

تم تحميل وعرض المادة من

موقع حلول كتبي

المدرسة أونلاين



موقع
حلول كتبي

<https://huluktby.net>



للعودة إلى الموقع إبحث في قوقل عن : موقع حلول كتبي

المادة : العلوم		المملكة العربية السعودية
الصف : الأول متوسط		
الزمن :		
اسم الطالبة :	الدرجة كتابية :	
اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 144 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 لآخر
3	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
4	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيوترونات
5	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	مواد صلبة ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء			
	الفلزات	اشباه اللافلزات	اللافلزات	جميع ماسبق
2	الجسيمات السالبه في الذرة هي			
	البروتونات	الالكترونات	النيوترونات	النواة
3	أي مما يلي يُعد مركباً			
	النحاس	الأكسجين	الماء	السلطه
4	صاحب فكرة أن الماده تتكون من دقائق صغيره 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 منظرأً 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 صغيره	معادن	وقود احفوري	غاز طبيعي
9	أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر			
	اللب الداخلي	الستار	اللب الخارجي	القشرة
10	تتكون الصخور المتحوله نتيجة			
	الرسوبيات	تصلب اللابه	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

- 1-
- 2-
- 3-

صنفي المواد التالية إلى عنصر – مركب – مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس			
CO ₂			
العصير			
الحديد			

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

معلمة المادة :

نموذج الإجابة

المملكة العربية

الصف : الأول متوسط

الزمن :

اسم الطالبة :

الدرجة كتابة :

اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام هـ

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

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

العدد الذري	1	هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة
دورة الصخر	2	وصف لآليات تحول الصخر من نوع لآخر
المعدن	3	مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
النظائر	4	ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيوترونات
العنصر	5	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات

موقع
حلول كتبي

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	مواد صلبة ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء			
	الفلزات	اشباه اللافلزات	اللافلزات	جميع ماسبق
2	الجسيمات السالبه في الذرة هي			
	البروتونات	الالكترونات	النيوترونات	النواة
3	أي مما يلي يُعد مركباً			
	النحاس	الأكسجين	الماء	السلطه
4	صاحب فكرة أن الماده تتكون من دقائق صغيره 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 صغيره	معادن	وقود احفوري	غاز طبيعي
9	أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر			
	اللب الداخلي	الستار	اللب الخارجي	القشرة
10	تتكون الصخور المتحوله نتيجة			
	الرسوبيات	تصلب اللابه	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

- 1- الصلابة
- 2- اللمعان
- 3- الانقسام

صنفي المواد التالية إلى عنصر - مركب - مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس	✓		
CO ₂		✓	
العصير			✓
الحديد	✓		

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

معلمة المادة :

 موقع
حلول كتبي

اختبار الفترة الثانيةموقع حلول كتبي

الاسم : الصف :

السؤال الأول : اكتب 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 النيوترونات

()

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

١-

٢-

السؤال الثالث : رتب العמוד الأول بما يناسبه مع العמוד الثاني :

أشباه الفلزات	
اللافلزات	
الفلزات	

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

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

1	أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية	الكتلة	الإشتعال	الكثافة
2	أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيوترونات 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 بطوطة
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
حلول كتيبي**

تمنيتي لكم بالتوفيق والنجاح ♥

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

اختبار الفترة الثانية

الاسم : الصف :

السؤال الأول : اكتب 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

(**درجة الغليان**)

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

٣- المادة لا تفنى 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 النيوترونات

(**النظائر**)

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

١- **الحالة الصلبة**

٢- **الحالة السائلة**

السؤال الثالث : رتب العמוד الأول بما يناسبه مع العמוד الثاني :

أشباه الفلزات	٣
اللافلزات	٢
الفلزات	١

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	

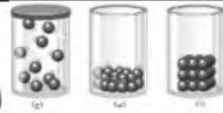
السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

1	أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية	الكتلة	الإشتعال	الكثافة
2	أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيوترونات 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 بطوطة
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

تمنيتي لكم بالتوفيق والنجاح ♥

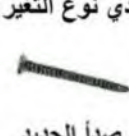
 **موقع**
حلول كتبي

الدرجة

لرقم	السؤال الاول : اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الحرف الدال عليها :
1	 الجزيئات في الاتاء أ تمثل الحالة (أ) الصلبة (ب) السائلة (ج) الغازية (د) السائلة
2	اي مما يلي يعد دليلا على حدوث تغير كيميائي ؟ (أ) تصاعد دخان (ب) قطع مكسرة (ج) التغير في الحجم (د) التغير في حالة المادة
3	اي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية ؟ (أ) الحجم (ب) الاشتعال (ج) الكثافة (د) الكتلة
4	اي الخيارات التالية يصف الحجم ؟ (أ) مساحة مربع (ب) الحيز الذي يشغله الجسم (ج) المسافة بين نقطتين (د) درجة الحرارة

الرمز	العمود الاول	الحرف المناسب	العمود الثاني
1	درجة الانصهار	أ	كل ماله كتله ويشغل حيزا
2	المادة	ب	كتلة وحدة الحجم من مادة ما .
3	الكثافة	ج	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة الى الغازية
4	الكتلة	د	درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة الى السائلة
		هـ	كمية المادة الموجودة في الجسم .

الرقم	العبارة	(ص)	(خ)
1	من الخصائص الكيميائية لكتاب العلوم ان شكله مستطيل	ص	خ
2	في التغير الكيميائي كتلة المواد المتفاعلة اكبر من كتلة المواد الناتجة عن التفاعل	ص	خ
3	كثافة قطعة الجليد اكبر من كثافة الماء السائل	ص	خ
4	من خصائص الفلزات المظهر اللامع	ص	خ

السؤال الرابع :
أيهما يتبخر اسرع الكحول المبرد أم غير المبرد ؟ ولماذا ؟
ب حددي نوع التغير في كل صورة مما يلي :  صودا الخبز و خل -5-  ذوبان السكر -4-  فوار وماء -3-  صنع طائرة ورقية -2-  صدأ الحديد -1-
ج املئي الفراغات التالية بالكلمات المناسبة : 1- يعتبر البرق مثالا على حالة 2- التغير ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه . 3- الخواص الفيزيائية هي التي يمكن ملاحظتها مثل أو قياسها مثل

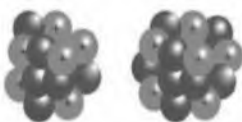
المادة : علوم الصف : اول متوسط الشعبة :	أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	المملكة العربية السعودية
---	--	--------------------------

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) اريهنيوس (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 لآخر 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 و 16 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 $^{40}_{20}\text{Ca}$ يمثل العدد 40 عدد البروتونات فقط	ص	خ
3	لا يمكن فصل مخلوط الرمل والحصى بسهولة	ص	خ
4	عندما يرتبط عنصران اتحادا كيميائيا فإن المادة الناتجة تسمى مركب	ص	خ

السؤال الرابع :		
قارني بين :		
الفلزات	الفلزات	اللافلزات
		اللمعان
		موصلية الكهرباء والحرارة
تحتوي ذرة الكربون على 6 بروتونات و 6 نيوترونات ما العدد الكتلي لذرة الكربون ؟		
.....		
صنفي المواد التالية الى : عنصر - مركب - مخلوط متجانس - مخلوط غير متجانس		
1- الماء 2- السلطة 3- الهواء 4- الاكسجين		
الرسمين التاليين لذرتين		
1- هل هما نظيران ؟		
2- فسري اجابتك ؟		



انتهت الأسئلة

المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة:	اسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /	المملكة العربية السعودية
---	---	--------------------------

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) هشّة (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 و 16 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

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

الرقم	العبارة	الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة , والحرف (خ) أمام العبارة الخطأ فيما يلي ثم ظللي في ورقة الإجابة
1	يتكون معظم جسم الانسان من فلزات .	(خ)
2	في العنصر $^{40}_{20}\text{Ca}$ يمثل العدد 40 عدد البروتونات و النيوترونات	(ص)
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	قارني بين : نموذج بور - نموذج السحابة				
أ	<table border="1"> <tr> <th>نموذج السحابة</th><th>بور</th></tr> <tr> <td>حركة الالكترونات</td><td></td></tr> </table>	نموذج السحابة	بور	حركة الالكترونات	
نموذج السحابة	بور				
حركة الالكترونات					
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؟				



سأ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

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

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

(٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

(١) خاصية كيميائية (ب) تغير كيميائي (ج) خاصية فيزيائية (د) ثابتة لجميع المواد

(٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

(١) الحجم (ب) الاشتعال (ج) الكثافة (د) الكتلة

(٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

(١) 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 .

(١) أكبر (ب) أصغر (ج) ثابتة (د) جميع ما سبق

(٦) درجة تجمد الماء درجة س°

(١) صفر (ب) ٢٠ (ج) ٥٠ (د) ١٠٠

(٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

(١) الحجم (ب) الكتلة (ج) الكثافة (د) قابلية التفاعل مع الماء

(٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

(١) خاصية كيميائية (ب) تغير كيميائي (ج) خاصية فيزيائية (د) تغير فيزيائي

(٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

(١) السوائل (ب) المواد الصلبة (ج) السوائل والغازات (د) الغازات

(١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

(١) 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

س٢ ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام العبارات التالية درجة لكل فقرة

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

(١) الفلزات لا توصل الكهرباء

(٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيميائية للمادة

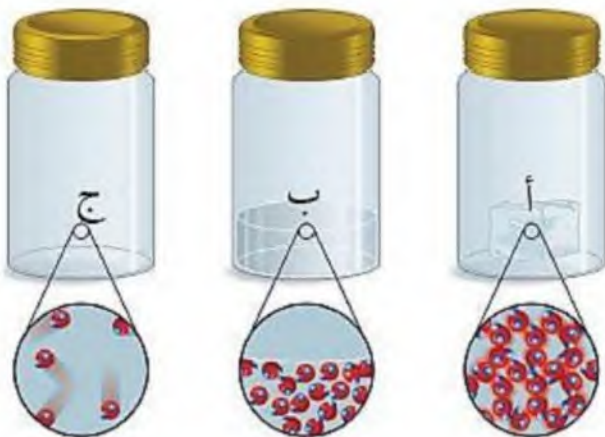
(٣) التغيرات الكيميائية يمكن عكسها بسهولة

(٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا

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

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

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق في الوعاء أ هي

٢- إذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

.....

الدرجة

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلوم

الصف أول المتوسط

سأ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

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

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

(٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

(١) خاصية كيميائية (ب) تغير كيميائي (ج) خاصية فيزيائية (د) ثابتة لجميع المواد

(٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

(١) الحجم (ب) الاشتعال (ج) الكثافة (د) الكتلة

(٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

(١) 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 .

(١) اكبر (ب) أصغر (ج) ثابتة (د) جميع ما سبق

(٦) درجة تجمد الماء درجة س°

(١) صفر (ب) ٢٠ (ج) ٥٠ (د) ١٠٠

(٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

(١) الحجم (ب) الكتلة (ج) الكثافة (د) قابلية التفاعل مع الماء

(٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

(١) خاصية كيميائية (ب) تغير كيميائي (ج) خاصية فيزيائية (د) تغير فيزيائي

(٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

(١) السوائل (ب) المواد الصلبة (ج) السوائل والغازات (د) الغازات

(١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

(١) كمية المادة (ب) شكل المادة (ج) لون المادة (د) نوع المادة

إعداد المعلم/.....

س٢ ضع علامة صح أو علامة خطأ أمام العبارات التالية درجة لكل فقرة

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

(×)

(١) الفلزات لا توصل الكهرباء

(×)

(٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيميائية للمادة

(×)

(٣) التغيرات الكيميائية يمكن عكسها بسهولة

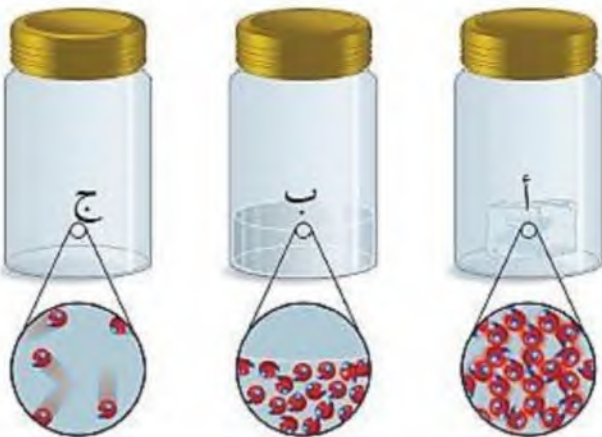
(✓)

(٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا

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

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

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق في الوعاء أ هي **دقائق صلبة**

٢- إذا كانت اللوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

الحالة الغازية

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر
والجدول الدوري
المادة / العلوم
الصف الأول المتوسط

اسم الطالب /الفصل/.....

س: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

(١) يعد محلول السكر والماء:

(أ) عنصراً (ب) مخلوط غير متجانس (ج) مركب (د) مخلوط متجانس

(٢) الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

(أ) البروتونات (ب) الإلكترونات (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 إلكترونات (ج) خمسة إلكترونات (د) سبعة إلكترونات

(٥) أين تتواجد الإلكترونات 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) الإلكترونات وبروتونات (ب) نيوترونات وبروتونات

(ج) الإلكترونات 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 مخلوطاً؟

(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

ظلال 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
١	كل شيء يشغل حيزا وله كتلة يسمى	الالكترونات
٢	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائيا 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 النيوترونات في نواة الذرة	مركب
٦	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	مادة

س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)

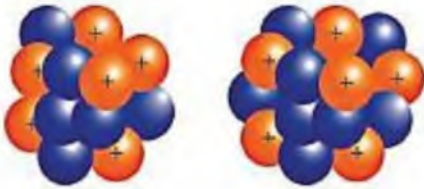
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

١- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي

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 /

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر
والجدول الدوري

المادة / العلوم

الصف الأول المتوسط

س: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

(١) يعد محلول السكر والماء:

(١) عنصرا (ب) مخلوط غير متجانس (ج) مركب (د) مخلوط متجانس

(٢) الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

(١) البروتونات (ب) الإلكترونات (ج) النيوترونات (د) النواة

(٣) أي المواد التالية خليط غير متجانس :

(١) الهواء (ب) السلطة (ج) عصير التفاح (د) سبيكة الذهب

(٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

(١) إلكترونين (ب) ثلاث إلكترونات (ج) خمسة إلكترونات (د) سبعة إلكترونات

(٥) أين تتواجد الإلكترونات في الذرة:

(١) في النواة مع البروتونات (ب) مرافقة للنيوترونات

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

(٦) تتكون الذرة من:

(١) إلكترونات وبروتونات (ب) نيوترونات وبروتونات

(ج) إلكترونات 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

ظل الإجابة الصحيحة

أ ب ج د

١ ○ ○ ○ ○

٢ ○ ○ ○ ○

٣ ○ ○ ○ ○

٤ ○ ○ ○ ○

٥ ○ ○ ○ ○

٦ ○ ○ ○ ○

٧ ○ ○ ○ ○

٨ ○ ○ ○ ○

٩ ○ ○ ○ ○

١٠ ○ ○ ○ ○

إعداد المعلم/.....

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 يسمى	٦ الالكترونات
٢	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائيا 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 النيوترونات في نواة الذرة	٢ مركب
٦	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	١ مادة

س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)

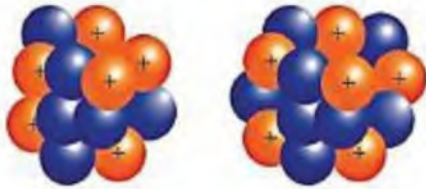
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	✓
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	x
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	✓

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

١- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي

الرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



الذرتان نظيران لأنهما متساويتان في عدد البروتونات

ومختلفتان في عدد النيوترونات

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

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

1- معدن يسمى ذهب المغفلين

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

2- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

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

3- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدناً ؟

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

4- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

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

5- من أنواع الصخور

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

6- أي أجزاء الارض أكبر ؟

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

7- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟

أ- الشد ب- الضغط ج- القص د- التوازن .

8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية ؟

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

9- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟

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

10- من أسباب التجوية الميكانيكية

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

السؤال الثاني : ضع علامة √ او x

☐
☐
☐
☐
☐

- 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 في المناطق الاستوائية
- ٥- لا يعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

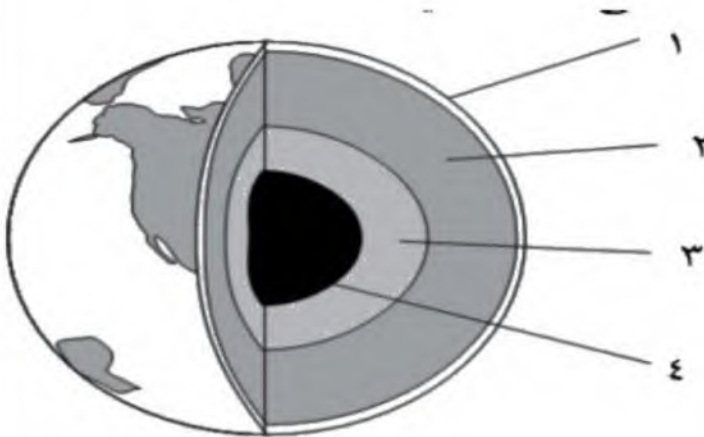
موقع
حلول كتبي

السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

أنواع الصفائح		
		
.....		

- حدد أنواع حركة
الصفائح في الشكل
- ١-
 - ٢-
 - ٣-

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



- ١-
- ٢-
- ٣-
- ٤-

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

20

موقع
حلول كُتبي

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي

1- معدن يسمى ذهب المغفلين

د- الحديد

ج- البيريت

ب- النحاس

أ- الفضة

2- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

د- الانصهار .

ج- التراص والتماسك .

أ- التجوية والتعرية . ب- الحرارة والضغط .

3- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدناً ؟

د- توجد في الطبيعة

ج- تكون حجراً كريماً .

ب- تكون زجاجية .

أ- تكون عضوية .

4- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

د- نارية

ج- متحولة .

ب- كيميائية .

أ- رسوبية .

5- من أنواع الصخور

د- جميع ما سبق

ج- المتحولة

ب- الرسوبية

أ- النارية

6- أي أجزاء الارض أكبر ؟

د- اللب الداخلي .

ج- اللب الخارجي .

ب- الستار .

أ- القشرة .

7- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟

د- التوازن .

ج- القص .

ب- الضغط .

أ- الشد .

8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية ؟

د- الجليد

ج- الجاذبية .

ب- المياه .

أ- الرياح .

9- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟

د- التربة .

ج- المخلوقات الحية .

ب- الصخر الاصلي .

أ- الدبال .

10- من أسباب التجوية الميكانيكية

د- كل ما سبق

ج- حفر الحيوانات داخل الرسوبيات

ب- تمدد الجليد

أ- نمو الجذور

السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

✓

×

✓

✓

×

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

2- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة .

3- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج .

4- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية

5- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم



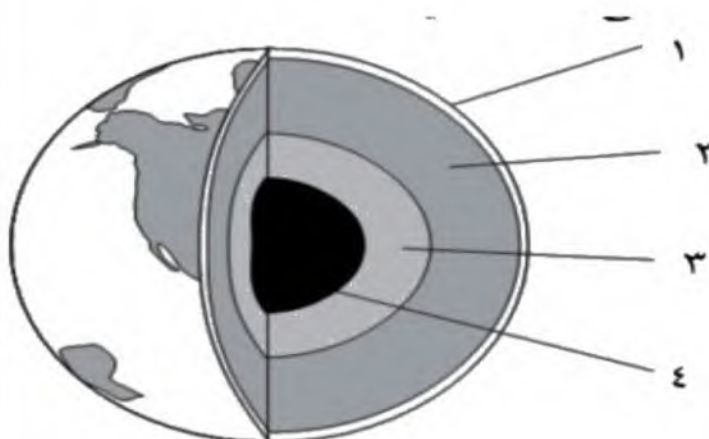
حدد أنواع حركة الصفائح في الشكل

1- تباعد (شد)

2- انزلاق (جانبي)

3- تقارب (ضغط)

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



1- .. القشرة.

2- الستار (الوشاح)

3- اللب الخارجي

4- اللب الداخلي

موقع
حلول كتيب

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي

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

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

المعادن التي يمكن قصها وصلبها لإعطائها مظهرًا جميلًا تسمى بالخامات.	1
☐ صح	☐ خطأ
الخاصية المعدنية التي تميز معدن الكوارتز عندما يتكسر إلى قطع ذات سطوح خشنة هي المكسر.	2
☐ صح	☐ خطأ
البريق وصف لكيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن.	3
☐ صح	☐ خطأ
الطباشير والفحم تعد مثالاً على الصخور الرسوبية الكيميائية.	4
☐ صح	☐ خطأ
تسمى الصخور النارية الجوفية الفاتحة اللون، التي تحتوي على نسب عالية من السليكا بالجرانيت.	5
☐ صح	☐ خطأ
توضح دورة الصخر كيف يُعاد تدوير الصخر وتحوله من نوع إلى آخر.	6
☐ صح	☐ خطأ
تسمى القطع التي تتألف من القشرة الأرضية والجزء العلوي من الستار بالغلاف اللدن.	7
☐ صح	☐ خطأ
تكونت الجبال المطوية نتيجة ثني طبقات صخرية عند تعرضها لقوى ضغط.	8
☐ صح	☐ خطأ
عندما تتغير المكونات الكيميائية للصخور فهذا يعني حدوث تجوية كيميائية لها.	9
☐ صح	☐ خطأ

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

المعدن	وجه المقارنة	الصخر
	المفهوم	

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

1	 هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.	أ) الصخر الجوفي	ب) الصخر السطحي	ج) الصخر المتورق	د) الصخر غير المتورق
2	 مواد ينبغي تعدينها وصهرها وتنقيتها قبل تصنيعها إلى مواد مفيدة.	أ) الخامات	ب) الأحجار الكريمة	ج) الرواسب	د) الصخور
3	تتكون نتيجة تبخر المحاليل .	أ) الصخور العضوية	ب) الصخور الفتاتية	ج) الصخور الكيميائية	د) الصخور السطحية
4	قام العالم السويدي موهس بتصنيف المعادن حسب	أ) لمعائها	ب) شكلها البلوري	ج) لونها	د) قساوتها
5	 صخور متحولة ليس لها طبقات وأشرطة متتالية، مثل: الكوارتزيت، والرخام .	أ) الصخور المتورقة	ب) الصخور الغير متورقة	ج) الصخور الرسوبية	د) الصخور النارية
6	تحدث عملية عندما تنزلق صفيحة كثافتها أكبر أسفل صفيحة كثافتها أقل .	أ) تقارب الصفائح	ب) تباعد الصفائح	ج) غوص الصفائح	د) تصادم الصفائح
7	 حركة بطيئة للرسوبيات على المنحدرات نحو الأسفل .	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

السؤال الثاني: ب- عدد/ بي أربعة فقط من العوامل المؤثرة في تكوين التربة

نموذج الإجابة

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

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

المعادن التي يمكن قصها وصقلها لإعطائها مظهرًا جميلًا تسمى بالخامات.	1
☐ صح ☐ خطأ	
الخاصية المعدنية التي تميز معدن الكوارتز عندما يتكسر إلى قطع ذات سطوح خشنة هي المكسر.	2
☐ صح ☐ خطأ	
البريق وصف لكيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن.	3
☐ صح ☐ خطأ	
الطباشير والفحم تعد مثالاً على الصخور الرسوبية الكيميائية.	4
☐ صح ☐ خطأ	
تسمى الصخور النارية الجوفية الفاتحة اللون، التي تحتوي على نسب عالية من السليكا بالجرانيت.	5
☐ صح ☐ خطأ	
توضح دورة الصخر كيف يُعاد تدوير الصخر وتحوله من نوع إلى آخر.	6
☐ صح ☐ خطأ	
تسمى القطع التي تتألف من القشرة الأرضية والجزء العلوي من الستار بالغلاف اللدن.	7
☐ صح ☐ خطأ	
تكونت الجبال المطوية نتيجة ثني طبقات صخرية عند تعرضها لقوى ضغط.	8
☐ صح ☐ خطأ	
عندما تتغير المكونات الكيميائية للصخور فهذا يعني حدوث تجوية كيميائية لها.	9
☐ صح ☐ خطأ	

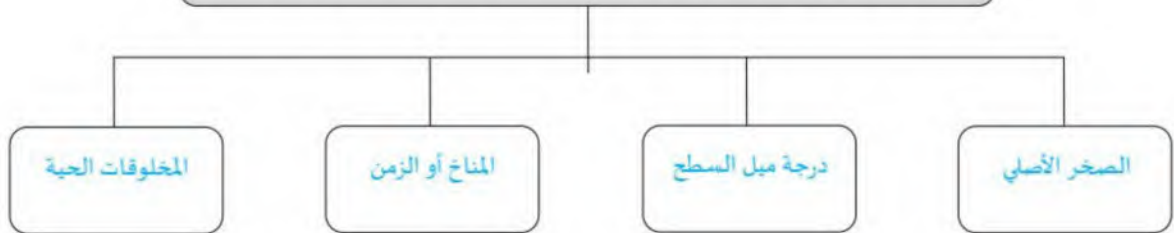
السؤال الأول: ب- قارن / ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم

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

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

1	 هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.	أ) الصخر الجوفي	ب) الصخر السطحي	ج) الصخر المتورق	د) الصخر غير المتورق
2	 مواد ينبغي تعدينها وصهرها وتنقيتها قبل تصنيفها إلى مواد مفيدة.	أ) الخامات	ب) الأحجار الكريمة	ج) الرواسب	د) الصخور
3	تتكون نتيجة تبخر المحاليل .	أ) الصخور العضوية	ب) الصخور الفتاتية	ج) الصخور الكيميائية	د) الصخور المسطحية
4	قام العالم السويدي موهس بتصنيف المعادن حسب	أ) لمعانها	ب) شكلها البلوري	ج) لونها	د) قساوتها
5	 صخور متحولة ليس لها طبقات وأشرطة متتالية، مثل: الكوارتزيت، والرخام .	أ) الصخور المتورقة	ب) الصخور الغير متورقة	ج) الصخور الرسوبية	د) الصخور النارية
6	تحدث عملية عندما تنزلق صفيحة كثافتها أكبر أسفل صفيحة كثافتها أقل .	أ) تقارب الصفائح	ب) تباعد الصفائح	ج) غوص الصفائح	د) تصادم الصفائح
7	 حركة بطيئة للرسوبيات على المنحدرات نحو الأسفل .	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

السؤال الثاني: ب- عدد/ بي أربعة فقط من العوامل المؤثرة في تكوين التربة



 موقع
حلول كتيبي

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

1- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدناً ؟

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

2- توصف المعادن جميعها بأنها :

أ- مواد غير عضوية صلبة . ب- لها درجة قساوة 4 أو أكثر .
ج- ذات لمعان زجاجي . د- تخذش قطعة نقدية معدنية .

3- اللون الاصفر اللامع يدل على معدن

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

4- معدن يسمى ذهب المغفلين

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

5- يُصنف اللامعان اللافلزي بأنه

أ- لؤلؤى ب- زجاجي ج- معتم د- جميع ماسبق

6- من أنواع الصخور

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

7- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

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

8- ما المعدن الأكثر شيوعاً على سطح الارض ؟

أ- الكوارتز . ب- الكالسيت . ج- الفلسبار . د- الجبس

9- ما المادة الصلبة التي تتكون من أنماط متكررة من الذرات ؟

- أ- البلورة. ب- الحجر الثمين . ج- الخام . د- الصخر .

10- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

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

السؤال الثاني : ضع علامة √ او x

- 1- معنى كلمة (غير عضوية) انها لا تنشأ عن نبات أو حيوان . ()
2- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج . ()
3- المادة التي داخل قلم الرصاص هي من عنصر الرصاص . ()
4- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة . ()
5- تتكون الصخور النارية السطحية على سطح الارض. ()

السؤال الثالث : أكمل ما يلي

- 1- مواد صلبة غير عضوية توجد في الطبيعة لم تنشأ من نبات أو حيوان
2- المادة الصلبة التي تحوي ذرات مرتبة بشكل منتظم ومتكرر
3- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح ناعمة منتظمة وعاكسة للضوء
4- معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطى مظهراً جميلاً
5- معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

اسم الطالب

20

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

1- أي العبارات التالية ينطبق على المادة التي تعد معدناً ؟

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

2- توصف المعادن جميعها بأنها :

أ- مواد غير عضوية صلبة . ب- لها درجة قساوة 4 أو أكثر .

ج- ذات لمعان زجاجي . د- تخذش قطعة نقدية معدنية .

3- اللون الاصفر اللامع يدل على معدن

أ- النحاس . ب- الكبريت . ج- الحديد . د- الفضة

4- معدن يسمى ذهب المغفلين

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

5- يُصنف اللامعان اللافلزي بأنه

أ- لؤلؤي . ب- زجاجي . ج- معتم . د- جميع ما سبق

6- من أنواع الصخور

أ-النارية . ب- الرسوبية . ج- المتحولة . د- جميع ما سبق

7- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

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

8- ما المعدن الأكثر شيوعاً على سطح الارض ؟

أ- الكوارتز . ب- الكالسيت . ج- الفلسبار . د- الجبس

9- ما المادة الصلبة التي تتكون من أنماط متكررة من الذرات ؟

أ- البلورة . ب- الحجر الثمين . ج- الخام . د- الصخر .

10- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

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

السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

- 1- معنى كلمة (غير عضوية) انها لا تنشأ عن نبات أو حيوان . (✓)
- 2- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج . (✓)
- 3- المادة التي داخل قلم الرصاص هي من عنصر الرصاص . (×)
- 4- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة . (×)
- 5- تتكون الصخور النارية السطحية على سطح الارض . (✓)

السؤال الثالث : أكمل ما يلي

- 1- مواد صلبة غير عضوية توجد في الطبيعة لم تنشأ من نبات أو حيوان . المعادن
- 2- المادة الصلبة التي تحوي ذرات مرتبة بشكل منتظم ومتكرر البلورة
- 3- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح ناعمة منتظمة وعاكسة للضوء الانقسام
- 4- معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطى مظهراً جميلاً الحجر الكريم
- 5- معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها الخام



انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

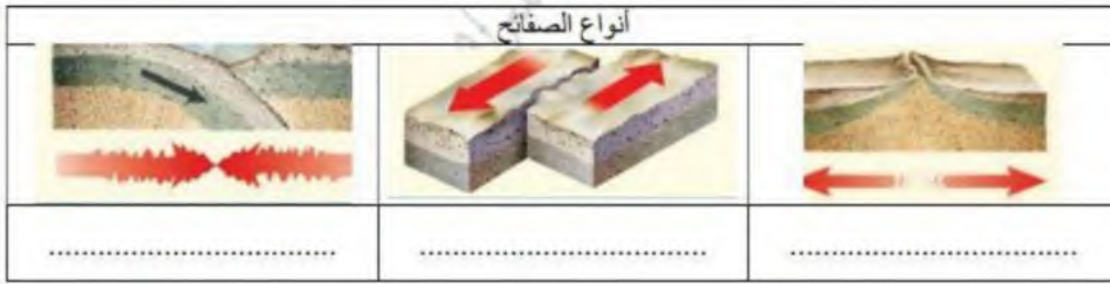
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي

- 1- أي أجزاء الأرض أكبر ؟
أ- القشرة . ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .
- 2- صفائح الأرض هي قطع من :
أ- الغلاف الصخري . ب- الغلاف اللدن . ج- اللب الداخلي . د- الستار (الوشاح)
- 3- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟
أ- الشد . ب- الضغط . ج- القص . د- التوازن .
- 4- أي القوى تسبب تباعد الصفائح ؟
أ- الشد . ب- الضغط . ج- القص . د- التوازن .
- 5- أي نوع من حركة الصفائح الأرضية تحدث عند الحدود التحويلية ؟
أ- تقارب الصفائح . ب- تباعد الصفائح . ج- غوص الصفائح . د- انزلاق الصفائح فوق بعضها
- 6 - أي الأماكن التالية تكون فيها التجوية الكيميائية أكثر نشاطاً ؟
أ- الصحارى . ب- الجبال . ج- المناطق القطبية . د- المناطق الاستوائية
- 7- عندما يتحد ثاني أكسيد الكربون مع الماء يتكون :
أ- كربونات الكالسيوم . ب- حمض الكربونيك . ج- حمض النتريك . د- حمض الهيدروكلوريك
- 8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية ؟
أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد
- 9 - المعالم الموجودة على سطح الأرض جزء من
أ- الستار . ب- القشرة . ج- اللب الداخلي . د- اللب الخارجي
- 10- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟
أ- الدبال . ب- الصخر الأصلي . ج- المخلوقات الحية . د- التربة .

السؤال الثاني : ضع علامة √ او x

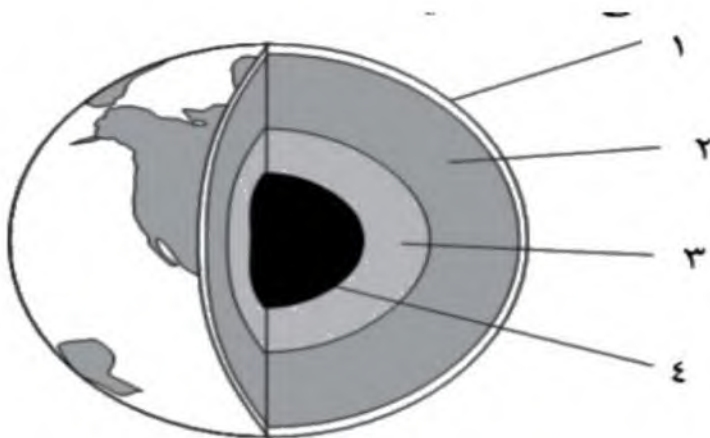
- 1- الطبقة الموجودة في باطن الأرض وتعلو اللب الخارجي هي الستار. ()
- 2- التجوية هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي الى تفتت الصخور الى قطع صغيرة. ()
- 3- تحدث التعرية بفعل الجاذبية والجليد والرياح والمياه التي تعمل على نحت سطح الارض. ()
- 4- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية. ()
- 5- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية ()

السؤال الثالث : أكمل البيانات على الرسم



حدد أنواع حركة الصفائح في الشكل المقابل

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



- 1-
- 2-
- 3-
- 4-

موقع
حلول كتبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

اسم الطالب / الفصل /

20

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي

- 1- أي أجزاء الأرض أكبر ؟
أ- القشرة . ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .
- 2- صفائح الأرض هي قطع من :
أ- الغلاف الصخري . ب- الغلاف اللدن . ج- اللب الداخلي . د- الستار (الوشاح)
- 3- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟
أ- الشد . ب- الضغط . ج- القص . د- التوازن .
- 4- أي القوى تسبب تباعد الصفائح ؟
أ- الشد . ب- الضغط . ج- القص . د- التوازن .
- 5- أي نوع من حركة الصفائح الأرضية تحدث عند الحدود التحويلية ؟
أ- تقارب الصفائح . ب- تباعد الصفائح . ج- غوص الصفائح . د- انزلاق الصفائح فوق بعضها
- 6 - أي الأماكن التالية تكون فيها التجوية الكيميائية أكثر نشاطاً ؟
أ- الصحارى . ب- الجبال . ج- المناطق القطبية . د- المناطق الاستوائية
- 7- عندما يتحد ثاني أكسيد الكربون مع الماء يتكون :
أ- كربونات الكالسيوم . ب- حمض الكربونيك . ج- حمض النتريك . د- حمض الهيدروكلوريك
- 8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية ؟
أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد
- 9 - المعالم الموجودة على سطح الأرض جزء من
أ- الستار . ب- القشرة . ج- اللب الداخلي . د- اللب الخارجي
- 10- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟
أ- الدبال . ب- الصخر الأصلي . ج- المخلوقات الحية . د- التربة

السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

✓

✓

✓

×

✓

1- الطبقة الموجودة في باطن الأرض وتعلو اللب الخارجي هي الستار.

2- التجوية هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة.

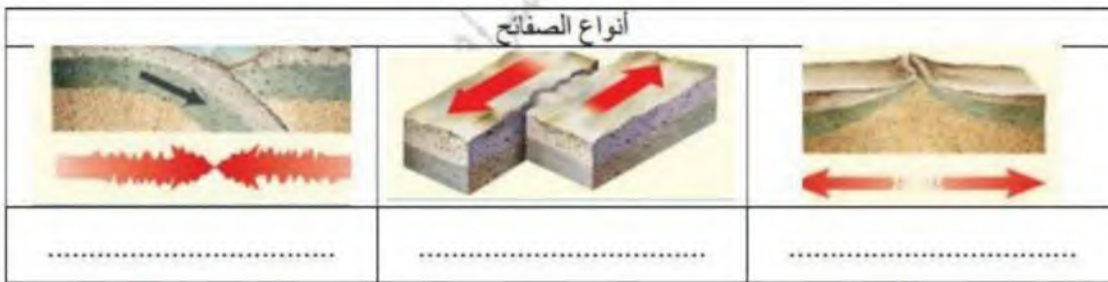
3- تحدث التعرية بفعل الجاذبية والجليد والرياح والمياه التي تعمل على نحت سطح الأرض.

4- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

5- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية

موقع
حلول كتبي

السؤال الثالث : أكمل البيانات على الرسم



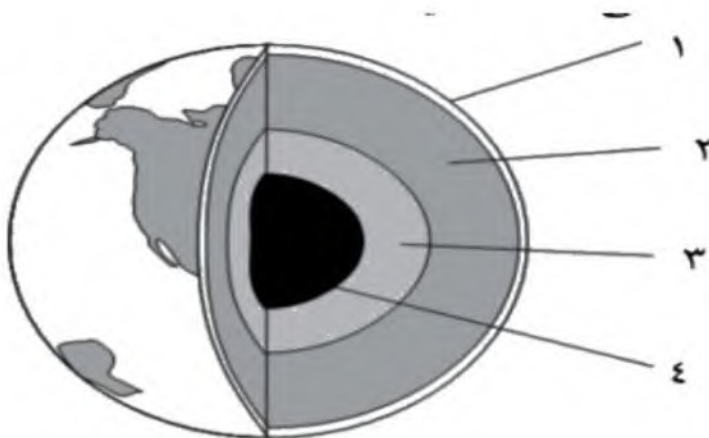
حدد أنواع حركة
الصفائح في الشكل
المقابل

1- تباعد (شد)

2- انزلاق (جانبي)

3- تقارب (ضغط)

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



1- ..القشرة

2-..الستار (الوشاح)

3-..اللب الخارجي

4- اللب الداخلي

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

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

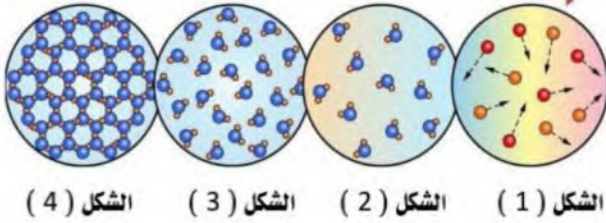
اسم الطالب		الصف الأول	()
------------	-------	------------	-----

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

م	العمود (أ)	العمود (ب)
1	كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجم.	A درجة الغليان
2	هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة	B الخاصية فيزيائية
3	أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي	C الخاصية الكيميائية
4	الخاصية التي تشير إلى ميل المادة لحدوث تغير في تركيبها الأصلي مما ينتج مواد جديدة	D الحجم
5	النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية	E درجة الانصهار
6	مجموع كتل المواد الناتجة عن التفاعل الكيميائي تساوي دائماً مجموع كتل المواد الأصلية	F قانون حفظ المادة
		G التسامي
		H الكثافة

ثانياً : ظلّل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

أي الأشكال المجاورة تشير لوجود المادة في حالتها السائلة :	7	(A) الشكل (1) (B) الشكل (2) (C) الشكل (3) (D) الشكل (4)
---	---	---



الشكل (1) الشكل (2) الشكل (3) الشكل (4)

الشكل المجاور يعبر عن :	8	(A) تغير فيزيائي (B) تغير كيميائي (C) خاصية فلزية (D) خاصية لا فلزية
-------------------------	---	--



أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية :	9	(A) اللون و الشكل (B) درجة الحرارة (C) الكثافة (D) الأكسدة
--	---	--

ما هو التحوّل الذي يحدث عند درجة التجمد :	10	(A) تحول المادة السائلة إلى الصلبة (B) تحول المادة الغازية إلى الصلبة (C) تحول المادة السائلة إلى الغازية (D) تحول المادة الغازية إلى السائلة
---	----	---

	تحسب الكثافة بقسمة على : (A) الحجم ، الكتلة (B) الكتلة ، الحجم (C) الكتلة ، المساحة (D) الكتلة ، القوة	11
	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	12
	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	13
	حالة من حالات المادة تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً : (A) الصلبة (B) السائلة (C) الغازية (D) البلازما	14
	في أي حالة من حالات المادة تتحرك فيها الجزيئات بحرية : (A) الصلبة (B) السائلة (C) الغازية (D) البلازما	15
	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	16
الإجابة	ثالثاً ظل حرف (T) للإجابة الصحيحة ، و حرف (F) للإجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :	
	تُحفظ الفيتامينات في زجاجات بنية لكي لا تتفاعل مع الضوء	17
	يُمكن عكس التغيرات الفيزيائية بينما لا يمكن عكس التغيرات الكيميائية	18
	من خصائص اللافلزات أنها قابلة للحسب والطرق وموصلة للحرارة والكهرباء	19
	في الحالة السائلة تكون الجزيئات متراسة مع بعضها البعض و تهتز في مكانها	20

المادة	علوم	العام الدراسي	الدرجة	10
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر		
اختبار الفصل الرابع (الذرات و العناصر و الجدول الدوري)				
اسم الطالب	الصف الأول			()

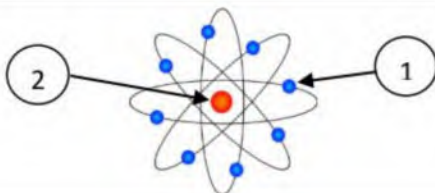
أولاً : ظلّل حرف الإجابة الصحيحة من العمود (ب) بما يناسبها من العمود (أ) لكل سؤال في النموذج المرفق :

رقم السؤال	العمود (أ)	حرف الإجابة (ب)	العمود
1	مادة مكونة من نوع واحد من الذرات	A	النظائر
2	كل ما له كتلة و يشغل حيز من الفراغ	B	العدد الذري
3	عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرة	C	المادة
4	مخطط لتنظيم و عرض العناصر وضعه و طوّره علماء الكيمياء	D	العدد الكتلي
5	ذرات العنصر نفسه التي لها نفس عدد البروتونات و تختلف في عدد النيوترونات	E	الجدول الدوري
6	مادة تتنج من اتحاد عنصرين أو أكثر مع بعض و يختلف في خواصه عن العناصر المكونة له	F	العنصر
		G	المركّب
		H	المخلوط

ثانياً : ظلّل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

أحد الخيارات التالية لا يعتبر مادة :	7	(A) الماء (B) الحجر (C) الأكسجين (D) الحرارة
أي مما يلي ليس من خصائص اللافلزات :	8	(A) رديئة التوصيل الكهربائي (B) غير قابلة للطرق و السحب (C) جيدة التوصيل الحراري (D) أغلبها معتم المظهر
يتكون الجدول الدوري من	9	(A) 7 دورات و 18 مجموعة (B) 8 دورات و 17 مجموعة (C) 7 مجموعات و 18 دورة (D) 10 دورات و 10 مجموعات
أي مما يلي ليس عنصر :	10	(A) الهيدروجين (B) الأكسجين (C) الحديد (D) الماء

أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للذرة المجاورة :



- 11
- (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) رذرفورد (D) طومسون
----	--

13	إذا علمت أن نواة البوتاسيوم K عددها الذري 19 وكتلتها الذرية 39 ، فإن عدد النيوترونات 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) رذرفورد (D) بور
----	---

16	أحدى المواد التالية ، يُصنّف مخلوطاً غير متجانس : (A) الهواء (B) الحليب (C) طبق البيزا (D) شراب الفاكهة
----	---

ثالثاً	ظلل حرف (T) للإجابة الصحيحة ، و حرف (F) للإجابة 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 $\square$ في الجدول الدوري إلى أن العنصر في الحالة الصلبة .



اجب بمصادقية تامة عما يأتي :					(خاص بالطالب)
استعدادك للاختبار	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
مستوى الاختبار	○ صعب جداً	○ صعب	○ متوسط	○ سهل	
ساعات المذاكرة للاختبار	○ أقل من ساعة	○ أكثر من ساعة	○ أكثر من ساعتين	○ أكثر من ثلاث ساعات	
توقعك لأدائك في الاختبار	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
مستوى الطالب	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	سلوك الطالب
مشاركة الطالب	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	حل الواجبات
ملاحظة على الطالب					

المملكة العربية السعودية		الصف :		الأول المتوسط
		المادة :		العلوم
		اختبار		الفصل الرابع
		العام الدراسي 144هـ		للتدريب على شكل ورقة الاختبار النهائي
الدرجة		اسم المصحح		اسم المراجع
	30	عبد الجليل هزاع		أحمد آل عون

اسم الطالب	اكتب اسمك هنا بالقلم الأزرق و أجب على الأسئلة	رقم الجلوس	()
------------	---	------------	-----

السؤال الأول :		اختر الإجابة الصحيحة لما يأتي ، ثم ظلل في ورقة الإجابة :		(15 درجة)
1	أحد الخيارات التالية لا يعتبر مادة :			
	أ	الماء	ب	الحجر
2	أي مما يلي من خصائص اللافلزات :			
	أ	جيدة التوصيل الحراري	ب	مظهرها معتم
3	مادة تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر مع بعض و يختلف في خواصه عن العناصر المكونة له :			
	أ	الذرة	ب	المركب
4	كل ما له كتلة و يشغل حيز من الفراغ :			
	أ	الطاقة	ب	القوة
5	عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرة :			
	أ	الكتلة الذرية	ب	العدد الكتلي
6	الجدول الدوري هو : مخطط لتنظيم و عرض وضعه و طوره علماء الكيمياء .			
	أ	المخاليط	ب	المركبات
7	ذرات العنصر نفسه التي لها نفس عدد البروتونات و تختلف في عدد النيوترونات :			
	أ	النظائر	ب	اللافلزات
8	يتكون الجدول الدوري من			
	أ	8 دورات و 17 مجموعة	ب	7 دورات و 18 مجموعة
9	أي مما يلي ليس عنصر :			
	أ	الهيدروجين	ب	الأكسجين
10	العالم الذي اقترح أن الذرة تتكون من كرة متجانسة موجبة الشحنة تتوزع فيها إلكترونات سالبة الشحنة :			
	أ	بور	ب	دالتون
11	إذا علمت أن نواة البوتاسيوم K عددها الذري 19 و كتلتها الذرية 39 ، فإن عدد النيوترونات فيها يساوي :			
	أ	19	ب	39
12	مجموع عدد البروتونات و النيوترونات الموجودة في نواة العنصر هو :			
	أ	العدد الكتلي	ب	العدد الذري
13	جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة :			
	أ	الإلكترونات	ب	البروتونات

14	توصل العالم إلى أن الإلكترونات تدور حول نواة الذرة في مستويات طاقة مختلفة .					
15	أحدى المواد التالية ، يُصنّف مخلوطاً غير متجانس :					
أ	دالتون	ب	طومسون	ج	رذرفورد	د بور
أ	الهواء	ب	الحليب	ج	طبق البيتزا	د شراب الفاكهة

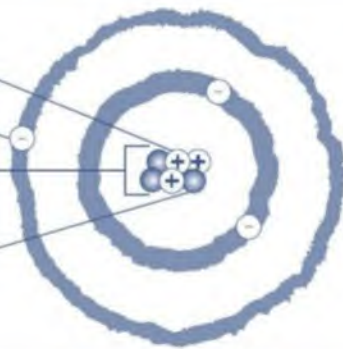
السؤال الثاني : اختر حرف (ص) للعبارة الصحيحة و حرف (خ) للعبارة الخاطئة ، ثم ظلل في ورقة الإجابة : (10 درجة)

1	صاحب فكرة (أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات) هو العالم ديمقريطس	ص	خ
2	لا يمكن فصل مخلوط الرمل والحصى بسهولة	ص	خ
3	يتكون معظم جسم الانسان من فلزات	ص	خ
4	المخلوط الغير متجانس لا يمكن التمييز بين مكوناته	ص	خ
5	كل الفلزات عناصر صلبة عدا الزئبق سائل	ص	خ
6	الماء النقي عبارة عن مخلوط متجانس	ص	خ
7	يشير الرمز  في الجدول الدوري إلى أن العنصر في الحالة الصلبة .	ص	خ
8	العالم بور اقترح أن الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات طاقة مختلفة	ص	خ
9	يتكون المخلوط نتيجة الاتحاد الكيميائي بين مكوناته ليكون مادة واحدة	ص	خ
10	اشباه الفلزات عناصر تشترك في بعض صفاتها مع الفلزات و في بعض صفاتها مع اللافلزات	ص	خ

السؤال الثالث : أكمل البيانات في الأشكال التالية : (5 درجات)

الصورة المجاورة ، تُمثّل الذرة
اكتب مكوناتها في الفراغات المناسبة

1



1

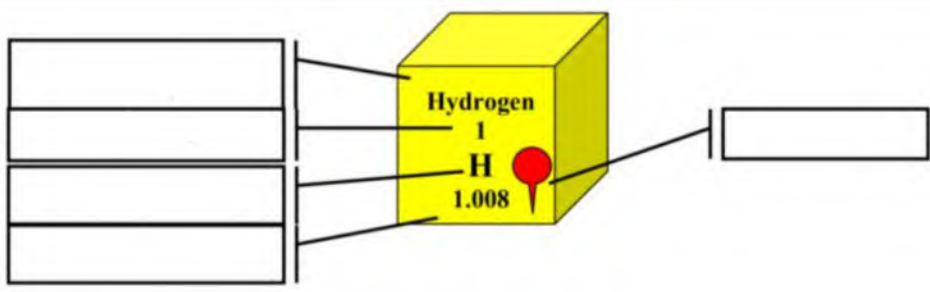
2

3

4

أكمل الفراغات في الصورة التالية :

2



انتهت الأسئلة

تمنياتنا لكم بالتوفيق و النجاح

المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٤ هـ	الدرجة	٢٠
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر			
اختبار الفصل الخامس (الصخور والمعادن)					
اسم الطالب					()
الصف الأول					

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

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
١	مواد صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة	A الصخور النارية
٢	معادن نادر قابل للقص و الصقل	B الصخور العضوية
٣	صخور تكونت نتيجة خروج الصهارة أو اللابة و هي قسمين سطحية وجوفية	C دورة الصخور
٤	صخور تكونت نتيجة تجمع الفتات الصخري و المعادن الذائبة و بقايا الكائنات الحية في طبقات	D المعادن
٥	الفحم مثال على	E الصخور الرسوبية
٦	آلية تحول الصخور من نوع لآخر	F الخام
		G الحجر الكريم
		H الصخور النارية

ثانياً : ظلّل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

البازلت من الصخور :	٧	A النارية الجوفية B النارية السطحية C الرسوبية D المتحولة
أي مما يلي يعد من الصخور المتورقة :	٨	A الماس B الكوارتزيت C الغضار D النائيس
من خصائص المعادن :	٩	A الشكل البلوري و اللون B اللمعان و القساوة C المخدش و المكسر D جميع ما سبق صحيح
أي مما يلي ليس من صفات الأحجار الكريمة :	١٠	A أن يكون نقياً B أن يكون مصدره عضوي C أن يكون جميل اللون و اللمعان D أن يكون خالياً من الشقوق و العيوب

أي التصنيفات التالية صحيح بالنسبة لأنواع الصخور الرسوبية :

A كيميائية و عضوية و فتاتية B متورقة و غير متورقة C نارية و متحولة D سطحية و جوفية	١١
---	----

عندما يتعرض الحجر الجيري إلى ضغط مرتفع و حرارة عالية يتحول إلى	١٢
(A) رخام	
(B) كوارتزيت	
(C) نايس	
(D) جرانيت	

المعدن المستخدم في صناعة الزجاج هو :	١٣
(A) الحجر الجيري	
(B) البازلت	
(C) الرخام	
(D) الكوارتزيت	

لا تُعد بلّورة السكر معدناً لأنها :	١٤
(A) صلبة	
(B) مادة عضوية	
(C) لها بريق و لمعان	
(D) مادة خام	

يمكن للصخور النارية أن تتحول إلى رسوبيات عن طريق :	١٥
(A) التبريد	
(B) الضغط و التلاحم	
(C) الضغط العالي و الحرارة العالية	
(D) التجوية و التعرية	

الظاهرة الطبيعية التي تدفع الألباس للخروج إلى سطح الأرض ، هي :	١٦
(A) الزلازل	
(B) الأعاصير	
(C) الثوران البركاني	
(D) المد و الجزر	

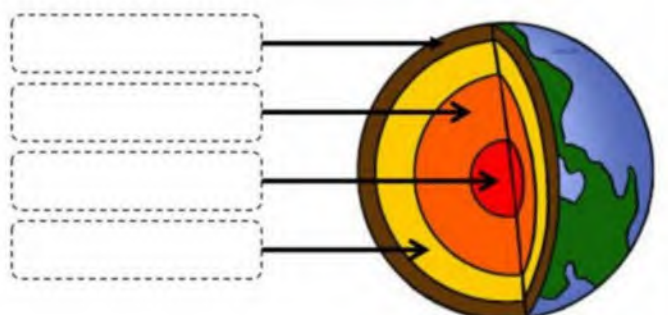
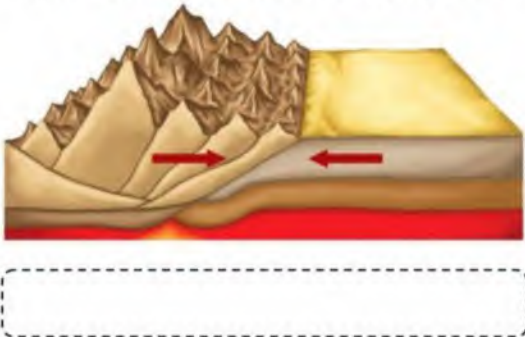
ثالثاً : ظلل حرف (T) للإجابة الصحيحة ، و حرف (F) للإجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :	
١٧ الضغط المنخفض و الحرارة المنخفضة من العوامل التي تنتج عنها صخور متحولة	
١٨ اللابة و الصهارة من المواد الأولية التي تكوّن الصخور النارية	
١٩ الصخور المتحولة قد تكون صخوراً متورقة أو غير متورقة	
٢٠ الصخور الكيميائية تتكون عندما تترسب بقايا المخلوقات الميتة و تتراس	



اجب بمصادقية تامة عما يأتي :					(خاص بالطالب)
استعدادك للاختبار	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
مستوى الاختبار	○ صعب جداً	○ صعب	○ متوسط	○ سهل	
ساعات المذاكرة للاختبار	○ أقل من ساعة	○ أكثر من ساعة	○ أكثر من ساعتين	○ أكثر من ثلاث ساعات	
توقعك لأدائك في الاختبار	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
مستوى الطالب	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
مشاركة الطالب	○ ممتاز	○ جيد جداً	○ جيد	○ ضعيف	
ملاحظة على الطالب	سلوك الطالب				
	حل الواجبات				
	ممتاز ○ جيد جداً ○ جيد ○ ضعيف				
	دائماً ○ لديه نقص () واجب				

المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٤ هـ	الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر		٢٠	
اختبار الفصل السادس (القوى المُشكّلة للأرض)					
نموذج رقم (١)					

اسم الطالب		الصف الأول	()
------------	--	------------	-----

السؤال الأول	أجب عن الأسئلة التالية كما هو مطلوب
أ) اكمل البيانات في الشكل التالي 	ب) ما نوع الجبال التي تنشأ في الشكل التالي ؟ 

السؤال الثاني	ضع المصطلح العلمي المناسب لما يأتي :
---------------	--------------------------------------

الستار - التجوية - الأمواج - القشرة - الجبال الناهضة - الصدوع - التعرية - الجبال المطوية - التربة	
أ	هي تفتت الصخور أو الرسوبيات ونقلها
ب	هي كسور كبيرة في الصخور بفعل حركتها
ج	عملية سطحية تؤدي إلى تفتت الصخور لقطع صغيرة
د	خليط من مواد عضوية وماء وهواء وصخر تعرّض لعمليات تجوية
هـ	جبال تتكون عندما تعمل قوة من باطن الأرض على دفع القشرة إلى أعلى
و	الجبال التي تكونت نتيجة طي طبقات الصخور عند تعرّضها لقوى الضغط
ز	النطاق الخارجي من الأرض و يحوي جميع المعالم الموجودة على سطح الأرض

السؤال الثالث	ضع علامة (✓) للعبارة الصحيحة و علامة (×) للعبارة الخاطئة لما يأتي :
---------------	---

أ	اللب الخارجي هو النطاق الأكبر في طبقات الأرض
ب	كلما اتجهنا لباطن الأرض كلما زادت الحرارة و الضغط و الكثافة
ج	تتكون الجبال البركانية من تدفق اللابة المنصهرة الساخنة على سطح الأرض
د	في التجوية الميكانيكية تتكسر الصخور إلى قطع صغيرة دون إحداث تغيير في تركيبها الكيميائي

السؤال الرابع		اختر الإجابة الصحيحة فيما لما يأتي :			الإجابة الصحيحة
أ	()	أي مما يلي ليس من العوامل المؤثرة في تكوّن التربة :			
		الزمن	المناخ	الجاذبية الأرضية	درجة ميل السطح
ب	()	أي المناطق التالية تكون فيها التجوية الكيميائية أكثر نشاطاً :			
		الباردة الجافة	الاستوائية	القطبية	الصحاري
ج	()	أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية :			
		الجاذبية	المياه	الجليد	الرياح
د	()	طبقة من طبقات الأرض يعتقد العلماء أنه سائل :			
		اللب الداخلي	اللب الخارجي	القشرة	الستار
هـ	()	 هو انثناء الصفيحة الأكثر كثافة إلى أسفل الصفيحة الأخرى.			
		التوازن	قوة القص	غوص الصفائح	الحت
و	()	من عوامل (أسباب) التجوية الكيميائية :			
		الرياح	الجليد	الموجات الزلزالية	الأحماض الطبيعية

السؤال الخامس ما نوع حركة الصفائح في الصور التالية :

		
()	()	()



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