق وصف لكيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن.	
	○ صح	○ خطأ
٤	الطباشير والفحم تعُد مثالًا على الصخور الرسوبية الكيميائية.	
	○ صح	○ خطأ
٥	تسمى الصخور النارية الجوفية الفاتحة اللون، التي تحتوي على نسب عالية من السليكا بالجرانيت.	
	○ صح	○ خطأ
٦	توضح دورة الصخر كيف يُعاد تدوير الصخر وتحوّله من نوع إلى آخر.	
	○ صح	○ خطأ
٧	تسمى القطع التي تتألف من القشرة الأرضية والجزء العلوي من الستار بالغلاف اللدن.	
	○ صح	○ خطأ
٨	تكونت الجبال المطوية نتيجة ثني طبقات صخرية عند تعرضها لقوى ضغط.	
	○ صح	○ خطأ
٩	عندما تتغير المكونات الكيميائية للصخور فهذا يعني حدوث تجوية كيميائية لها.	
	○ صح	○ خطأ

السؤال الأول: ب- قارن/ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم

المعدن	وجه المقارنة	الصخر
مواد صلبة غير عضوية توجد في الطبيعة	المفهوم	الصخور مواد تتكون من معدنين أو أكثر

موقع واجباتي

السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:				
١	..... هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.			
	(أ) الصخر الجوفي	(ب) الصخر السطحي	(ج) الصخر المتورّق	(د) الصخر غير المتورّق
٢	..... مواد ينبغي تعدينها وصهرها وتنقيتها قبل تصنيعها إلى مواد مفيدة.			
	(أ) الخامات	(ب) الأحجار الكريمة	(ج) الرواسب	(د) الصخور
٣	تتكون ..... نتيجة تبخر المحاليل .			
	(أ) الصخور العضوية	(ب) الصخور الفتاتية	(ج) الصخور الكيميائية	(د) الصخور السطحية
٤	قام العالم السويسري موهس بتصنيف المعادن حسب			
	(أ) لمعانها	(ب) شكلها البلوري	(ج) لونها	(د) قساوتها
٥	..... صخور متحولة ليس لها طبقات وأشرطة متتالية، مثل: الكوارتزيت، والرخام .			
	(أ) الصخور المتورّقة	(ب) الصخور الغير متورّقة	(ج) الصخور الرسوبية	(د) الصخور النارية
٦	تحدث عملية ..... عندما تنزلق صفيحة كثافتها أكبر أسفل صفيحة كثافتها أقل .			
	(أ) تقارب الصفائح	(ب) تباعد الصفائح	(ج) غوص الصفائح	(د) تصادم الصفائح
٧	..... حركة بطيئة للرسوبيات على المنحدرات نحو الأسفل .			
	(أ) الزحف	(ب) السقوط	(ج) التدفق الطيني	(د) انزلاق صخري
٨	تفاعل الماء مع ثاني أكسيد الكربون الموجود في الهواء أو التربة يتكون			
	(أ) غاز الكربونيك	(ب) حمض الكربونيك	(ج) غاز الأكسجين	(د) حمض الستريك

السؤال الثاني: ب- عدد/ي **أربعة فقط** من العوامل المؤثرة في تكوّن التربة

- الصخر الأصلي
- درجة ميل السطح
- المناخ أو الزمن
- المخلوقات الحية

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

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

اختبار الوحدة الثالثة
الفصل الدراسي الأول
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــوم

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

٢٠

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

١- معدن يسمى ذهب المغفلين .....

أ- الفضة ب- النحاس ج- البيريت د- الحديد

٢- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

أ- التجوية والتعرية . ب- الحرارة والضغط . ج- التراص والتماسك . د- الانصهار .

٣- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدنًا ؟

أ- تكون عضوية . ب- تكون زجاجية . ج- تكون حجراً كريماً . د- توجد في الطبيعة

٤- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

أ- رسوبية. ب- كيميائية . ج- متحولة. د- نارية

٥- من أنواع الصخور

أ-النارية ب- الرسوبية ج- المتحولة د- جميع ماسبق

٦- أي أجزاء الارض أكبر ؟

أ- القشرة. ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .

٧- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟

أ- الشد . ب- الضغط . ج- القص . د- التوازن .

٨- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرميلة ؟

أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد

٩- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية ، ومواد عضوية وهواء ؟

أ- الدبال . ب- الصخر الاصلي . ج- المخلوقات الحية . د- التربة.

١٠- من أسباب التجوية الميكانيكية .....

أ- نمو الجذور ب- تمدد الجليد ج- حفر الحيوانات داخل الرسوبيات د- كل ما سبق

السؤال الثاني : ضع علامة √ او×

١- معنى كلمة (غير عضوية) انها لا تنشأ عن نبات أو حيوان .

٢- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة .

٣- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج .

٤- تكون التجوية الكيميائية سريعة فى المناطق الاستوائية

٥- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

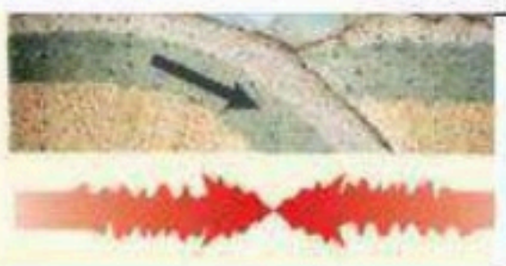
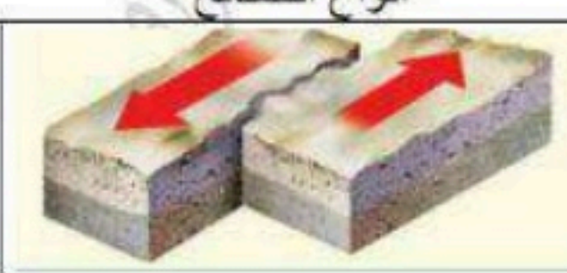
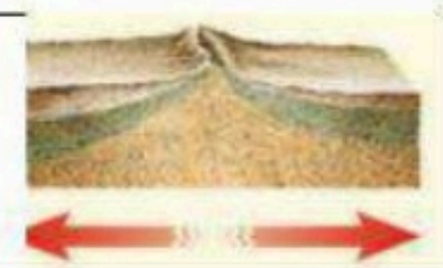
السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل

١- .....

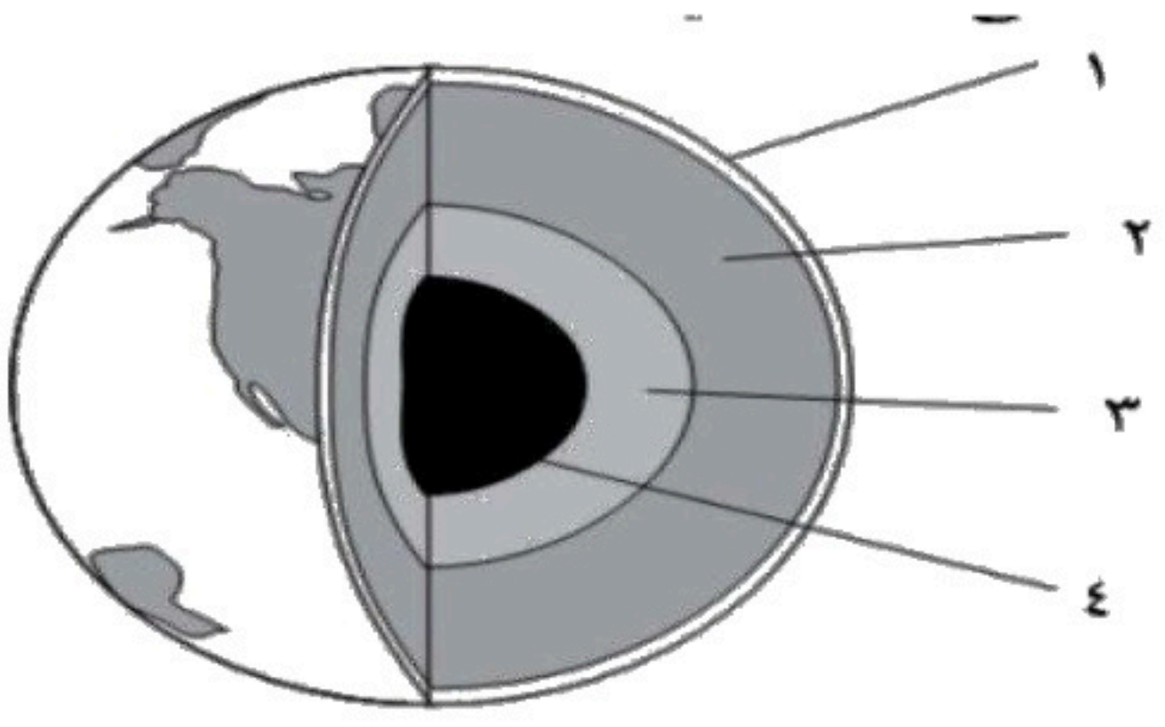
٢- .....

٣- .....

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

موقع واجباتي

س / أمامك رسم تخطيطي لطبقات الأرض أكمل البيانات الناقصة وحدد كل طبقة ؟



١- .....

٢- .....

٣- .....

٤- .....

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

اختبار الوحدة الثالثة
الفصل الدراسي الأول
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــوم

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

٢٠

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

١- معدن يسمى ذهب المغفلين .....

أ- الفضة ب- النحاس ج- البيريت د- الحديد

٢- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

أ- التجوية والتعرية . ب- الحرارة والضغط . ج- التراص والتماسك . د- الانصهار .

٣- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدنًا ؟

أ- تكون عضوية . ب- تكون زجاجية . ج- تكون حجراً كريماً . د- توجد في الطبيعة

٤- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

أ- رسوبية. ب- كيميائية . ج- متحولة. د- نارية

٥- من أنواع الصخور

أ-النارية ب- الرسوبية ج- المتحولة د- جميع ماسبق

٦- أي أجزاء الارض أكبر ؟

أ- القشرة. ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .

٧- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟

أ- الشد . ب- الضغط. ج- القص . د- التوازن .

٨- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرميلة ؟

أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد

٩- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية ، ومواد عضوية وهواء ؟

أ- الدبال . ب- الصخر الاصلي . ج- المخلوقات الحية . د- التربة.

١٠- من أسباب التجوية الميكانيكية .....

أ- نمو الجذور ب- تمدد الجليد ج- حفر الحيوانات داخل الرسوبيات د- كل ما سبق

موقع واجباتي

السؤال الثاني : ضع علامة √ او×

١- معنى كلمة (غير عضوية) انها لا تنشأ عن نبات أو حيوان . ✓

٢- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة . ×

٣- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج . ✓

٤- تكون التجوية الكيميائية سريعة فى المناطق الاستوائية ✓

٥- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية. ×

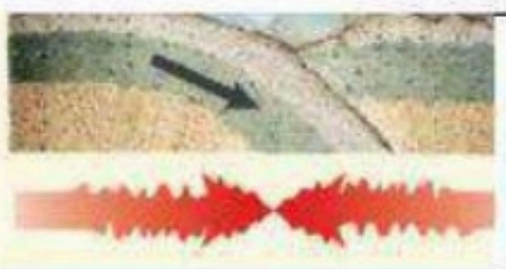
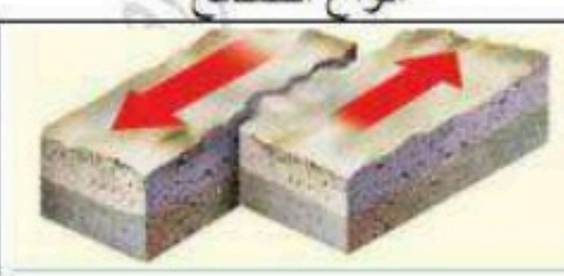
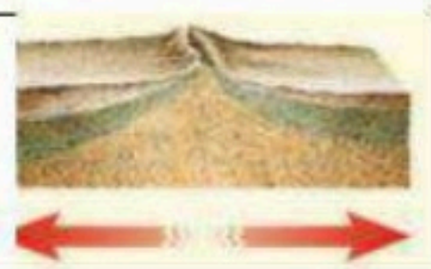
السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل

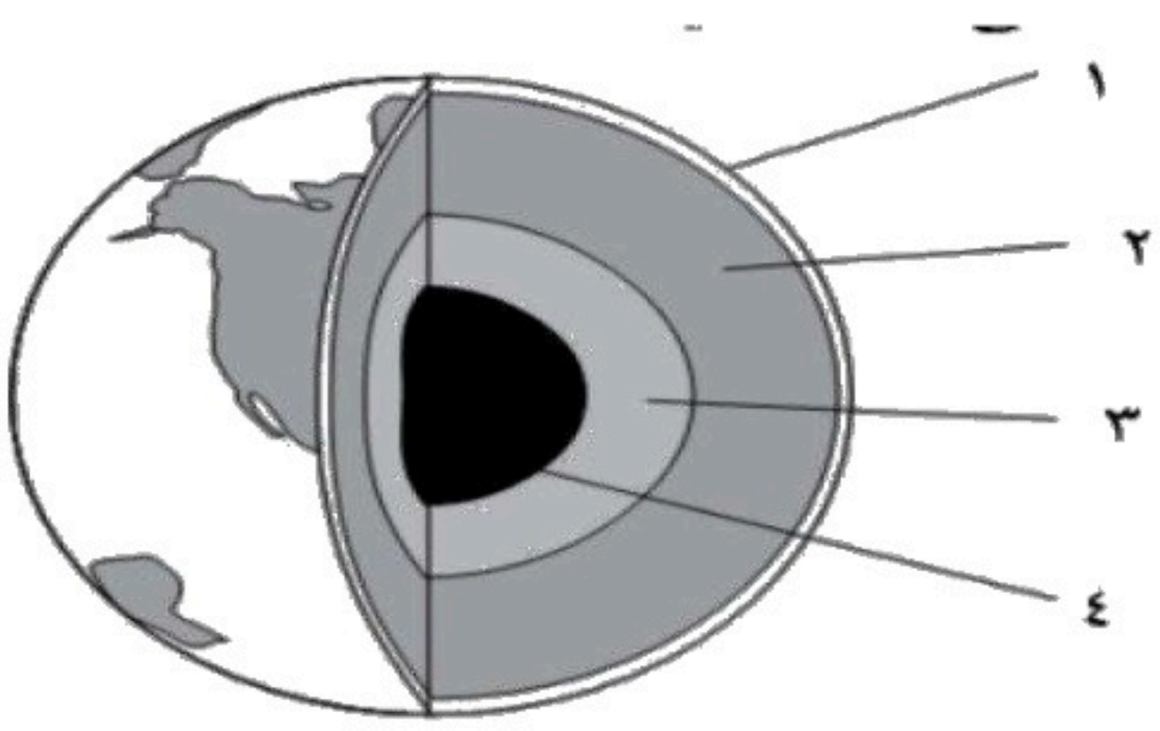
١- تباعد(شد)

٢- انزلاقى(جانبى)

٣- تقارب (ضغط)

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

س / أمامك رسم تخطيطي لطبقات الأرض أكمل البيانات الناقصة وحدد كل طبقة ؟



١- ..القشرة.

٢-الستار (الوشاح)

٣-اللب الخارجي

٤- اللب الداخلى

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق و النجاح

موقع واجباتي

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم بالمدينة المنورة المتوسطة الخامسة عشر	**بسم الله الرحمن الرحيم** وزارة التعليم Ministry of Education

اختبار العلوم الدوري الرابع (الذرات والعناصر والمخاليط)

اسم الطالبة	

أجيبي مستعينة بالله على الأسئلة التالية

السؤال الأول: ظللي الإجابة الصحيحة في ورقة الإجابة:

1. قام بتجربة الأشعة المهبطية العالم							
أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	شادويك
2. اكتشف الإلكترونات:							
أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	شادويك
3. العناصر التي لها لمعان وموصلة للكهرباء والحرارة وقابلة للطرق والسحب وتشغل معظم الجدول الدوري هي							
أ	الفلزات	ب	اللافلزات	ج	أشباه فلزات	د	النظائر
4. أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري هي							
أ	الفلزات	ب	اللافلزات	ج	أشباه فلزات	د	النظائر
5. أي من التالي من صفات اللافلزات الصلبة؟							
أ	لامعة	ب	هشة	ج	موصلة جيدة للحرارة	د	موصلة جيدة للكهرباء
6. تسمى المادة لا تفنى ولا تُستحدث وإنما تتحول من شكل لآخر							
أ	حفظ المادة	ب	حفظ الكتلة	ج	حفظ الطاقة	د	النسب الثابتة
7. لا يُعتبر من المواد:							
أ	الإحساس	ب	الشعر	ج	البلاستيك	د	النحاس
8. عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائيًا فإن المادة الناتجة تُسمى:							
أ	محلولًا	ب	مخلوطًا	ج	مركبًا	د	عنصرًا
9. الجسيمات الموجودة في نواة الذرة وتحمل شحنة موجبة وعددها يساوي العدد الذري هي							
أ	الإلكترونات	ب	النيوترونات	ج	البروتونات	د	الفوتونات
10. رمز جزيء الماء هو:							
أ	CO_2	ب	H_2O	ج	O_2H	د	O_2

السؤال الثاني: صنف المواد التالية الى (عناصر – مركب – مخلوط)

الاكسجين – عصير البرتقال ذو اللب – الكربون – الماء المالح – الماء المقطر – محلول السكر – الرمل وبرادة الحديد – الذهب الخالص – ملح الطعام – سكر.

عنصر	مركب	مخلوط

س٢ أكمل الجدول التالي

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
$^{12}_{6}C$		١٢		٦	
$^{12}_{7}N$	٧		٧		
$^{1}_{1}H$			١		١

انتهت الأسئلة

وفقك الله وسدد على درب الخير خطاك

معلمتك:

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

المادة	علوم	العام الدراسي	1444هـ	الدرجة
الصف	الأول المتوسط	اختبار الفصل الثالث (المادة و تغيراتها)		20
اسم الطالب	.....	الصف الأول		( )

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

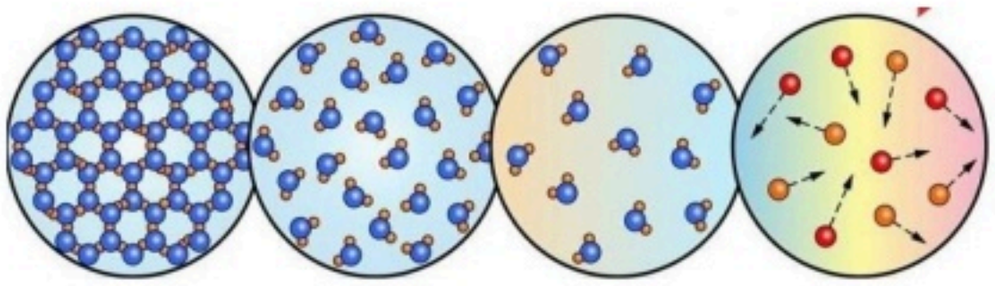
م	العمود (أ)
1	كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجوم.
2	هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة
3	أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي
4	الخاصية التي تشير إلى ميل المادة لحدوث تغير في تركيبها الأصلي مما ينتج مواد جديدة
5	النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية
6	مجموع كتل المواد الناتجةعن التفاعل الكيميائي تساوي دائمًا مجموع كتل المواد الأصلية

	العمود (ب)
A	درجة الغليان
B	الخاصية فيزيائية
C	الخاصية الكيميائية
D	الحجم
E	درجة الانصهار
F	قانون حفظ المادة
G	التسامي
H	الكثافة

ثانياً ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

7 أي الأشكال المجاورة تشير لوجود المادة في حالتها السائلة :

A) الشكل (1)
B) الشكل (2)
C) الشكل (3)
D) الشكل (4)



8 الشكل المجاور يعبّر عن :

A) تغير فيزيائي
B) تغير كيميائي
C) خاصية فلزية
D) خاصية لا فلزية

9 أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية :

A) اللون و الشكل
B) درجة الحرارة
C) الكثافة
D) الأكسدة

10 ما هو التحوّل الذي يحدث عند درجة التجمد :

A) تحول المادة السائلة إلى الصلبة
B) تحول المادة الغازية إلى الصلبة
C) تحول المادة السائلة إلى الغازية
D) تحول المادة الغازية إلى السائلة

11	تحسب الكثافة بقسمة ..... على ..... : A) الحجم ، الكتلة B) الكتلة ، الحجم C) الكتلة ، المساحة D) الكتلة ، القوة
12	أي مما يلي يصف التغير الفيزيائي : A) تحتفظ المادة بخواصها B) لا يمكن استرجاع المادة لحالتها الأصلية C) تغير لون بعض الفواكه عند تعرضها للأكسجين D) تتكون مواد جديدة لها خواص مختلفة
13	أي مما يلي يُعد دليلاً على حدوث تغير كيميائي : A) تصاعد الدخان B) إنتاج الحرارة أو الضوء C) تكوّن فقاعات غاز D) جميع ما سبق صحيح
14	حالة من حالات المادة تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً : A) الصلبة B) السائلة C) الغازية D) البلازما
15	في أي حالة من حالات المادة تتحرك فيها الجزيئات بحرية : A) الصلبة B) السائلة C) الغازية D) البلازما
16	أي الخيارات التالية يصف معنى الحجم : A) مساحة المربع B) مقدار الحيز الذي يشغله جسم ما C) المسافة بين ثلاث نقاط D) درجة الحرارة التي يحدث عندها الانصهار

ثالثاً	ظلل حرف (T) للاجابة الصحيحة ، و حرف (F) للاجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :	الإجابة
17	تُحفظ الفيتامينات في زجاجات بنّية لكي لا تتفاعل مع الضوء	
18	يُمكن عكس التغيرات الفيزيائية بينما لا يمكن عكس التغيرات الكيميائية	
19	من خصائص اللافلزات أنها قابلة للحسب والطرق وموصلة للحرارة والكهرباء	
20	في الحالة السائلة تكون الجزيئات متراصة مع بعضها البعض و تهتز في مكانها	

معلم المادة : عبدالجليل هزاع

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

وزارة التعليم Ministry of Education

المادة	علوم	العام الدراسي	1439/ 1440هـ	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

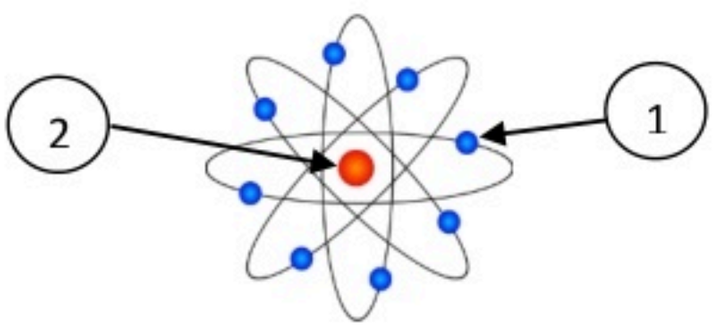
9 **يتكون الجدول الدوري من ..... :**

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

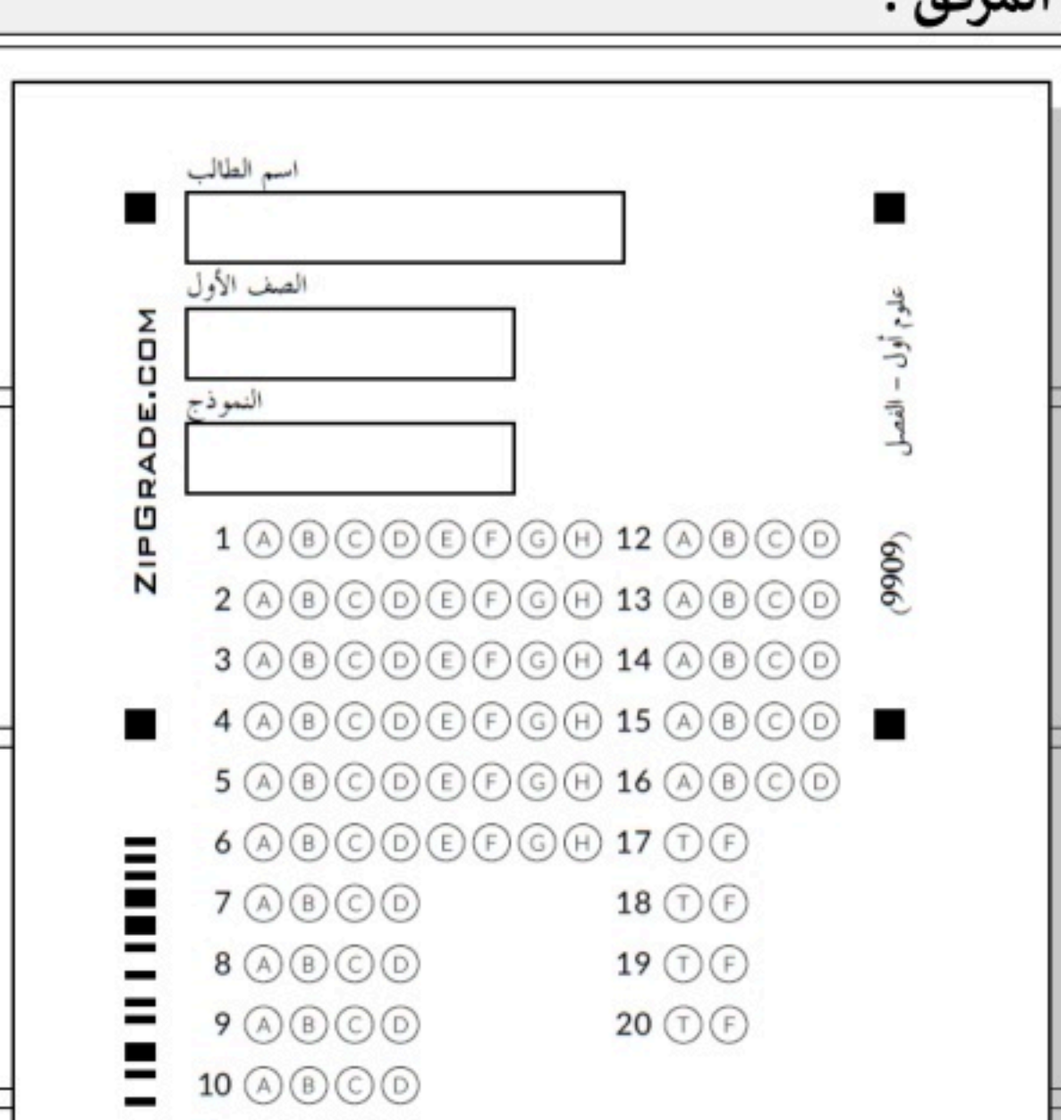
10 **أي مما يلي ليس عنصر :**

(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.
إدارة تعليم .....
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

رؤية VISION 2030
وزارة التعليم

20

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧هـ

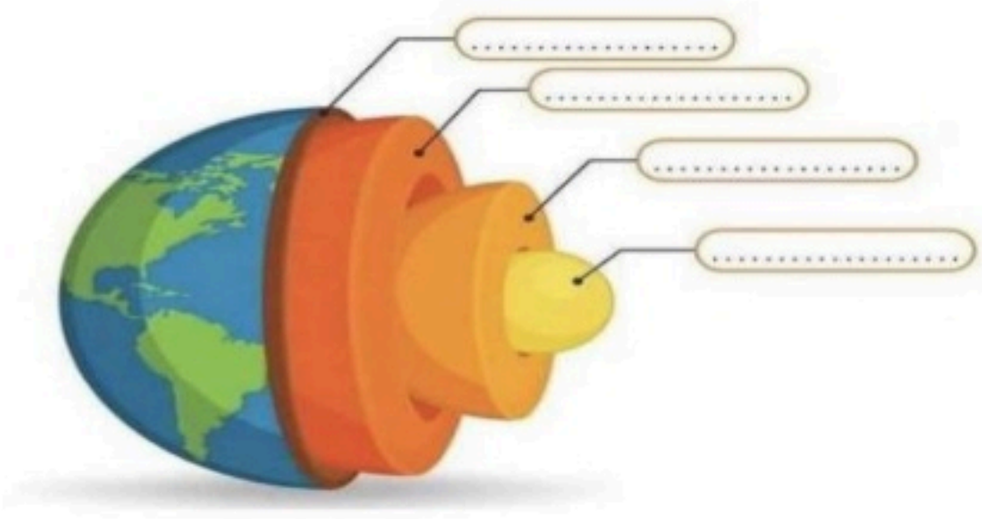
الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الفصل :	التاريخ: / /	اليوم:

اسم الطالب/ـة: .....

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

1	تتكون الصخور من معادن .	
	○ صح	○ خطأ
2	تتكون الصخور المتحولة نتيجة الحرارة الشديدة والضغط المرتفع التي تؤدي الى انصهار الصخر .	
	○ صح	○ خطأ
3	توصف المعادن جميعها بأنها مواد غير عضوية صلبه .	
	○ صح	○ خطأ
4	الطباشير والفحم تعُد مثالًا على الصخور الرسوبية العضوية.	
	○ صح	○ خطأ
5	تسمى الصخور النارية التي تبرد تحت سطح الأرض بالصخور النارية السطحية .	
	○ صح	○ خطأ
6	من خصائص الصخور : اللون , المخدش واللمعان , الانفصام والمكسر .	
	○ صح	○ خطأ
7	الستار هو أكبر طبقات الأرض .	
	○ صح	○ خطأ
8	القوى التي تسبب تقارب الصفائح هي قوى الضغط .	
	○ صح	○ خطأ
9	تكون التجوية الكيميائية أكثر نشاطا في المناطق الاستوائية .	
	○ صح	○ خطأ

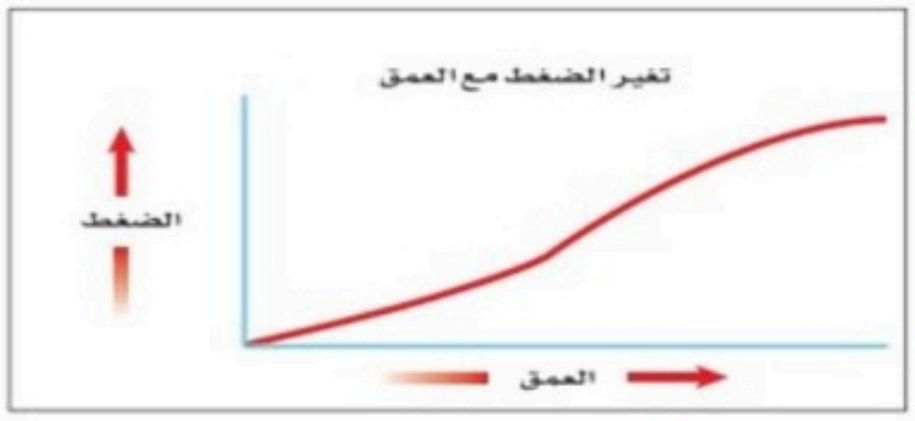
10 . اكتبي طبقات الأرض التالي كما موضح في الشكل :



السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

1	خليط من صخور تعرضت للتجوية ومواد عضوية وهواء ؟			
	أ التربة	ب الدبال	ج المخلوفات الحية	د الصخر غير المتورّق
2	.ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟			
	أ التجوية والتعرية	ب التراص والتماسك	ج الحرارة والضغط	د الانصهار
3	عملية سطحيه كيميائية او ميكانيكية تؤدي إلى تفتت الصخور الى قطع صغيرة			
	أ التجوية	ب التعرية	ج الترسيب	د الصخور السطحية
4	أي عوامل التعرية يكون وديانا على شكل حرف U ؟			
	أ الرياح	ب المياه	ج الجليد	د الجاذبية
5	أي عوامل التعرية التالية تكون الكثبان الرملية ؟			
	أ الرياح	ب المياه	ج الجاذبية	د الجليد
6	ما المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض ؟			
	أ الفلسبار	ب الكالسيت	ج الكوارتز	د الجبس
7	ما الاسم العلمي الذي يطلق على كتلة مؤلفه من رسوبيات وماء تتحرك على هيئة عجينة إلى أسفل تل ؟			
	أ الزحف	ب السقوط	ج التدفق الطيني	د انزلاق صخري
8	تفاعل الماء مع ثاني أكسيد الكربون الموجود في الهواء أو التربة يتكون			
	أ غاز الكربونيك	ب حمض الكربونيك	ج غاز الأكسجين	د حمض الستريك

9 : من قراءتك للشكل التالي اختاري الإجابة الصحيحة :



ما الذي يحدث للضغط كلما اتجهنا من باطن الأرض على سطحها ؟

أ – يزداد ب – ينقص

10 : من خلال قراءتك للبيانات في الجدول التالي أي المعادن التالية يظهر بالترتيب الصحيح من الأكثر قساوة إلى الأقل قساوة ؟

مقياس موهس

المعدن	القساوة
التلك	١ (الأقل قساوة)
الجبس	٢
الكالسيت	٣
الفلوريت	٤
الأباتيت	٥
الفلسبار	٦
الكوارتز	٧
التوباز	٨
الكورندم	٩
الألماس	١٠ (الأقسى)

1 . الألماس – الكوارتز – التلك

2. التلك – الجبس الفلسبار

انتهت الأسئلة

كل التوفيق

معلم/ة المادة :

المملكة العربية السعودية.

وزارة التعليم.

إدارة تع

مكتب تع

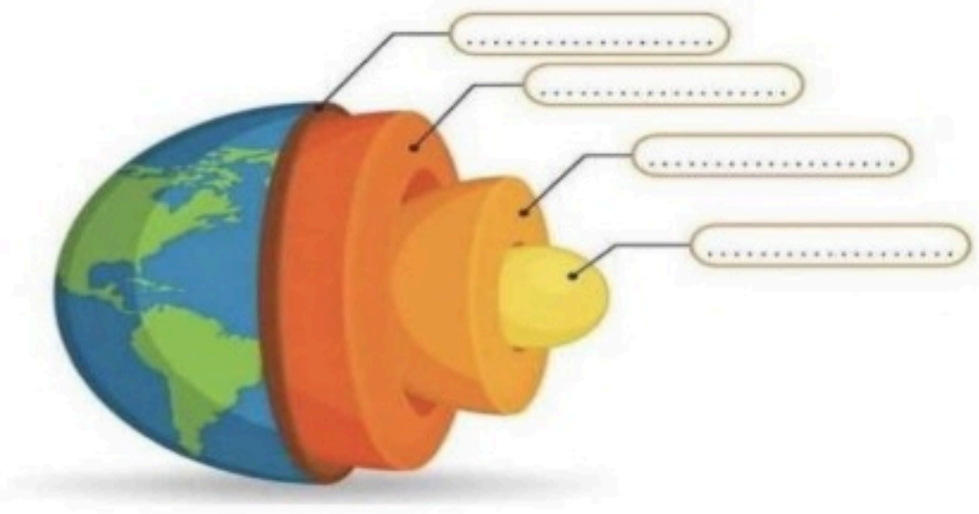
مدرسة

نموذج الإجابة

الصف:		اليوم:
اسم الطالب/ـة:		

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:		
1	تتكون الصخور من معادن .	
	○ صح	○ خطأ
2	تتكون الصخور المتحولة نتيجة الحرارة الشديدة والضغط المرتفع التي تؤدي الى انصهار الصخر .	
	○ صح	○ خطأ
3	توصف المعادن جميعها بأنها مواد غير عضوية صلبه .	
	○ صح	○ خطأ
4	الطباشير والفحم تعُد مثالًا على الصخور الرسوبية العضوية.	
	○ صح	○ خطأ
5	تسمى الصخور النارية التي تبرد تحت سطح الأرض بالصخور النارية السطحية .	
	○ صح	○ خطأ
6	من خصائص الصخور : اللون , المخدش واللمعان , الانفصام والمكسر .	
	○ صح	○ خطأ
7	الستار هو أكبر طبقات الأرض .	
	○ صح	○ خطأ
8	القوى التي تسبب تقارب الصفائح هي قوى الضغط .	
	○ صح	○ خطأ
9	تكون التجوية الكيميائية أكثر نشاطا في المناطق الاستوائية .	
	○ صح	○ خطأ

10 . اكتبي طبقات الأرض التالي كما موضح في الشكل :

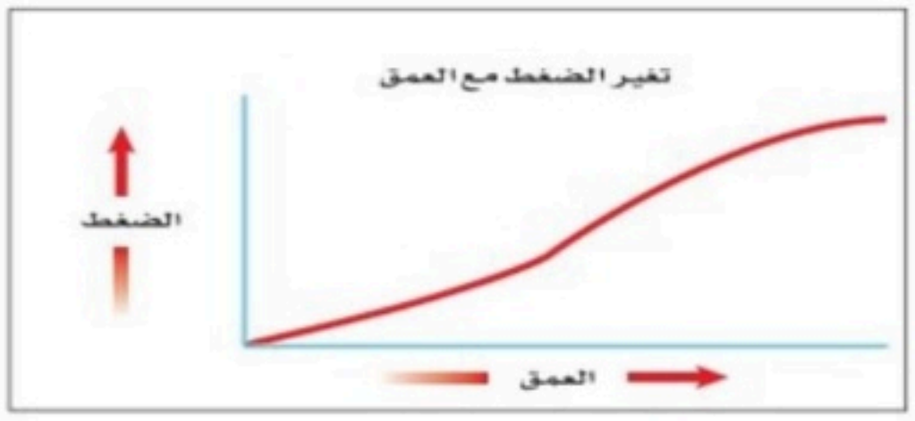


موقع واجباتي

السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:				
1	خليط من صخور تعرضت للتجوية ومواد عضوية وهواء ؟			
	أ التربة	ب الدبال	ج المخلوفات الحية	د الصخر غير المتورّق
2	.ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟			
	أ التجوية والتعرية	ب التراص والتماسك	ج الحرارة والضغط	د الانصهار
3	عملية سطحيه كيميائية او ميكانيكية تؤدي إلى تفتت الصخور الى قطع صغيرة			
	أ التجوية	ب التعرية	ج الترسيب	د الصخور السطحية
4	أي عوامل التعرية يكون وديانا على شكل حرف U ؟			
	أ الرياح	ب المياه	ج الجليد	د الجاذبية
5	أي عوامل التعرية التالية تكون الكثبان الرملية ؟			
	أ الرياح	ب المياه	ج الجاذبية	د الجليد
6	ما المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض ؟			
	أ الفلسبار	ب الكالسيت	ج الكوارتز	د الجبس
7	ما الاسم العلمي الذي يطلق على كتلة مؤلفه من رسوبيات وماء تتحرك على هيئة عجينة إلى أسفل تل ؟			
	أ الزحف	ب السقوط	ج التدفق الطيني	د انزلاق صخري
8	تفاعل الماء مع ثاني أكسيد الكربون الموجود في الهواء أو التربة يتكون			
	أ غاز الكربونيك	ب حمض الكربونيك	ج غاز الأكسجين	د حمض الستريك

موقع واجباتي

9 : من قراءتك للشكل التالي اختاري الإجابة الصحيحة :



ما الذي يحدث للضغط كلما اتجهنا من باطن الأرض على سطحها ؟

أ – يزداد ب – ينقص

10 : من خلال قراءتك للبيانات في الجدول التالي أي المعادن التالية يظهر بالترتيب الصحيح من الأكثر قساوة إلى الأقل قساوة ؟

مقياس موهس	
المعدن	القساوة
التلك	١ (الأقل قساوة)
الجبس	٢
الكالسيت	٣
الفلوريت	٤
الأباتيت	٥
الفلسبار	٦
الكوارتز	٧
التوباز	٨
الكورندم	٩
الألماس	١٠ (الأقسى)

1 . الألماس – الكوارتز – التلك

2. التلك – الجبس الفلسبار

انتهت الأسئلة

كل التوفيق

معلم/ة المادة :

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

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / / 1444 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

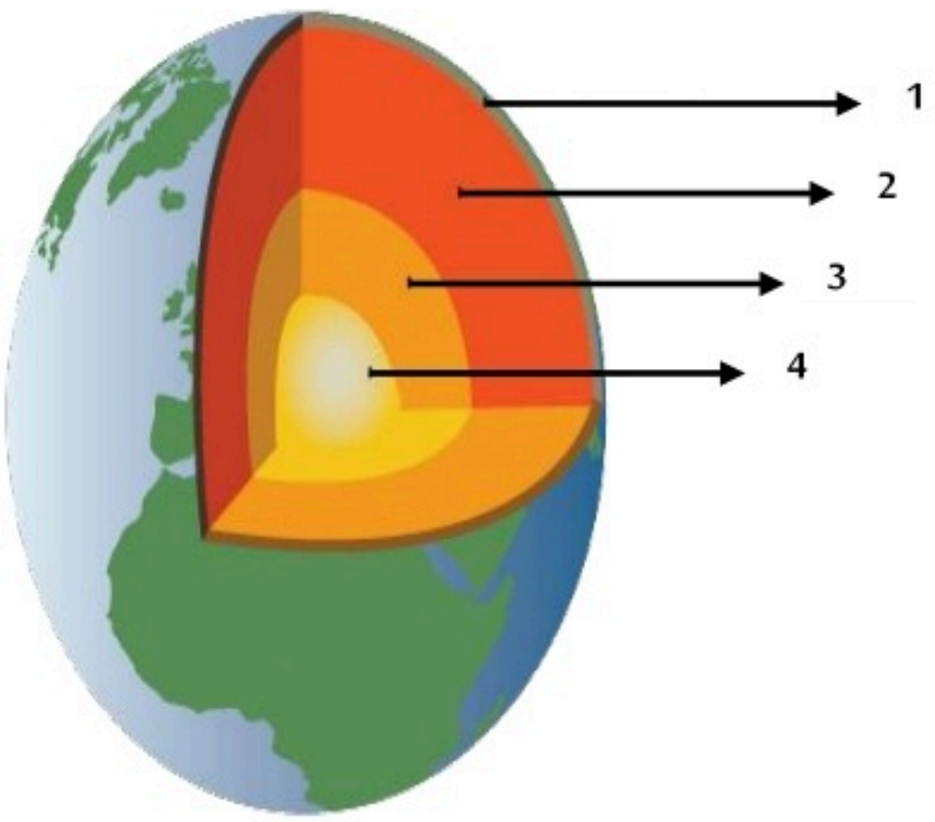
أ- علل لما يلي :

- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية.

.....

.....

ب- أكمل بيانات طبقات الأرض :



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

انتهت الأسئلة

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

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / / ١٤٤٦ هـ
المادة : العلوم
الزمن : ٤٥ دقيقة
الصف : أول متوسط

نموذج الإجابة

اسم الطالب		ف	
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

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.....

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية :

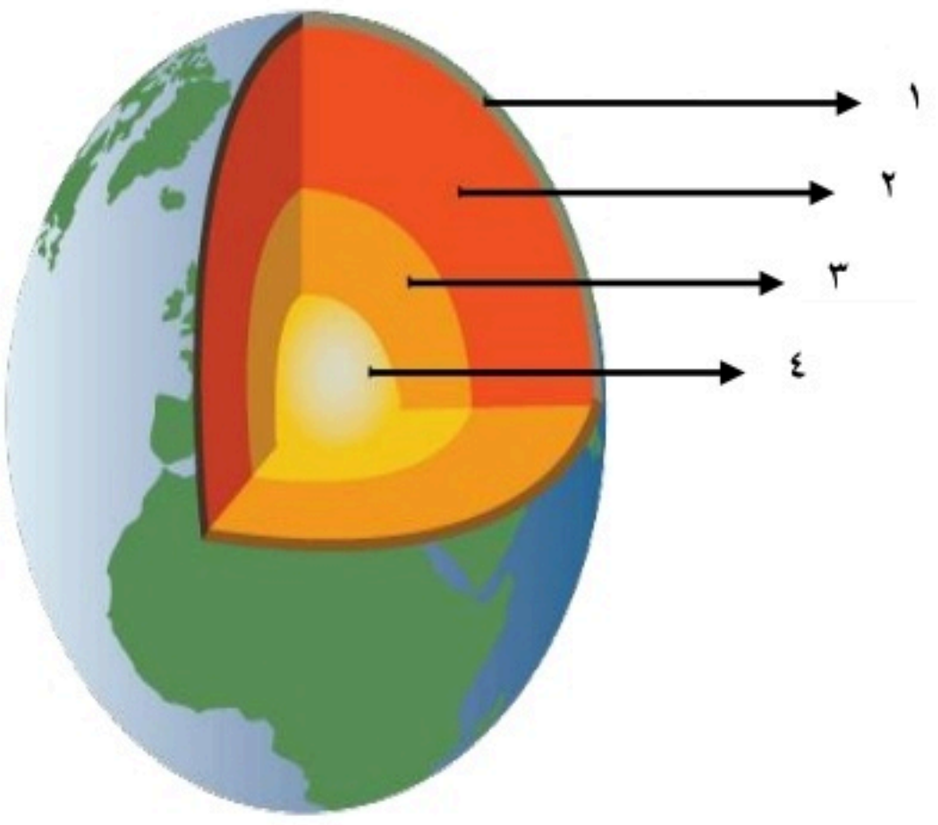
..... / ٥ درجة

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 : -

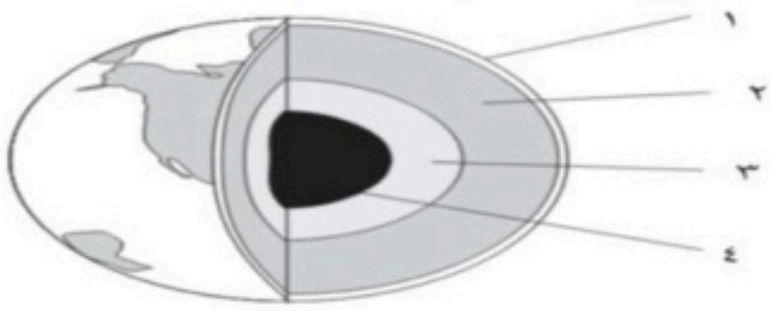
ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة و إشارة (✗) أمام العبارة الخاطئة :-

1. الصخور النارية السطحية تتكون عندما تبرد الصهارة (اللابة) على سطح الأرض ( )
2. لون الخدش هو بالضرورة نفس لون المعدن. ( )
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 الفراغ.
- الأحافير		٢- بقايا أو أثار حيوان كان يعيش في الماضي .
- الأمواج		٣ – معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها وتحقيق أرباح منها.

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