

التاريخ : ١٤٤٧ / ٦ / هـ		
زمن الإجابة (٤٥ دقيقة)		
الصف الاول متوسط		
اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانية) للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ		

س ١/أ	ما المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :
-------	--

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

٦

- 1- (.....) مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة الذرة
- 2- (.....) المادة لا تفنى 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 أو أكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته

س ١/ب اكمل 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

س ٢/أ	أكمل الفراغ :
-------	---------------

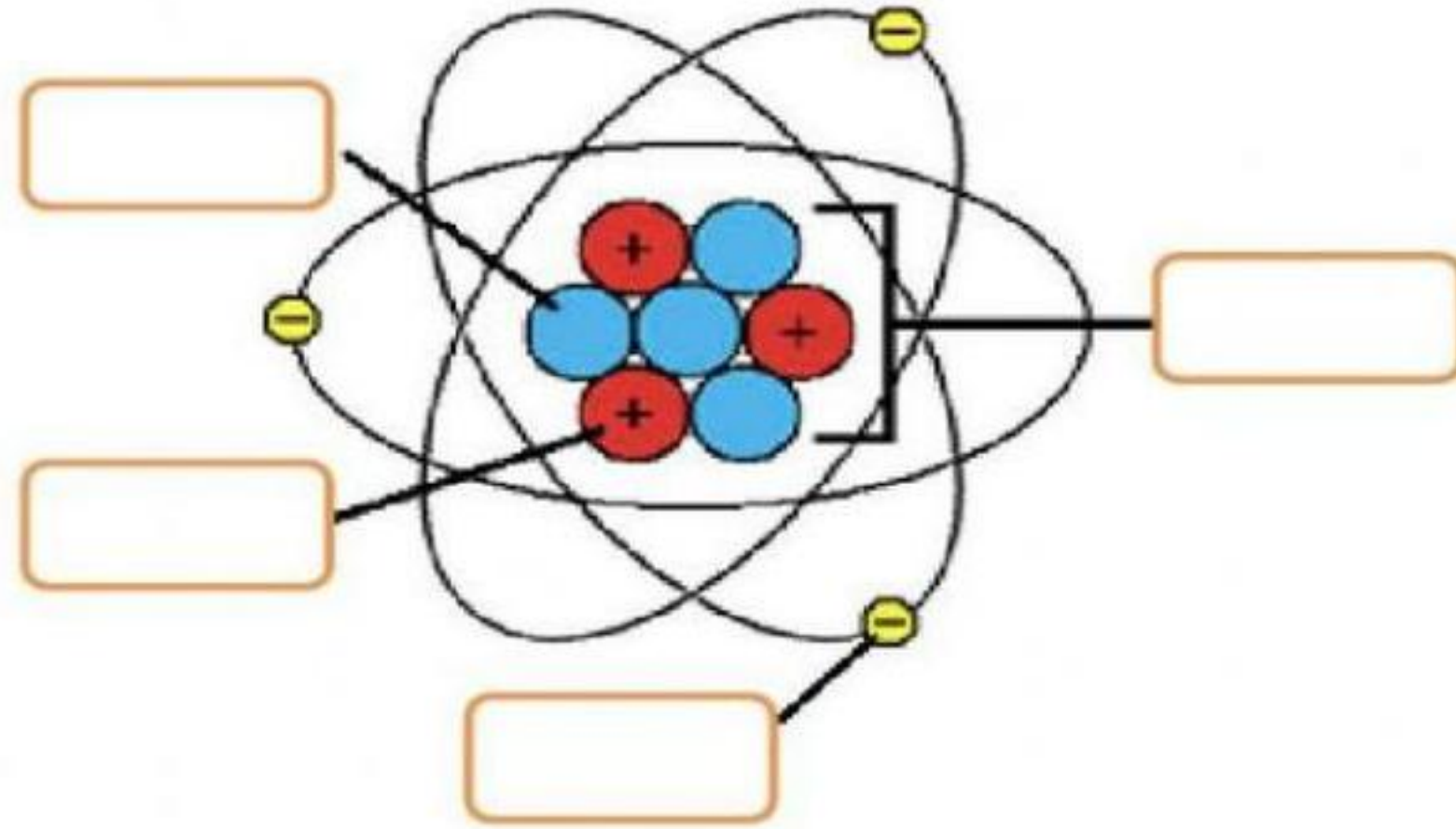
١ - أنواع المخاليط.

أ ب.....

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

٣/ تنقسم العناصر في الجدول الدوري الى :

1.
2.
3.



إلكترون

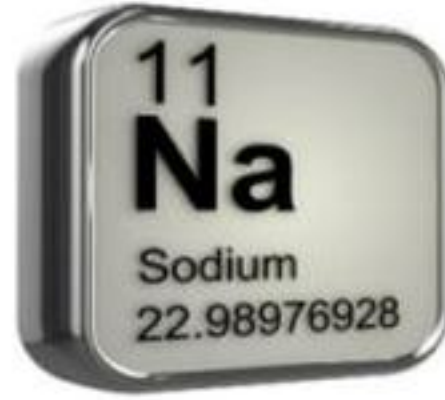
بروتون

نيوترون

نواة الذرة

تعرفني على العنصر التالي واذكر مايلي :

س٢/ ب



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- ١٠٠٠ درجة مئوية
ب - اشباه الفلزات	ب - ١٠ درجة مئوية
ج - لا فلزات	ج - ١٠٠ درجة مئوية
3- جسيمات سالبة الشحنة	4- الاعمدة في الجدول الدوري تسمى
أ- البروتونات	أ- مجموعات
ب - الالكترونات	ب - دورات
ج - النيوترونات	ج - مركبات

انتهت الاسئلة /تمنياتى لكن بالتوفيق معلمة المادة /صالحة زكري

نموذج الإجابة

التاريخ : ٦ / ١٤٤٧ هـ

زمن الإجابة (٤٥ دقيقة)

الصف الاول متوسط

اختبار مادة العلوم (الفصل الأول (الفترة الثانية) للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

س١/أ

ما المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

(قانون حفظ الكتلة ، التغير الكيميائي ، المركب ، التغير الفيزيائي ، قانون حفظ المادة، الذرة ، العدد الكتلي)

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

2- (قانون حفظ المادة) المادة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتحول من شكل لآخر .

3- (الذرة) أصغر جزء من المادة .

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

5- (قانون حفظ الكتلة) كتلة المواد المتفاعلة يساوي كتلة المواد الناتجة

6- (المركب) يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر وتختلف خواصه عن خواص مكوناته

س١/ب

أكمل الجدول التالي

العنصر	عدد البروتونات	عدد إلكترونات	عدد النيوترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
الصوديوم Na	١١	11	$12 = 11 - 23$	١١	23
المغنسيوم Mg	12	١٢	12	١٢	$24 = 12 + 12$
الكلور CL	١٧	١٧	$18 = 17 - 35$	17	35

س٢/أ

أكمل الفراغ :

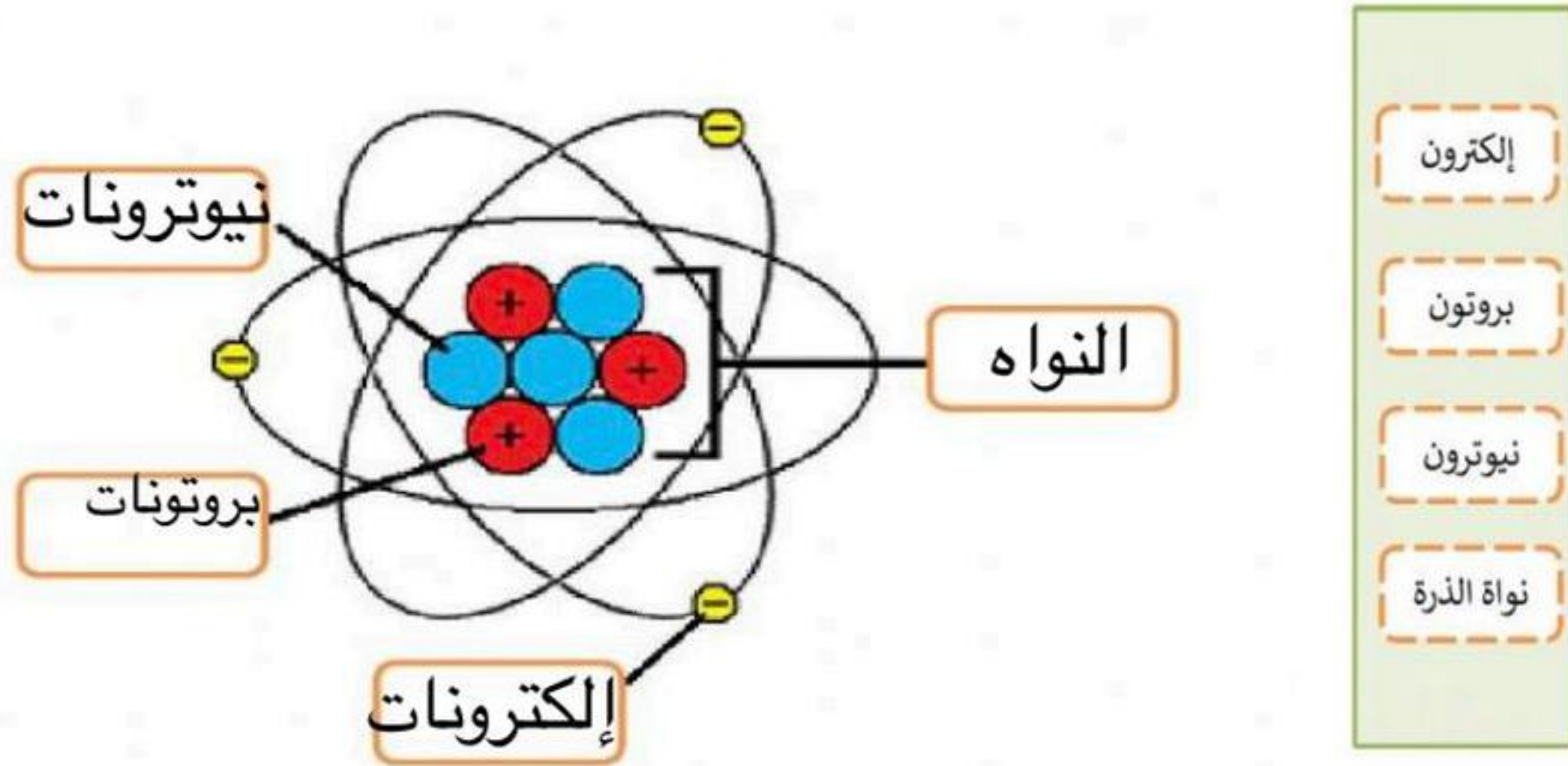
١- أنواع المخاليط.

أ مخاليط متجانسة. ب...مخاليط غير متجانسة

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

٣/ تنقسم العناصر في الجدول الدوري الى :

1. فلزات
2. اشباه فلزات
3. الفلزات



تعرفي على العنصر التالي واذكري مايلي :

س٢/ ب

	اسم العنصر:	الصوديوم
	رمز العنصر:	Na
	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- ١٠٠٠ درجة مئوية
ب - اشباه الفلزات	ب - ١٠ درجة مئوية
ج - لا فلزات	ج - ١٠٠ درجة مئوية
3- جسيمات سالبة الشحنة	4- الاعمدة في الجدول الدوري تسمى
أ- البروتونات	أ- مجموعات
ب - الالكترونات	ب - دورات
ج - النيوترونات	ج - مركبات

انتهت الاسئلة /تمنيتي لكن بالتوفيق معلمة المادة /صالحة زكري

بسم الله الرحمن الرحيم

المادة : العلوم			
الصف : الأول متوسط			
الزمن :			
اسم الطالبة :	الدرجة كتابية :		
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 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 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 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

الصفحة الأولى من متوسط

الزمن :

اسم الطالبة :

الدرجة كتابية :

اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1447 هـ

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

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

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

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1	مواد صلبة ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيده للحراره والكهرباء	
	الفلزات	اشباه اللافلزات
	الفلزات	اللافلزات
	جميع ماسبق	
2	الجسيمات السالبة في نواة الذرة هي	
	البروتونات	الالكترونات
	البروتونات	النيوترونات
	النواة	
3	أي مما يلي يُعد مركباً	
	النحاس	الأكسجين
	الماء	السلطة
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	سطحية
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 المتحولة نتيجة	
	الرسوبيات	تصلب اللابه
	تفتيت الصخور	الحرارة والضغط

موقع واجباتي

السؤال الثالث : عددي ٣ فقط من خصائص المعادن :

١- الصلابة

٢- الممان

٣- الانقسام

صنفي المواد التالية إلى عنصر - مركب - مخلوط

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

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

معلمة المادة :

موقع واجباتك



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

()

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 العامود الأول بما يناسبه مع العامود الثاني :

أشباه الفلزات	١ تتميز بأنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان ، جميعها صلبة
اللافلزات	٢ مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء
الفلزات	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

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح ♥

نموذج الإجابة

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 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 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 :

أشياء القلـزات	٣
الافـلزات	٢
الفـلزات	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

موقع واجباتي 

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح ♥

المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :.....	أُسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	
---	---	--

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	أ	السلطة
2	مركب	ب	الحرارة
3	مخلوط متجانس	ج	الماء
4	مخلوط غير متجانس	د	محلول السكر والماء
		هـ	الأكسجين

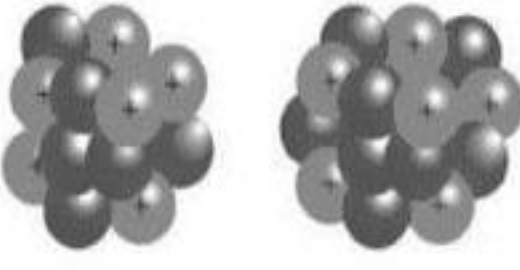
الرقم	العبارة	الحرف (خ) أمام العبارة الخطأ فيما يلي ثم ظللي في ورقة الإجابة	(ص)	(خ)
1	يتكون معظم جسم الانسان من فلزات .			
2	في العنصر $^{40}_{20}\text{Ca}$ يمثل العدد 40 عدد البروتونات و النيوترونات			
3	للمركبين OH_2 و H_2O_2 نفس الخصائص الكيميائية و الفيزيائية			
4	يعتبر الضوء مادة لان له كتله ويشغل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

الفقرة	قارني بين : نموذج بور - نموذج السحابة				
أ	<table> <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؟				

الرقم	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 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

الرقم	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

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 فان المادة الناتجة تسمى مركب	ص	خ

الرقم	السؤال الرابع :						
أ	قارني بين : <table border="1"> <tr> <th>الفلزات</th><th>اللافلزات</th></tr> <tr> <td>المعادن</td><td></td></tr> <tr> <td>موصلية الكهرباء والحرارة</td><td></td></tr> </table>	الفلزات	اللافلزات	المعادن		موصلية الكهرباء والحرارة	
الفلزات	اللافلزات						
المعادن							
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 ؟ 						

س ا 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) درجتى التجمد والغليان تعتمدان على

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

ظلل الإجابة الصحيحة				
د	ج	ب	أ	
☐	☐	☐	☐	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

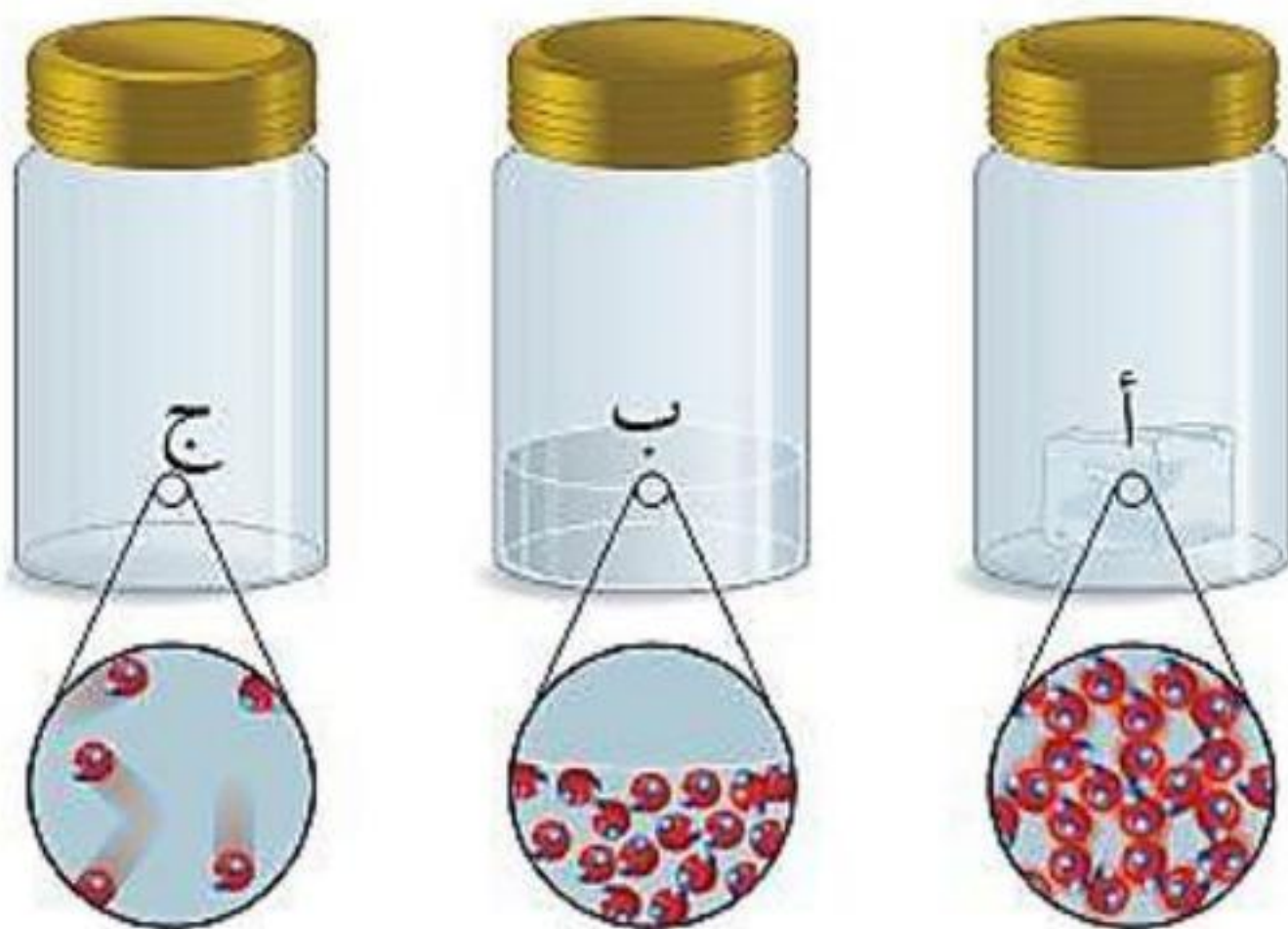
(٣) التغيرات الكيميائية يمكن عكسها بسهولة

(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

٢٠

نموذج الإجابة

اسم الطالب / الفصل /

اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلوم

الصف أول المتوسط

سأختار الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

(١) أي مما يلي يعد دليلاً على 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 معنى 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) درجتى التجمد والغليان تعتمدان على

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

نموذج الإجابة

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

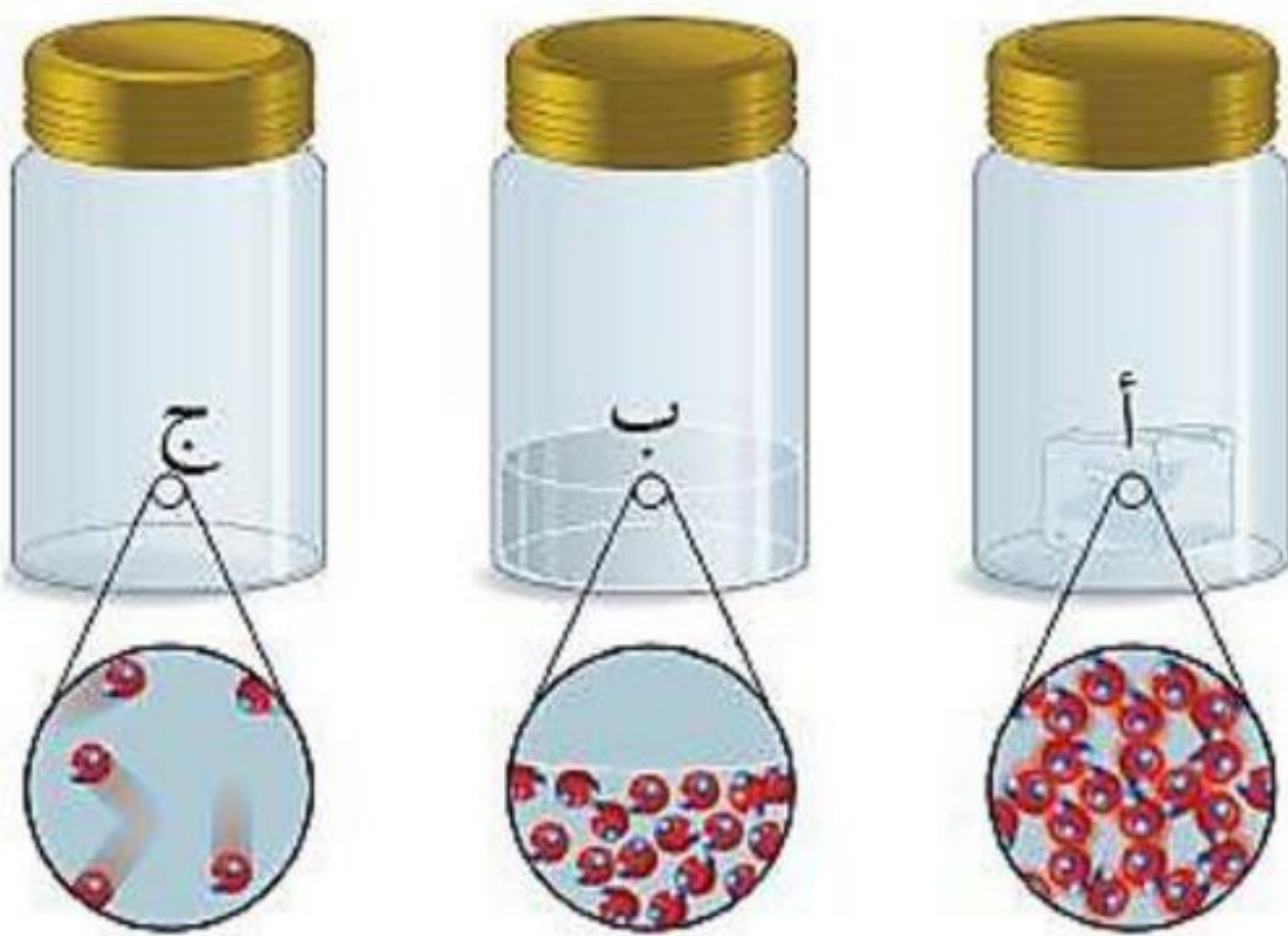
(✓)

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 الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

الحالة الغازية

الدرجة

٢٠

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) 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
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)

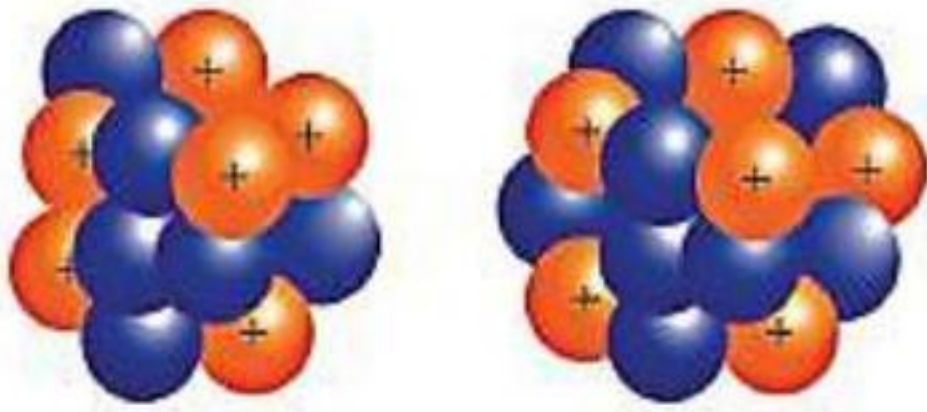
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه

س٣ : أجب عما يأتي (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

اسم الطالب / الفصل/.....

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) الالكترونات (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) إلكترونيين (ب) ثلاث الكترونات (ج) خمسة الكترونات (د) سبعة الكترونات

(٥) أين تتواجد الالكترونات 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) 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
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐
☐	☐	☐	☐

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

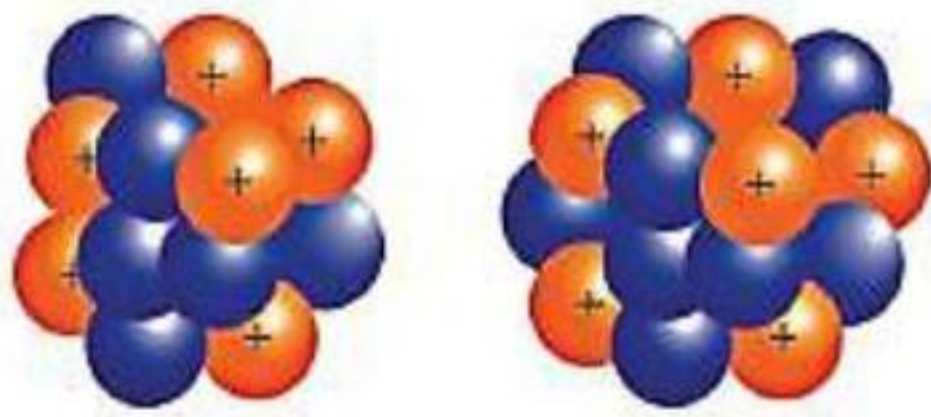
س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)	
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين. ✓
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس x
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه ✓

س٣ : أجب عما يأتي (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

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

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

اسم الطالب/ة:

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 تُعد مثالاً 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 وتحوله 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

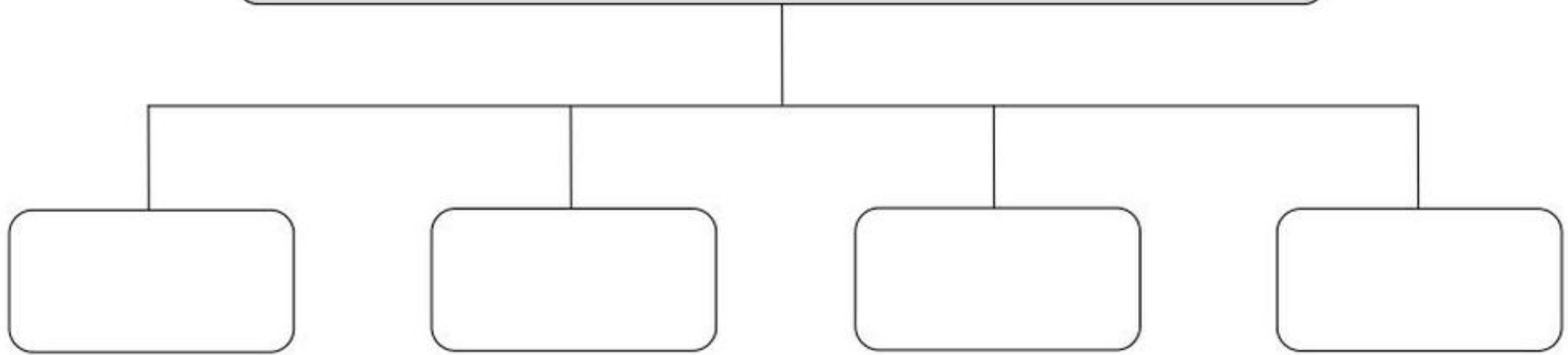
السؤال الأول: ب- قارن/ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم

الصخر	وجه المقارنة	المعدن
	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 المتورق	د) الصخر غير المتورق
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 المتورقة	ب) الصخور الغير متورقة	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



نموذج الإجابة

٢٠

مدرسة

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

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

اسم الطالب/ة:

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

١	المعادن التي يمكن قصها وصقلها لإعطائها مظهرًا جميلًا تسمى بال خامات.	☐ 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 تُعد مثالاً 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 وتحوله 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

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

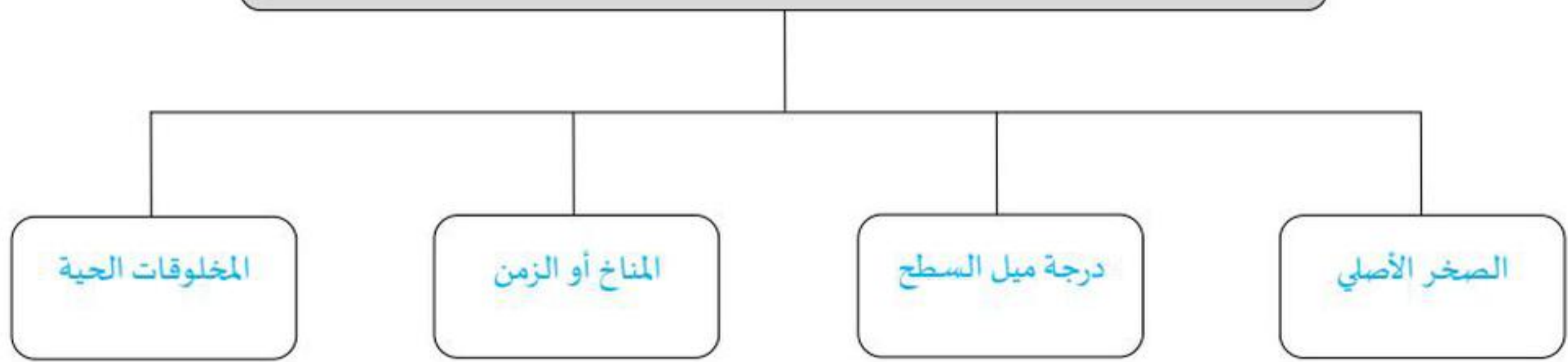
موقع واجباتي



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 المتورق	د) الصخر غير المتورق
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 المتورقة	ب) الصخور الغير متورقة	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:

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 معدناً ؟
- 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 الرملية ؟
- 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 √ أو 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 يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

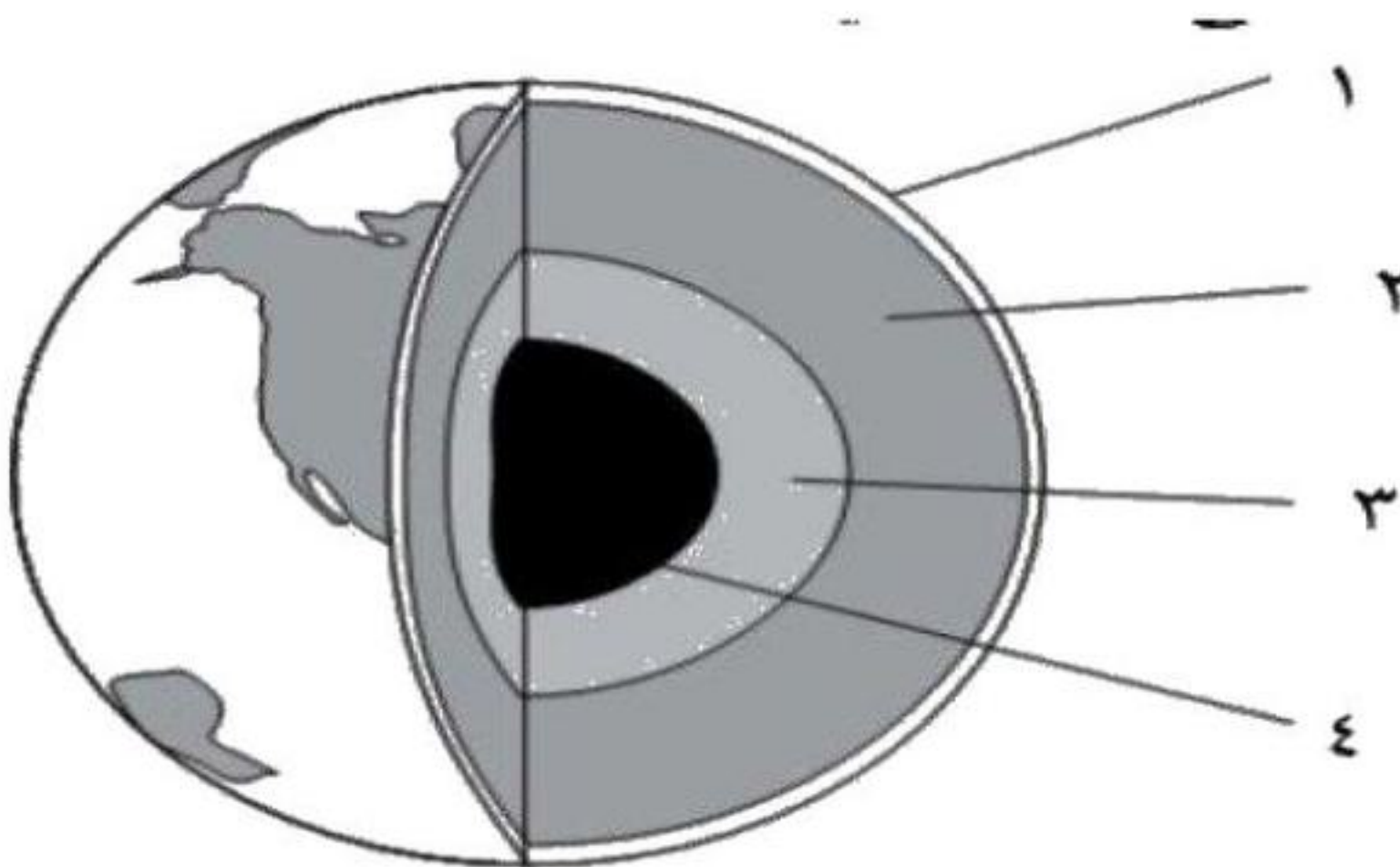
أنواع الصفائح		
		
.....		

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

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

اسم الطالب / الفصل /

٢٠

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

١- معدن يسمى ذهب المغفلين

د- الحديد

ج- البيريت

ب- النحاس

أ- الفضة

٢- ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟

د- الانصهار .

ج- التراص والتماسك .

أ- التجوية والتعرية . ب- الحرارة والضغط .

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

د- توجد في الطبيعة

ج- تكون حجراً كريماً .

ب- تكون زجاجية .

أ- تكون عضوية .

٤- ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة ؟

د- نارية

ج- متحولة .

ب- كيميائية .

أ- رسوبية .

٥- من أنواع الصخور

د- جميع ما سبق

ج- المتحولة

ب- الرسوبية

أ- النارية

٦- أي أجزاء الارض أكبر ؟

د- اللب الداخلي .

ج- اللب الخارجي .

ب- الستار .

أ- القشرة .

٧- أي القوى تسبب تقارب الصفائح ؟

د- التوازن .

ج- القص .

ب- الضغط .

أ- الشد .

٨- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرملية ؟

د- الجليد

ج- الجاذبية .

ب- المياه .

أ- الرياح .

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

د- التربة

ج- المخلوقات الحية .

ب- الصخر الاصلي .

أ- الدبال .

١٠- من أسباب التجوية الميكانيكية

د- كل ما سبق

ج- حفر الحيوانات داخل الرسوبيات

أ- نمو الجذور ب- تمدد الجليد



السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

✓
×
✓
✓
×

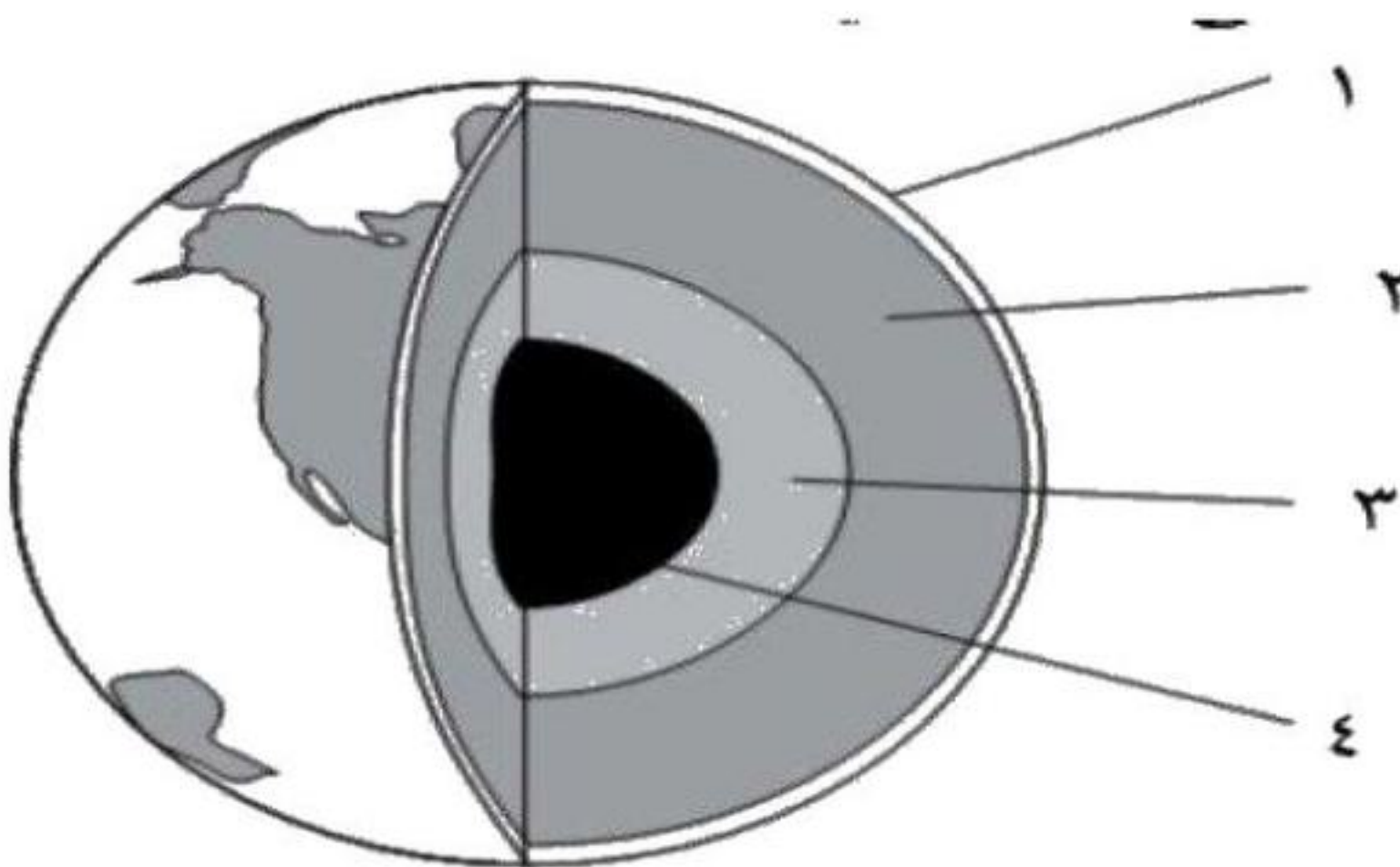
- ١- معنى كلمة (غير عضوية) انها لا تنشأ عن نبات أو حيوان .
- ٢- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة .
- ٣- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج .
- ٤- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية
- ٥- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

أنواع الصفائح		
		
.....		

- حدد أنواع حركة الصفائح في الشكل
- ١- تباعد (شد)
 - ٢- انزلاقي (جانبي)
 - ٣- تقارب (ضغط)

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



- ١- القشرة.
- ٢- الستار (الوشاح)
- ٣- اللب الخارجي
- ٤- اللب الداخلي

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

بسم الله الرحمن الرحيم

اختبار العلوم الدوري الرابع (الذرات والعناصر والمخاليط)

اسم الطالبة

أجيب 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	محلولا	ب	مخلوطا	ج	مركبا	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 ₂ O	ج	O ₂ H	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
${}_{12}^6\text{C}$		١٢		٦	
${}_{12}^7\text{N}$	٧		٧		
${}^1_1\text{H}$			١		١

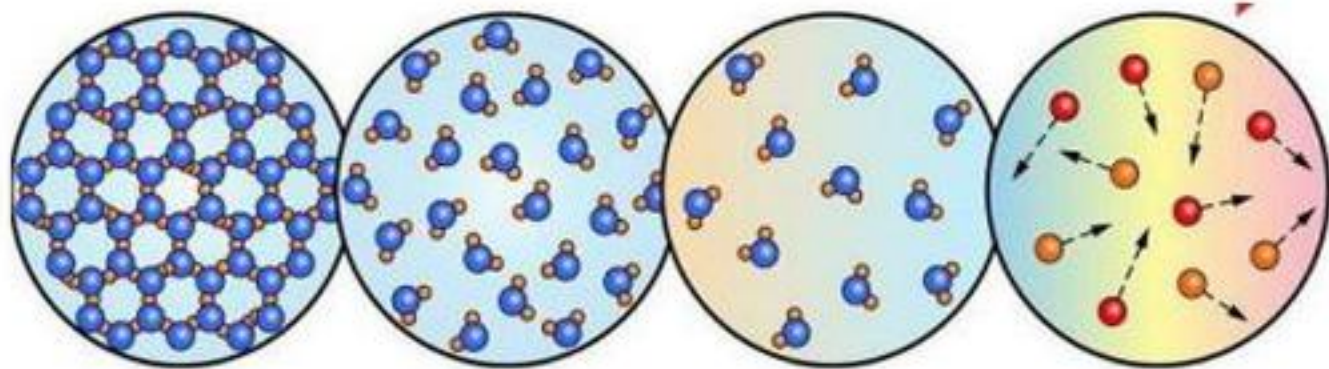
انتهت الأسئلة
وفقك الله وسدد على درب الخير خطاك
معلمتك:

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 :

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

8	الشكل المجاور يعبر 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	
----	---	--

	ت حسب الكثافة بقسمة على : (A) الحجم ، الكتلة (B) الكتلة ، الحجم (C) الكتلة ، المساحة (D) الكتلة ، القوة
	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
	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
	حالة من حالات المادة تحدث عند درجات الحرارة العالية جداً : (A) الصلبة (B) السائلة (C) الغازية (D) البلازما
	في أي حالة من حالات المادة تتحرك فيها الجزيئات بحرية : (A) الصلبة (B) السائلة (C) الغازية (D) البلازما
	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
الإجابة	ثالثاً ظلل حرف (T) للإجابة الصحيحة ، و حرف (F) للإجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :
	17 تُحفظ الفيتامينات في زجاجات بنية 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 متراسة مع بعضها البعض و تهتز في مكانها

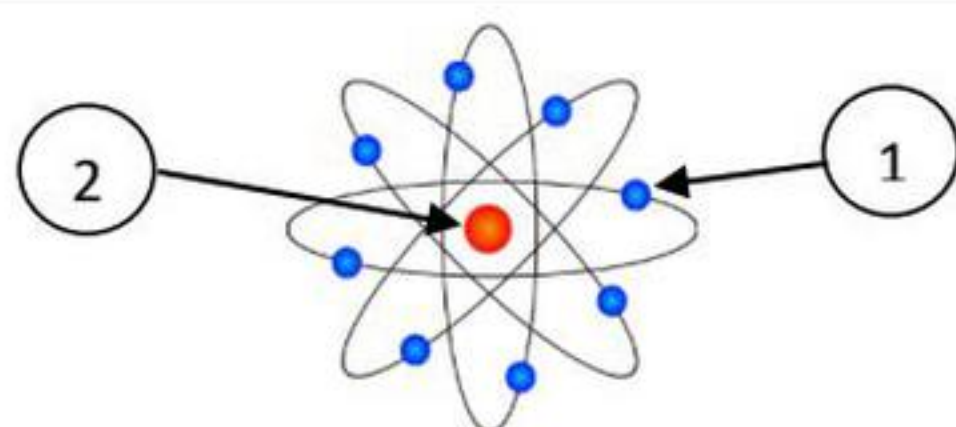
المادة	علوم	العام الدراسي	1440 / 1439 هـ	الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر		10	
اختبار الفصل الرابع (الذرات و العناصر و الجدول الدوري)					
اسم الطالب					()
الصف الأول					

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 (ب)
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 تنتج 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 :

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



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

11

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 البيتزا (D) شراب الفاكهة
----	--

ثالثاً	ظل 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 بمصداقية 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					

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

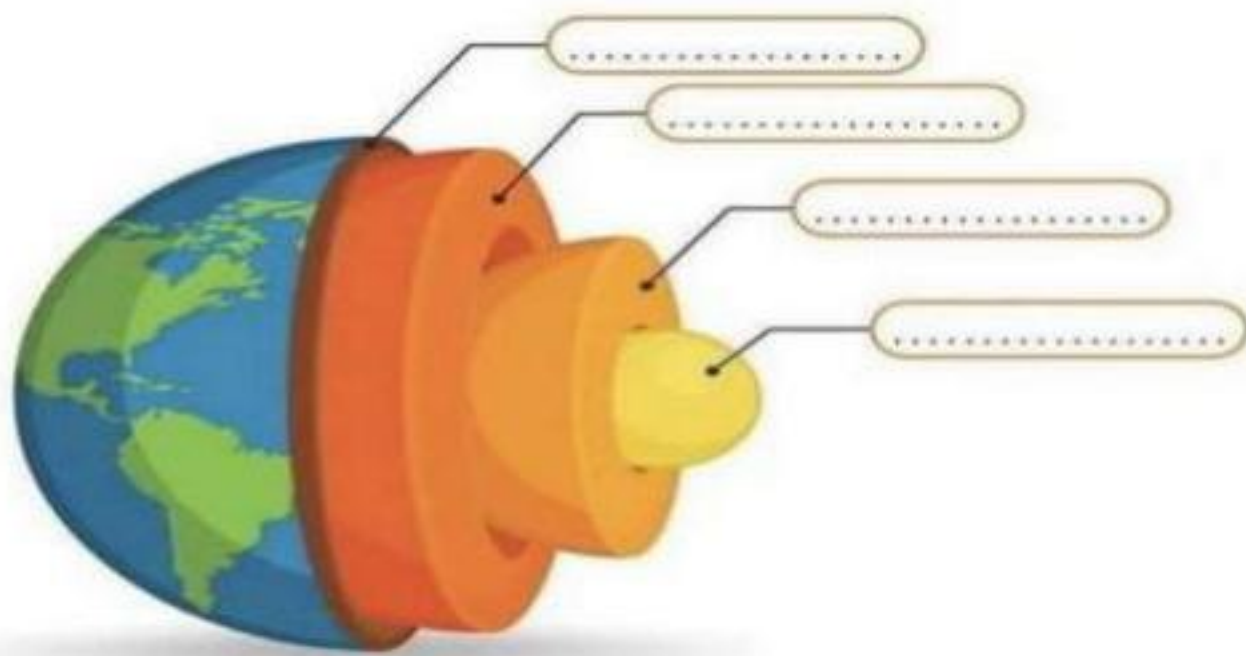
الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الفصل:	التاريخ: / /	اليوم:
-----------------	--------------	--------	--------------	--------

اسم الطالب/ة:

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

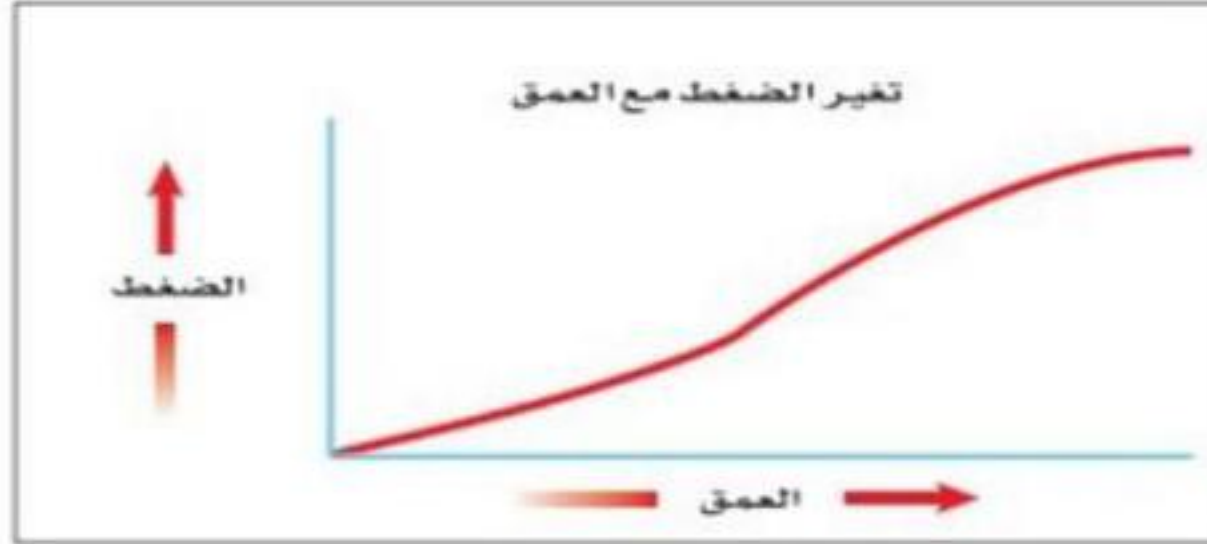
1	تتكون الصخور من معادن .	☐ صح	☐ خطأ
2	تتكون الصخور المتحولة نتيجة الحرارة الشديدة والضغط المرتفع التي تؤدي إلى انصهار الصخر .	☐ صح	☐ خطأ
3	توصف المعادن جميعها بأنها مواد غير عضوية صلبة .	☐ صح	☐ خطأ
4	الطباشير والفحم تُعد مثالاً على الصخور الرسوبية العضوية.	☐ صح	☐ خطأ
5	تسمى الصخور النارية التي تبرد تحت سطح الأرض بالصخور النارية السطحية .	☐ صح	☐ خطأ
6	من خصائص الصخور: اللون، المخدش واللمعان، الانقسام 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 نشاطاً في المناطق الاستوائية .	☐ صح	☐ خطأ

10 . اكتب 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) المخلفات الحية	د) الصخر غير المتورق
2	ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟	أ) التجوية والتعرية	ب) التراص والتماسك	ج) الحرارة والضغط	د) الانصهار
3	عملية سطحه 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 ؟

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

1. الألماس - الكوارتز - الثلج

2. الثلج - الجبس - الفلسبار

انتهت الأسئلة

كل التوفيق

معلمة المادة :



نموذج الإجابة

مدرسة

اليوم:

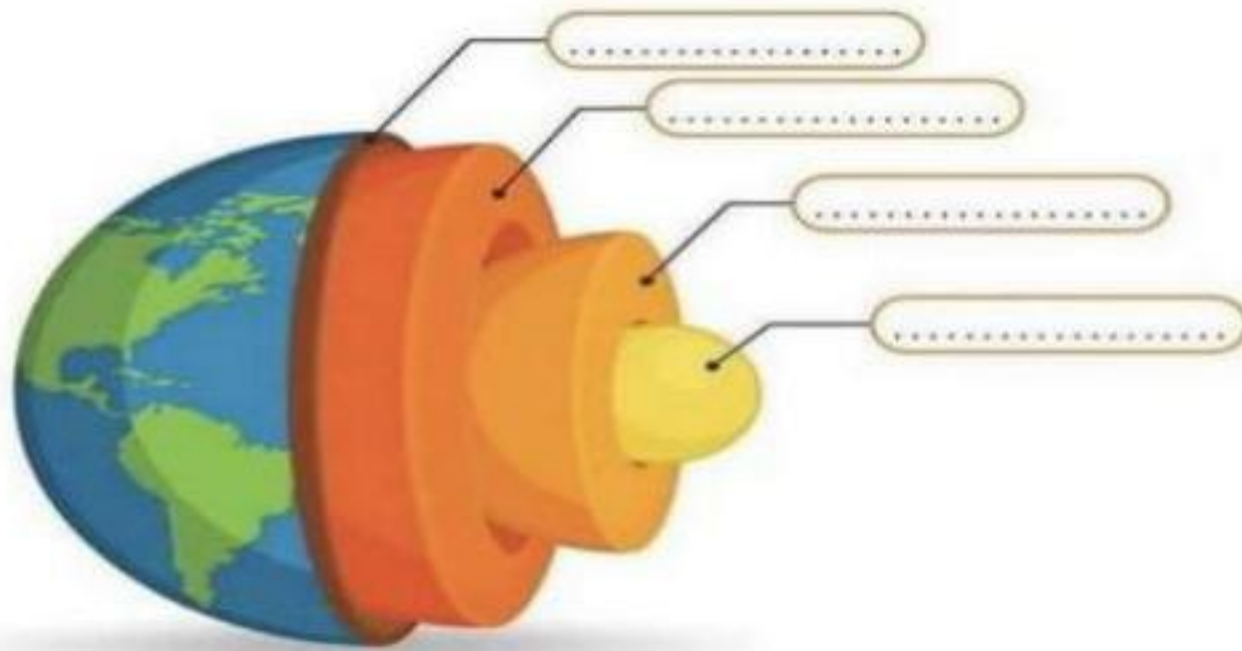
الصف:

اسم الطالب/ة:

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 صلبة .	☐ صح	☐ خطأ
4	الطباشير والفحم تُعدّ مثالاً 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 , الانقسام 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 نشاطاً في المناطق الاستوائية .	☐ صح	☐ خطأ

10 . اكتب طبقات الأرض التالي كما موضح في الشكل :

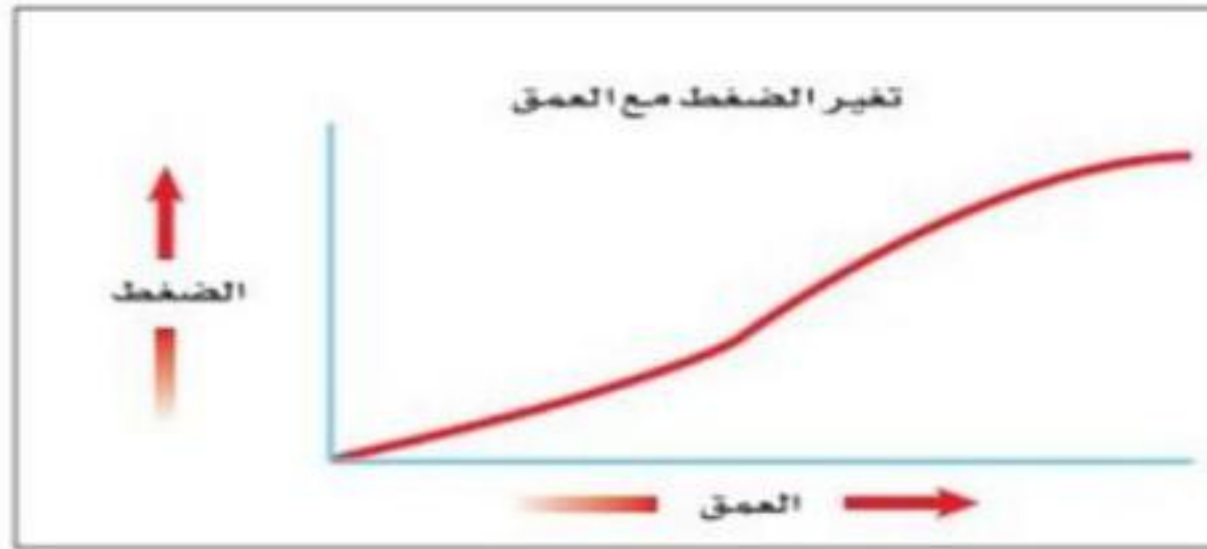


موقع واجباتي



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) المخلفات الحية	د) الصخر غير المتورق
2	ما الذي يغير الرسوبيات الى صخر رسوبي ؟	أ) التجوية والتعرية	ب) التراص والتماسك	ج) الحرارة والضغط	د) الانصهار
3	عملية سطحه 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 ؟

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

1. الألماس - الكوارتز - الثلج

2. الثلج - الجبس - الفلسبار

انتهت الأسئلة

كل التوفيق

معلم/ة المادة :



التاريخ: / / 1444 هـ

المادة: العلوم

الزمن: 45 دقيقة

الصف: أول متوسط

اسم الطالب	الصف	
الدرجة		20

..... / 5 درجة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

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

..... / 5 درجة

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

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

..... / 5 درجة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

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

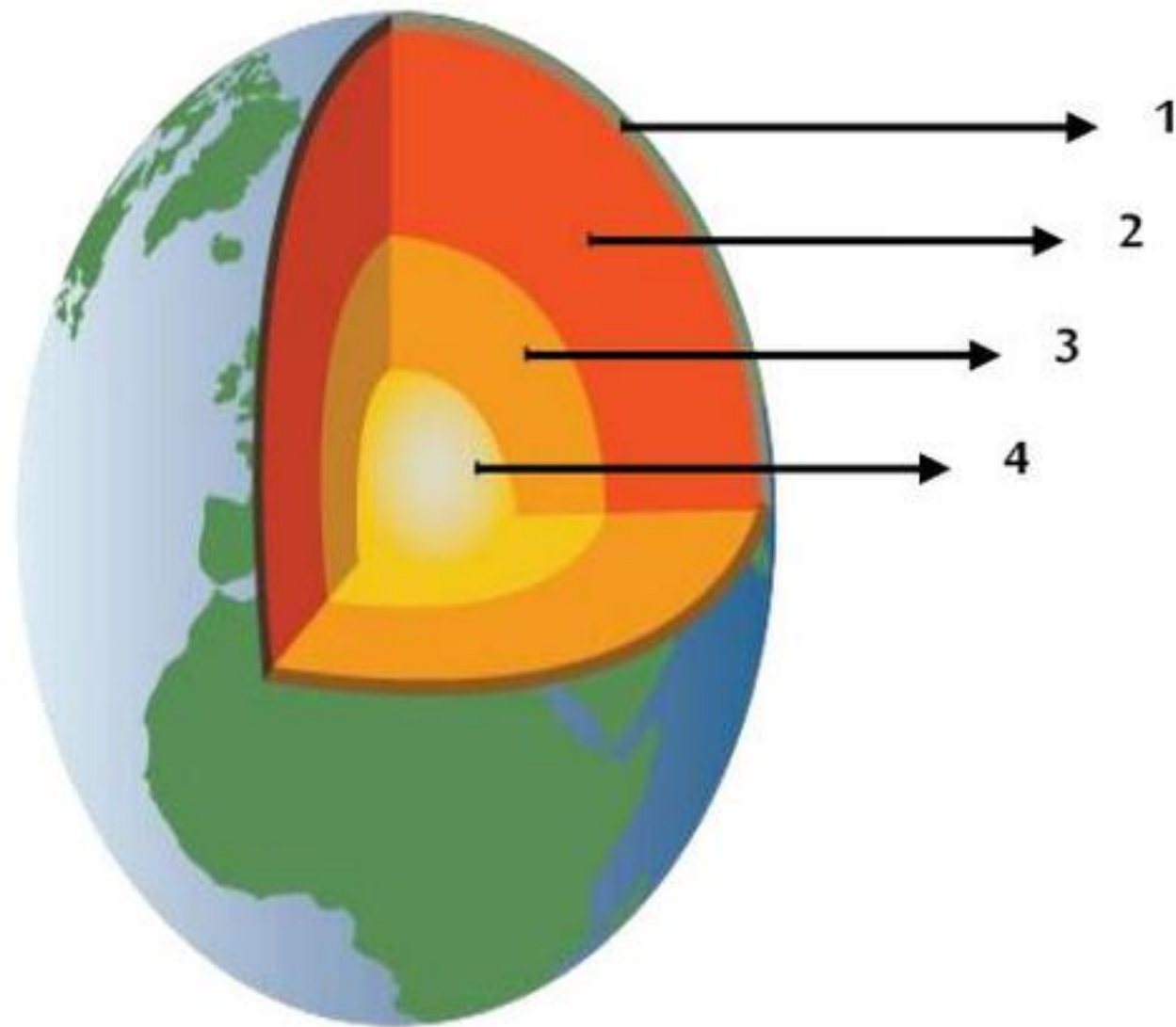
1. مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
2. بقايا الأجزاء الصلبة أو الأثار للمخلوقات وحفظت في الصخور الرسوبية
3. عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة
4. مادة قاتمة اللون تتكون من تحلل النباتات والحيوانات بواسطة البكتيريا والفطريات
5. يصف كيفية انعكاس اللون عن سطح المعدن

..... / 5 درجة

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية :

أ- علل لما يلي :

- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية.



ب- أكمل بيانات طبقات الأرض :

1.
2.
3.
4.

انتهت الأسئلة

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

نموذج الإجابة

٢٠

اسم الطالب

الدرجة

..... / ٥ درجة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

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

..... / ٥ درجة

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

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 ()

تابع خلف الورقة

موقع واجباتي



..... / ٥ درجة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

{ 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.....

..... / ٥ درجة

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية :

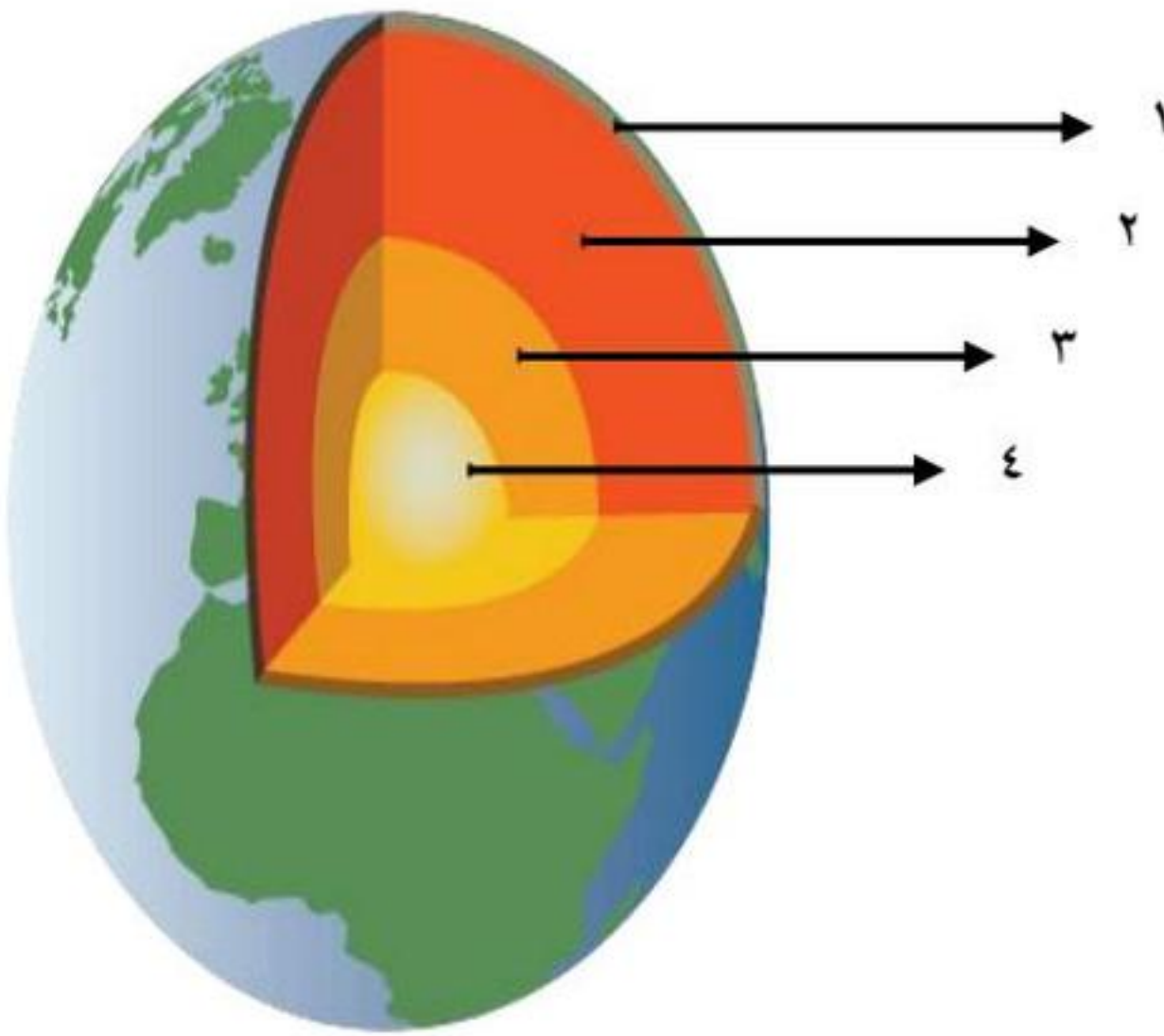
أ- علل لما يلي :

- تكون التجوية الكيميائية سريعة في المناطق الاستوائية.

لأنها حارة ورطبة

ب- أكمل بيانات طبقات الأرض :

١. القشرة.....
٢. الستار.....
٣. اللب الخارجي.....
٤. اللب الداخلي.....



موقع واجباتي



انتهت الأسئلة

المجموع الكلي

٢٠

٦

السؤال الأول :-

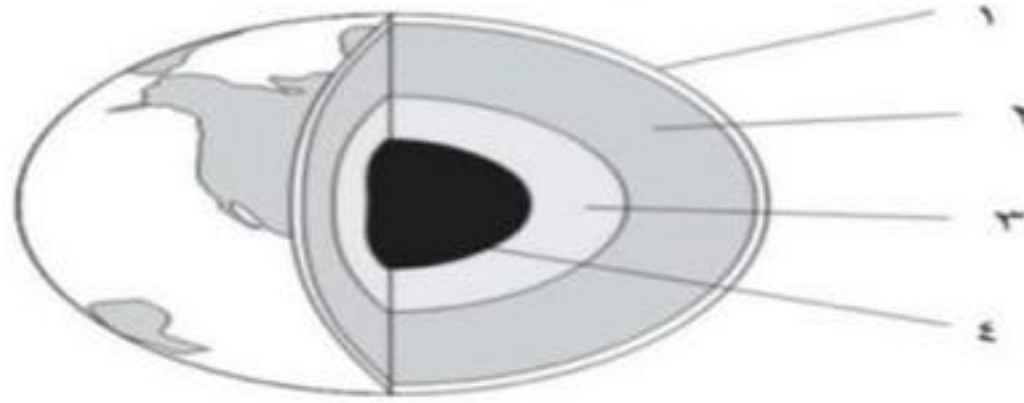
ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة و إشارة (✗) أمام العبارة الخاطئة :-

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 آثار حيوان كان يعيش في الماضي .
- الأمواج	٣ - معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها وتحقيق أرباح منها .

السؤال الرابع :-
اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :-

٦

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