تم تحميل وعرض المادة من


منهجي
mnhaji.com

موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوازيع
المناهج وتحاضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد













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

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٥ درجات
١. أي حالات المادة لها حجم ثابت، وتأخذ شكل الوعاء؟			
(أ) الصلبة	(ب) السائلة	(ج) الغازية	(د) البلازما
٢. أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟			
(أ) تشكيل الصلصال	(ب) انصهار الجليد	(ج) احتراق الخشب	(د) طي الورق
٣. ما الجسيم الذي يحمل شحنة سالبة في الذرة؟			
(أ) البروتون	(ب) النيوترون	(ج) النواة	(د) الإلكترون
٤. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات هي:			
(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) المحلول
٥. إذا احتوت نواة ذرة على ١٧ بروتونًا، فإن عددها الذري:			
(أ) ٣٤	(ب) ١٨	(ج) ١٧	(د) ٧

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ)	٥ درجات
٦. تساوي الكثافة ناتج قسمة الكتلة على الحجم.	( )
٧. ينتج عن التغير الكيميائي مواد جديدة.	( )
٨. تعني قابلية السحب إمكانية تحويل الفلز إلى صفائح بالطرق.	( )
٩. تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	( )
١٠. الماء النقي مخلوط من الهيدروجين والأكسجين.	( )

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

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

السؤال الخامس | صنّف المادة تحت كل صورة	٣ درجات	
١٨. الماء النقي	١٩. النحاس النقي	٢٠. السلطة
		
.....	.....	.....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

نموذج الإجابة

إدارة التعليم	المادة: العلوم
مدرسة	الاختبار: الفترة الثانية
	الصف: الأول المتوسط
	الفصل: الدراسي الأول
	العام الدراسي: ١٤٤٨ هـ

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

السؤال الأول | اختر الإجابة الصحيحة			٥ درجات
١. أي حالات المادة لها حجم ثابت، وتأخذ شكل الوعاء؟			
(أ) الصلبة	(ب) السائلة	(ج) الغازية	(د) البلازما
٢. أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟			
(أ) تشكيل الصلصال	(ب) انصهار الجليد	(ج) احتراق الخشب	(د) طي الورق
٣. ما الجسيم الذي يحمل شحنة سالبة في الذرة؟			
(أ) البروتون	(ب) النيوترون	(ج) النواة	(د) الإلكترون
٤. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات هي:			
(أ) العنصر	(ب) المركب	(ج) المخلوط	(د) المحلول
٥. إذا احتوت نواة ذرة على ١٧ بروتونًا، فإن عددها الذري:			
(أ) ٣٤	(ب) ١٨	(ج) ١٧	(د) ٧

السؤال الثاني | اكتب (صح) أو (خطأ)	٥ درجات
٦. تساوي الكثافة ناتج قسمة الكتلة على الحجم.	(✔)
٧. ينتج عن التغير الكيميائي مواد جديدة.	(✔)
٨. تعني قابلية السحب إمكانية تحويل الفلز إلى صفائح بالطرق.	(✘)
٩. تختلف نظائر العنصر الواحد في عدد البروتونات.	(✘)
١٠. الماء النقي مخلوط من الهيدروجين والأكسجين.	(✘)

موقع منهجي
mnhaji.com

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

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

السؤال الخامس | صنّف المادة تحت كل صورة		٣ درجات
١٨. الماء النقي	١٩. النحاس النقي	٢٠. السلطة
		
مركب	عنصر	مخلوط غير متجانس

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

بسم الله الرحمن الرحيم			
المملكة العربية السعودية			المادة : العلوم
			الصف : الأول متوسط
			الزمن :
	الدرجة كتابة :		اسم الطالبة :
اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1448 هـ			

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

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

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

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

1- .....

2- .....

3- .....

صنفي المواد التاليه إلى عنصر – مركب – مخلوط

المواد	عنصر	مركب	مخلوط
النحاس			
CO_2			
العصير			
الحديد			

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

معلمة المادة :

بسم الله الرحمن الرحيم

المادة : العلوم

الصف : الأول متوسط

الزمن :

اسم الطالبة :

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1448 هـ

السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

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

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

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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

موقع منهجي
mnhaji.com

السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

1- الصلابة .....

2- اللمعان .....

3- الانقسام .....

صنفي المواد التاليه إلى عنصر – مركب – مخلوط

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

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

معلمة المادة :

موقع منهجي
mnhaji.com

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

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

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

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

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

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

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

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

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

نموذج الإجابة

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

إدارة التعليم .....
مدرسة .....

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

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

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

موقع منهجي
mnhaji.com

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

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

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

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

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

المملكة العربية السعودية

موقع منهجي
mnhaji.com

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبي المصطلح العلمي المناسب :

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

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

٢- ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه بطرق فيزيائية ( )
٣- المادة لا تفنى ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر ( )
٤- مادتين أو أكثر معاً ، لا تتحدان كيميائياً لتكونا مادة جديدة ( )
٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات
( )

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

١- .....
٢- .....

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

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

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

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

موقع منهجي
mnhaji.com

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 💙

معلمة المادة :

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

اختبار الفترة الثانية

الاسم : ..... الصف : .....

السؤال الأول : اكتبى المصطلح العلمى المناسب :

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

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

السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

١- ..... الحالة الصلبة .....

٢- ..... الحالة السائلة .....

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

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

٣	أشباه الفـــلـــزات
٢	اللافـــلـــزات
١	الفـــلـــزات

موقع منهجي
mnhaji.com

السؤال الرابع : اختاري الإجابة الصحيحة :

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

تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح 💙



معلمة المادة :

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

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

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

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

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

السؤال الرابع | احسب الكثافة	درجتان

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

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

السؤال الخامس | صنّف المواد الآتية	٣ درجات

اكتب التصنيف في العمود المناسب أمام كل مادة:

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

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

نموذج الإجابة

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

مدرسة .....

اسم الطالب/ة	.....	الدرجة	..... من ٢٠

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

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

موقع منهجي
mnhaji.com

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

السؤال الرابع | احسب الكثافة	درجتان

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

١٦. القانون	الكثافة = الكتلة ÷ الحجم
١٧. التعويض والناتج مع الوحدة	٢٠ ÷ ١٠ = ٢ جم/ سم^{3}

السؤال الخامس | صنّف المواد الآتية	٣ درجات

اكتب التصنيف في العمود المناسب أمام كل مادة:

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

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا بالتوفيق

لكل فقرة درجة واحدة

موقع منهجي
mnhaji.com

المملكة العربية السعودية موقع منهجي mnhaji.com	أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم ...../	المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :

من ؟ غشنا فليس منا !

الدرجة

لرقم	السؤال الاول : اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي بتظليل الحرف الدال عليها :			
1	الجزيئات في الاناء 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

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	درجة الانصهار		أ كل ماله كتله ويشغل حيزا
2	المادة		ب كتلة وحدة الحجوم 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 .

السؤال الثالث : ظللي الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة , والحرف (خ) أمام العبارة الخطأ فيما يلي:			
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 :	
أ	ايهما يتبخر اسرع الكحول المبرد أم غير المبرد ؟ ولماذا ؟ .....
ب	حددي نوع التغير في كل صورة مما يلي :  صدأ الحديد -1 .....  صنع طائرة ورقية -2 .....  فوار وماء -3 .....  ذوبان السكر -4 .....  صودا الخبز و خل -5 .....
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 .....

انتهت الأسئلة

موقع منهجي mnhaji.com

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

من غشنا فليس منا !

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

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

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

السؤال الرابع :

أ **قارني بين :**

	الفلزات	اللافلزات
اللمعان		
موصلية الكهرباء والحرارة		

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

.....

.....

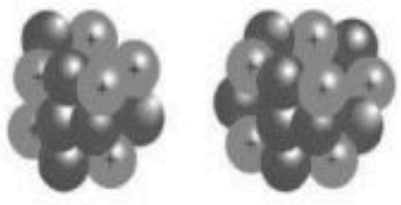
ج **صنفي المواد التالية الى : عنصر – مركب - مخلوط متجانس - مخلوط غير متجانس**

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

د **الرسمين التاليين لذرتين**

1- هل هما نظيران ؟ .....

2- فسري اجابتك ؟ .....



انتهت الأسئلة

المملكة العربية السعودية موقع منهجي mnhaj.com	أسئلة اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم الاسم /.....	المادة : علوم الصف: اول متوسط الشعبة :.....

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

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

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

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

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

الفقرة

أ

قارني بين : نموذج بور - نموذج السحابة

	بور	نموذج السحابة
حركة الالكترونات		

ب

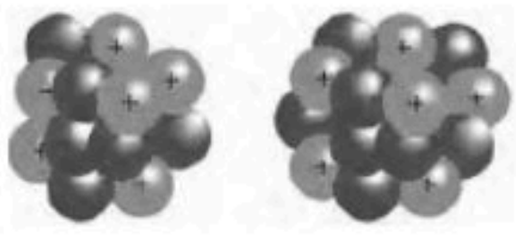
تحتوي ذرة الكلور على 17 بروتون و 18 نيوترون ما العدد الكتلي لذرة الكلور ؟

.....

ج

الرسمان التاليان لذرتي كربون هل هما نظيران ؟ .....

فسري اجابتك ؟ .....



د

اذكري طريقتين من طرق فصل المخاليط؟

.....

.....

موقع منهجي mnhaji.com

اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلـــــوم

الصف أول المتوسط

اسم الطالب / .....الفصل/.....

س١ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

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

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

٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

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

٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

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

٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

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

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

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

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

٦) درجة تجمد الماء .....درجة س°

أ) صفر ب) ٢٠ ج) ٥٠ د) ١٠٠

٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

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

٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

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

٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

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

١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

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

ظلل الإجابة الصحيحة

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

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

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

١) الفلزات لا توصل الكهرباء

٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيمائية للمادة

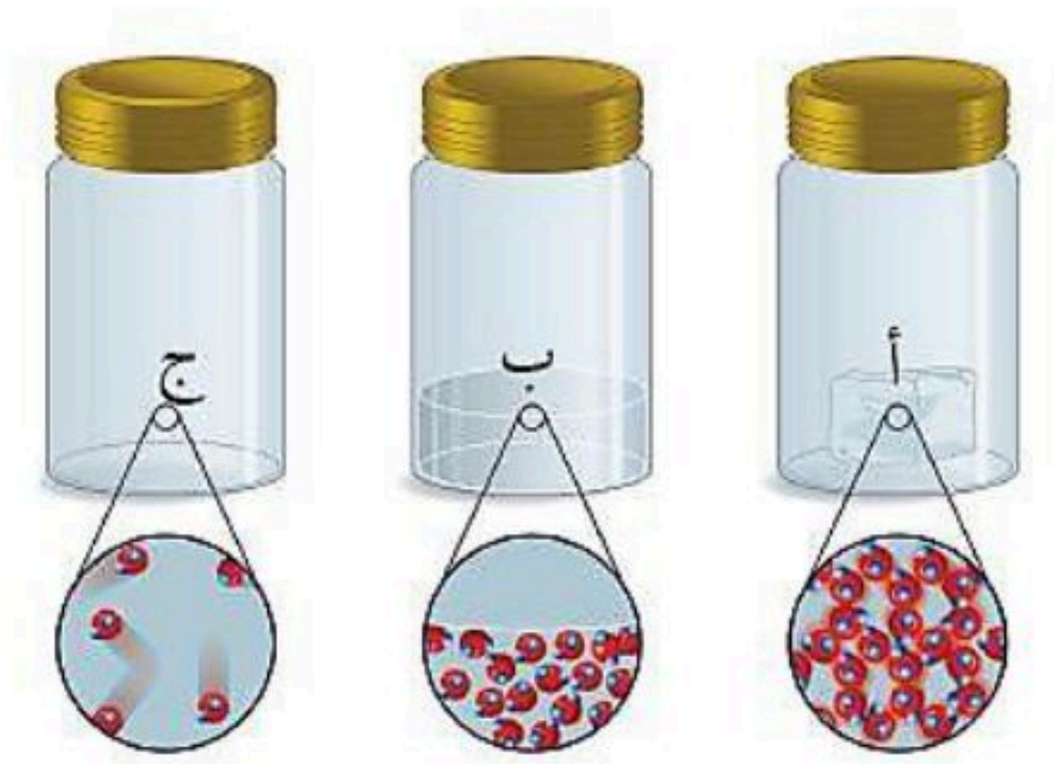
٣) التغيرات الكيمائية يمكن عكسها بسهولة

٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا

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

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

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق فى الوعاء أ هي .....

٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

.....

الدرجة

٢٠

موقع منهجي
mnhaji.com

إعداد المعلم/.....

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

المادة / العلـــــوم

الصف أول المتوسط

س١ اختر الإجابة الصحيحة درجة لكل فقرة

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

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

٢) أي الخيارات التالية يصف درجة الغليان :

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

٣) أي الخواص التالية تعد خاصية كيميائية :

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

٤) أي الخيارات التالية يصف معني الحجم :

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

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

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

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

٦) درجة تجمد الماء .....درجة س°

أ) صفر ب) ٢٠ ج) ٥٠ د) ١٠٠

٧) أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة

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

٨) تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على

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

٩) ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

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

١٠) درجتي التجمد والغليان تعتمدان على

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

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

الصفحة

موقع منهجي
mnhaji.com

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

١) الفلزات لا توصل الكهرباء (×)

٢) الكهرباء لا تحدث تغيرات كيمائية للمادة (×)

٣) التغيرات الكيمائية يمكن عكسها بسهولة (×)

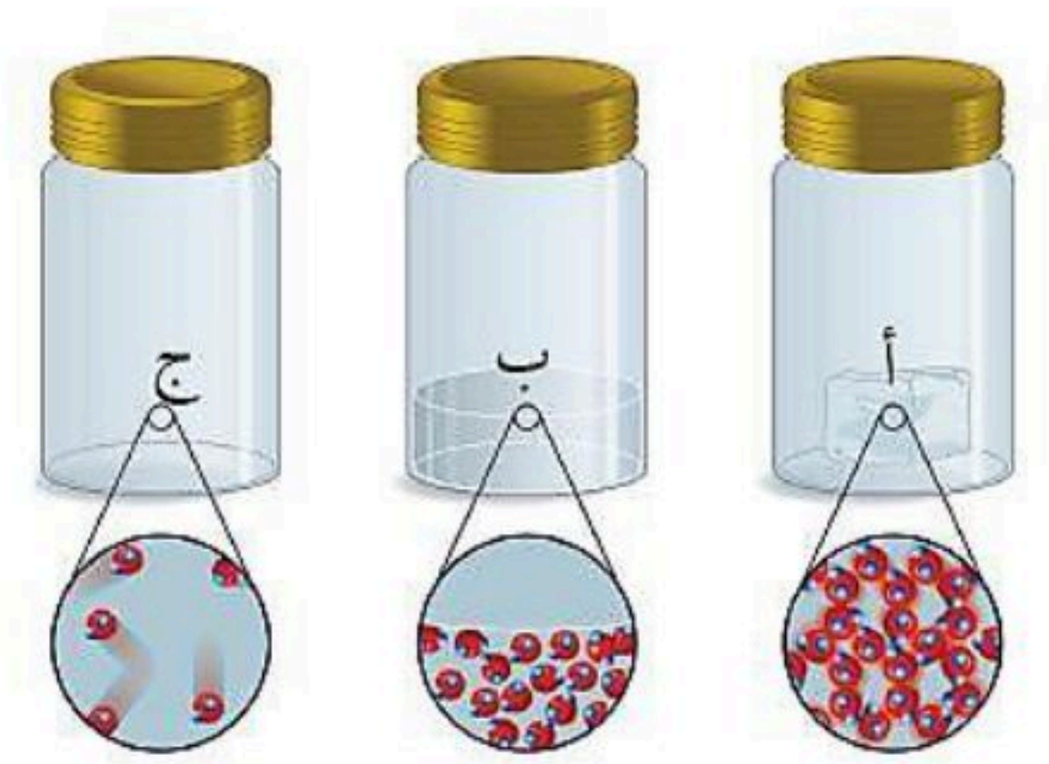
٤) تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا (✓)

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

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

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

س٤ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق فى الوعاء أ هي دقائق صلبة

٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء

في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

الحالة الغازية

الدرجة
٢٠

موقع منهجي
mnhaji.com

إعداد المعلم/.....

اسم الطالب / .....الفصل/.....

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر والجدول الدوري

المادة / العلـــــوم

الصف الأول المتوسط

س١: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

١) يعد محلول السكر والماء:

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

٢)الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

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

٣)أي المواد التالية خليط غير متجانس :

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

٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

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

٥) أين تتواجد الالكترونات في الذرة:

أ) في النواة مع البروتونات ب) مرافقة للنيوترونات

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

٦) تتكون الذرة من:

أ) الكترونات وبروتونات ب) نيوترونات وبروتونات

ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات د) عناصر وبروتونات ونيوترونات

٧) العنصر هو:

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

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

٨) أي مما يلي يُعد مخلوطًا؟

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

٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:

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

ظلل الإجابة الصحيحة

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

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

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

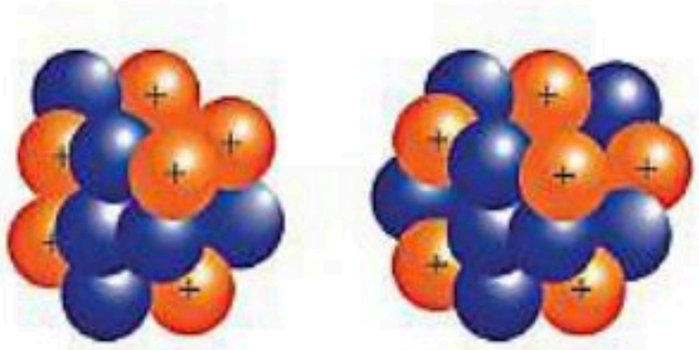
س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)		
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

١- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



.....

.....

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

الإجابة / .....

موقع منهجي
mnhaji.com

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الرابع/ الذرات والعناصر والجدول الدوري

المادة / العلـــــوم

الصف الأول المتوسط

س١: اختر الإجابة الصحيحة (درجة لكل فقرة)

١) يعد محلول السكر والماء:

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

٢)الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي:

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

٣)أي المواد التالية خليط غير متجانس :

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

٤) مستوي الطاقة الأول القريب من النواة يتسع :

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

٥) أين تتواجد الالكترونات في الذرة:

أ) في النواة مع البروتونات ب) مرافقة للنيوترونات

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

٦) تتكون الذرة من:

أ) الكترونات وبروتونات ب) نيوترونات وبروتونات

ج) الكترونات وبروتونات ونيوترونات د) عناصر وبروتونات ونيوترونات

٧) العنصر هو:

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

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

٨) أي مما يلي يُعد مخلوطًا؟

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

٩) من الطرق التي يمكن بها فصل المخاليط:

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

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

موقع منهجي
mnhaji.com

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

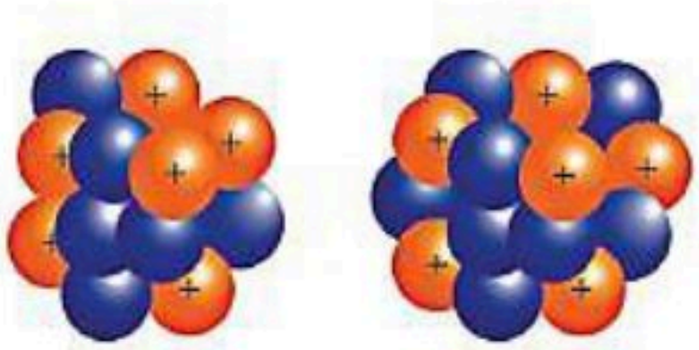
س٣: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات (درجة لكل فقرة)		
١	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.	✓
٢	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس	✗
٣	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه	✓

س٣ : أجب عما ياتي (درجة لكل فقرة)

١- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذرتي كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



الذرتان نظيران لأنهما متساويتان فى عدد البروتونات

ومختلفتان فى عدد النيترونات

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

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

اختبار الوحدة الثالثة
الفصل الدراسي الاول
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــــوم

موقع منهجي
mnhaji.com

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

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 معدنًا ؟

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 الرميلة ؟

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×

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

٢- يعتبر معدن التلك من اعلى المعادن قساوة .

٣- يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج .

٤- تكون التجوية الكيميائية سريعة فى المناطق الاستوائية

٥- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية.

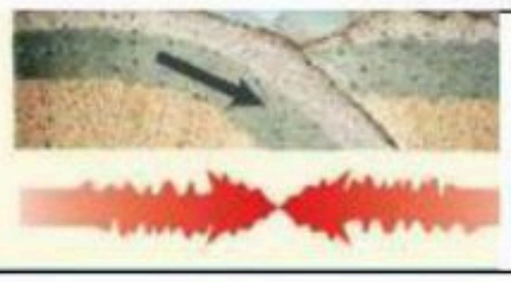
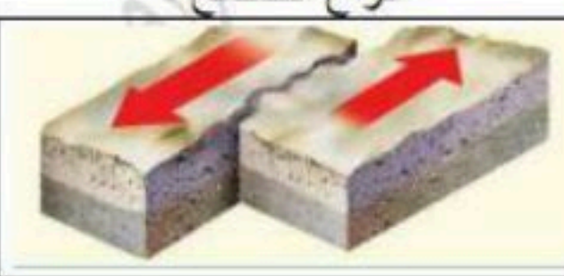
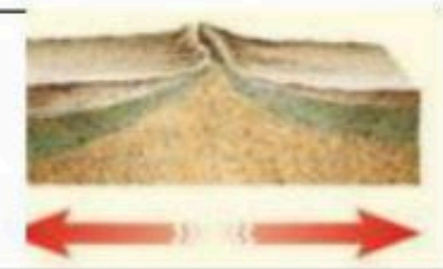
السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل

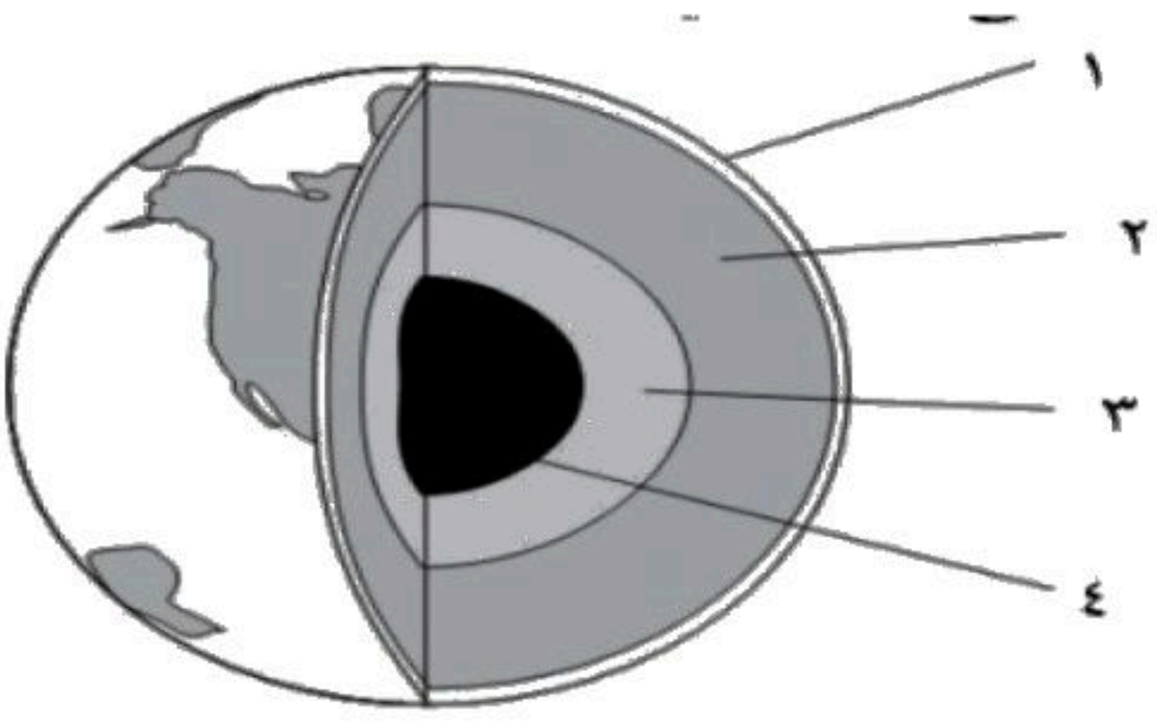
١- .....

٢- .....

٣- .....

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

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



١- .....

٢- .....

٣- .....

٤- .....

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

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

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

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 معدنًا ؟

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 الرميلة ؟

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

موقع منهجي
mnhaji.com

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 فى المناطق الاستوائية ✓

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

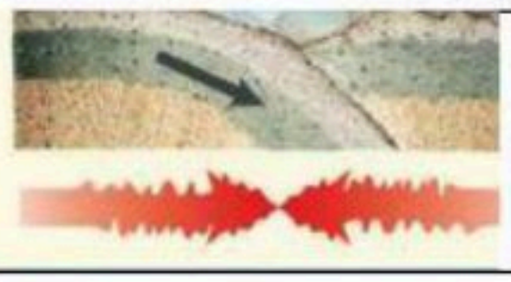
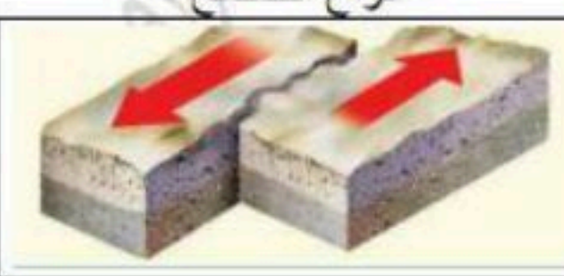
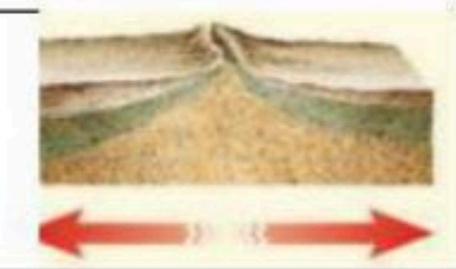
السؤال الثالث : ضع البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل

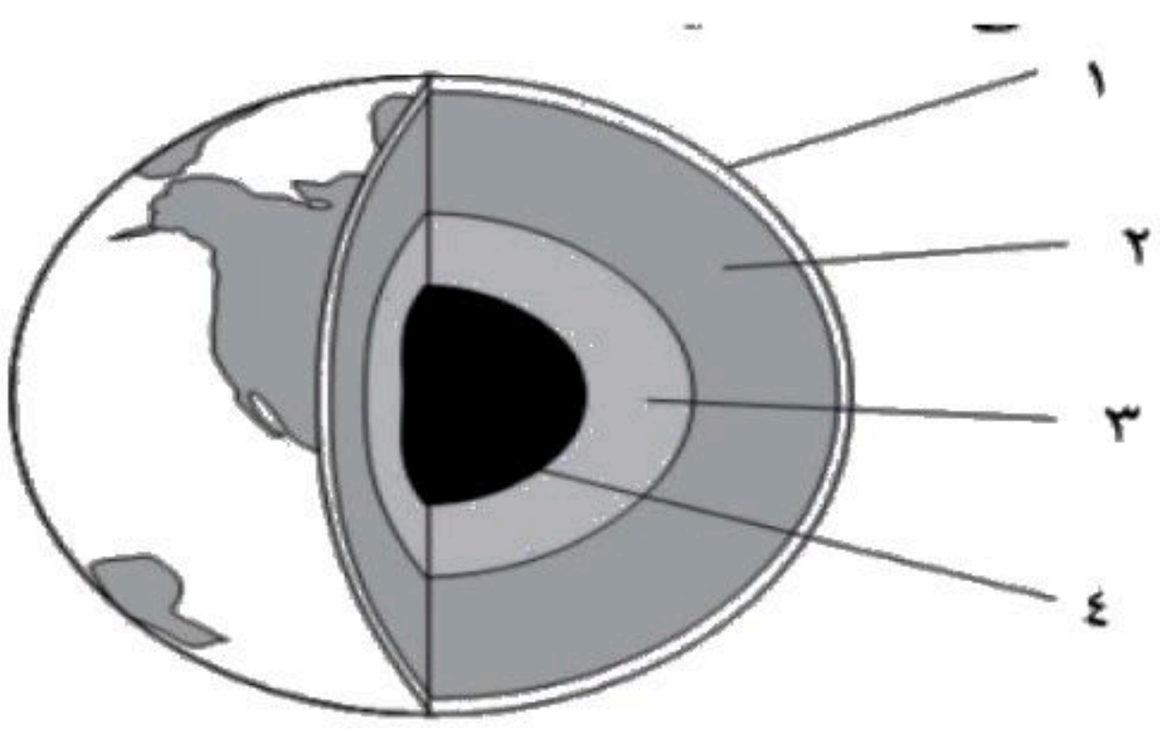
1- تباعد(شد)

2- انزلاقى(جانبى)

3- تقارب (ضغط)

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

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



1- ..القشرة.

2-.الستار (الوشاح)

3-اللب الخارجي

4- اللب الداخلى

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

موقع منهجي
mnhaji.com

بسم الله الرحمن الرحيم

٢٠

اختبار الوحدة الثالثة الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٨هـ				
الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الشعبة:	التاريخ: / /١٤٤٨هـ	اليوم:
اسم الطالب/ـة:				

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

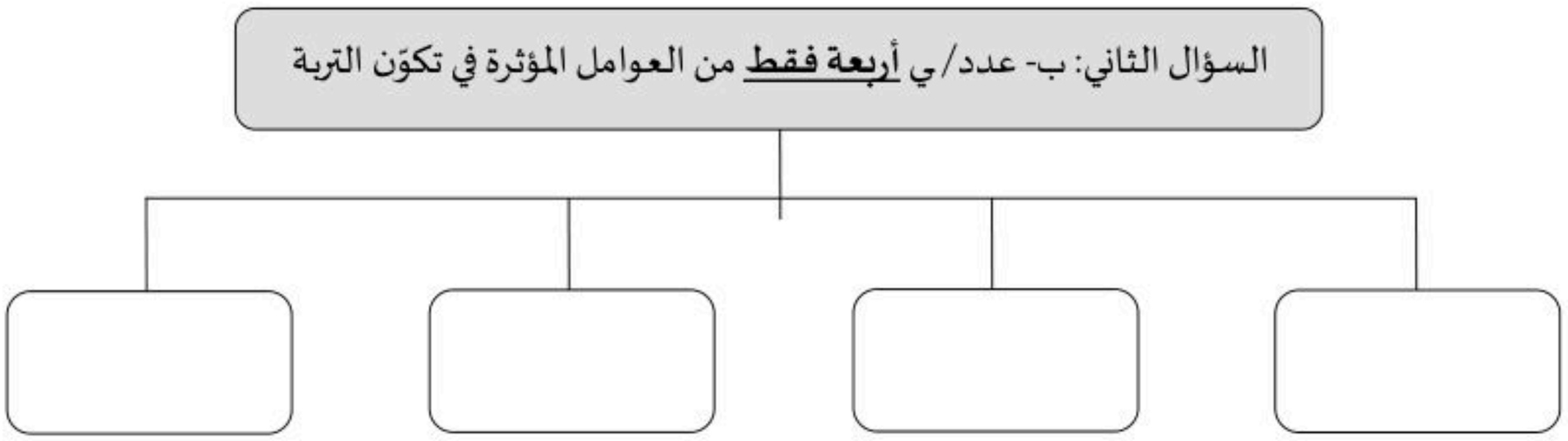
السؤال الأول: ب- قارن/ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم

المعدن	وجه المقارنة	الصخر
	المفهوم	

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

1	..... هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.			
	(أ) الصخر الجوفي	(ب) الصخر السطحي	(ج) الصخر المتورّق	(د) الصخر غير المتورّق
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 السويسري 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 المتورّقة	(ب) الصخور الغير متورّقة	(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/ي **أربعة فقط** من العوامل المؤثرة في تكوّن التربة



موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

المملك
وزارة
إدارة
مكتب
مدرس

نموذج الإجابة

الصف: أول متوسط	المادة: علوم	الشعبة:	التاريخ: / /١٤٤٨هـ	اليوم:
اسم الطالب/ـة:				

نموذج الإجابة

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

السؤال الأول: ب- قارن/ي بين المعدن والصخر من حيث المفهوم		
المعدن	وجه المقارنة	الصخر
مواد صلبة غير عضوية توجد في الطبيعة	المفهوم	الصخور مواد تتكون من معدنين أو أكثر

موقع منهجي
mnhaji.com

السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:				
1	..... هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض.			
	(أ) الصخر الجوفي	(ب) الصخر السطحي	(ج) الصخر المتورّق	(د) الصخر غير المتورّق
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 السويسري 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 المتورّقة	(ب) الصخور الغير متورّقة	(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/ي **أربعة فقط** من العوامل المؤثرة في تكوّن التربة

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

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

اختبار الفصل الخامس
(الصخور والمعادن)
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــــوم

موقع منهجي
mnhaji.com

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

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

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- تخدش 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- يُصف اللامعان اللافلزي بانه .....

أ- لؤلؤى ب- زجاجى 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 الاكثر 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 : <u>أكمل ما يلى</u>

1- مواد صلبة غير عضوية توجد فى الطبيعة لم تنشا من نبات أو حيوان .....

2- المادة الصلبة التى 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 يكفى من مادة مفيدة يمكن بيعها .....

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

موقع منهجي
mnhaji.com

نموذج الإجابة

اختبار الفصل الخامس
(الصخور والمعادن)
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــوم

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

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

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- تخدش 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- يُصف اللامعان اللافلزي بانه .....

أ- لؤلؤى ب- زجاجى 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 الاكثر شيوعاً على سطح الارض ؟

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

موقع منهجي
mnhaji.com

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 يلى

1- مواد صلبة غير عضوية توجد فى الطبيعة لم تنشا من نبات أو حيوان . المعادن

2- المادة الصلبة التى تحوي ذرات مرتبة بشكل منتظم ومتكرر البلورة

3- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح ناعمة منتظمة وعاكسة للضوء الانفصام

4- معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطى مظهراً جميلاً الحجر الكريم

5- معدن يحوي ما يكفى من مادة مفيدة يمكن بيعها الخام

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

موقع منهجي
mnhaji.com

اختبار الفصل السادس
(القوي المشكلة للارض)
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــــوم

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

1- أي أجزاء الارض أكبر ؟
أ- القشرة. ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .

2- صفائح الارض 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 الارضية تحدث عند الحدود التحويلية ؟
أ- تقارب الصفائح . ب- تباعد الصفائح . ج- غوص الصفائح . د- انزلاق الصفائح فوق بعضها

6 - أي الاماكن التالية تكون فيها التجوية الكيميائية اكثر 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 التنيك . د- حمض الهيدروكلوريك

8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرميلة ؟
أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد

9 – المعالم الموجودة على سطح الارض جزء من .....
أ- الستار ب- القشرة ج- اللب الداخلى د- اللب الخارجي

10- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟
أ- الدبال . ب- الصخر الاصلي . 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 الى تفتت الصخور الى قطع صغيرة. ( )

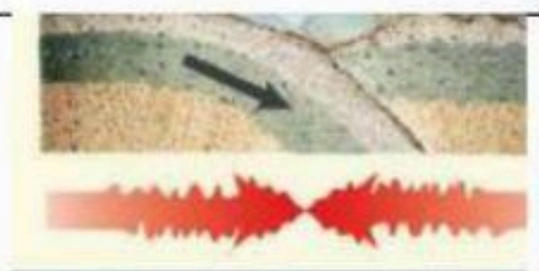
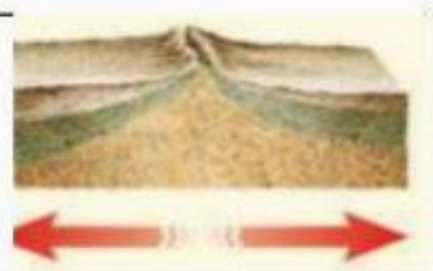
3- تحدث التعرية بفعل الجاذبية والجليد والرياح والمياه التي تعمل على نحت سطح الارض. ( )

4- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية. ( )

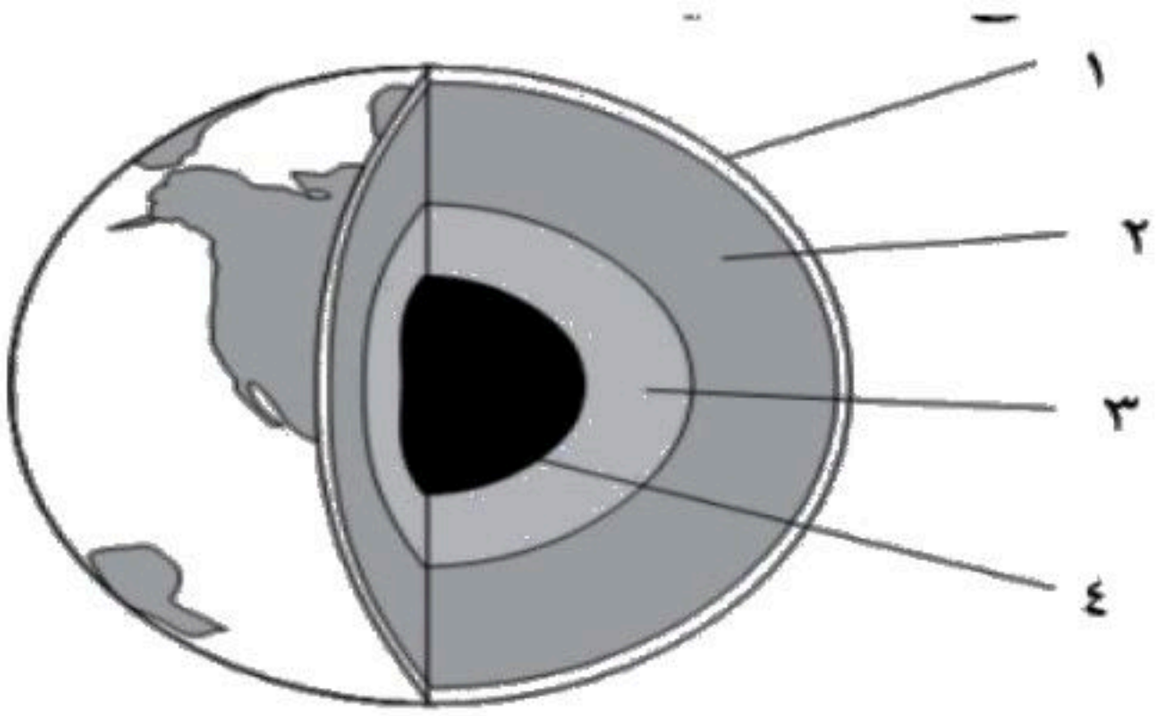
5- تكون التجوية الكيميائية سريعة فى المناطق الاستوائية ( )

السؤال الثالث : أكمل البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل المقابل

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

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



1- .....

2- .....

3- .....

4- .....

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

اختبار الفصل السادس
(القوي المشكلة للارض)
الصف / الاول المتوسط
المادة / العلـــــــــوم

اسم الطالب / ..... الفصل /.....

20

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

1- أي أجزاء الارض أكبر ؟
أ- القشرة. ب- الستار . ج- اللب الخارجي . د- اللب الداخلي .

2- صفائح الارض 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 الارضية تحدث عند الحدود التحويلية ؟
أ- تقارب الصفائح . ب- تباعد الصفائح . ج- غوص الصفائح . د- انزلاق الصفائح فوق بعضها

6 - أي الاماكن التالية تكون فيها التجوية الكيميائية اكثر 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 التنيك . د- حمض الهيدروكلوريك

8- أي عوامل التعرية التالية يكون الكثبان الرميلة ؟
أ- الرياح . ب- المياه . ج- الجاذبية . د- الجليد

9 – المعالم الموجودة على سطح الارض جزء من .....
أ- الستار ب- القشرة ج- اللب الداخلى د- اللب الخارجي

10- أي مما يلي يعد خليطاً من صخور تعرضت للتجوية , ومواد عضوية وهواء ؟
أ- الدبال . ب- الصخر الاصلي . ج- المخلوقات الحية . د- التربة.

موقع منهجي
mnhaji.com

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 الى تفتت الصخور الى قطع صغيرة. ✓

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

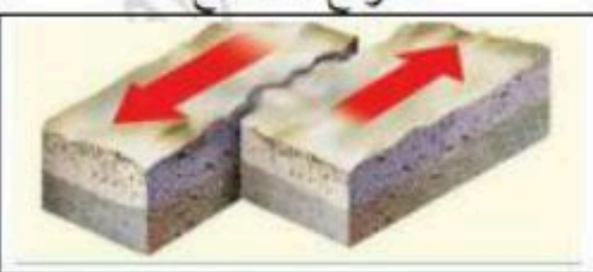
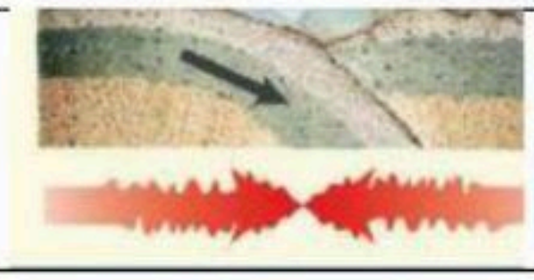
4- لا يُعد الجريان السطحي عاملاً رئيساً في التعرية. ×

5- تكون التجوية الكيميائية سريعة فى المناطق الاستوائية ✓

موقع منهجي
mnhaji.com

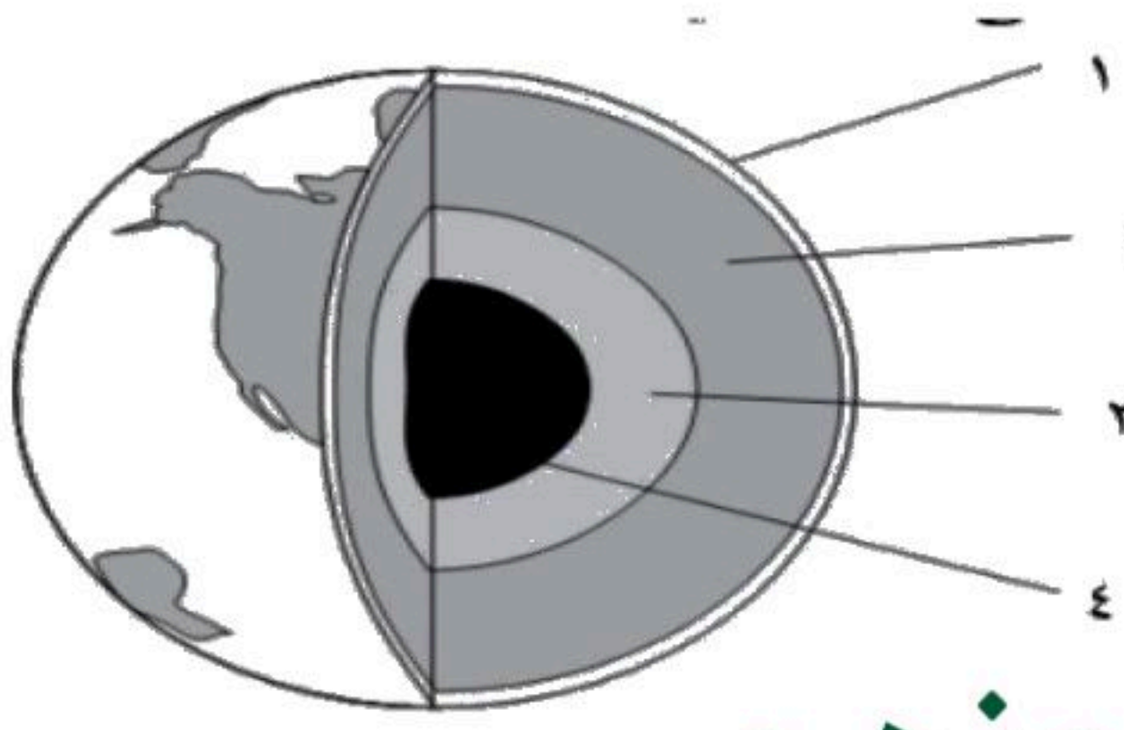
السؤال الثالث : أكمل البيانات على الرسم

حدد أنواع حركة الصفائح فى الشكل المقابل

أنواع الصفائح		
		
.....	.....	.....

1- تباعد(شد)
2- انزلاقي(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 الداخلى

موقع منهجي
mnhaji.com

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

المادة	علوم	العام الدراسي	1448هـ	
الصف	الأول المتوسط	اختبار الفصل الثالث (المادة و تغيراتها)		الدرجة 20
اسم الطالب	.....	الصف الأول	( )	

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

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

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

ثانياً ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :

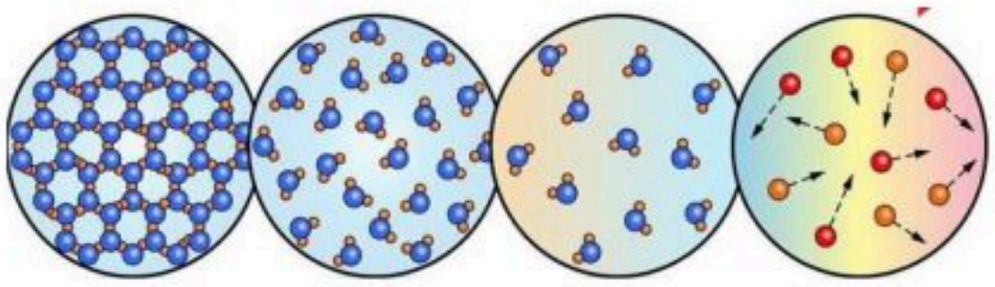
7 أي الأشكال المجاورة تشير لوجود المادة في حالتها السائلة :

A) الشكل (1)

B) الشكل (2)

C) الشكل (3)

D) الشكل (4)



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

8 الشكل المجاور يعبّر عن :



A) تغير فيزيائي

B) تغير كيميائي

C) خاصية فلزية

D) خاصية لا فلزية

9 أي مما يلي ليس من الخصائص الفيزيائية :

A) اللون و الشكل

B) درجة الحرارة

C) الكثافة

D) الأكسدة

10 ما هو التحوّل الذي يحدث عند درجة التجمد :

A) تحول المادة السائلة إلى الصلبة

B) تحول المادة الغازية إلى الصلبة

C) تحول المادة السائلة إلى الغازية

D) تحول المادة الغازية إلى السائلة

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

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

موقع منهجي
mnhaji.com

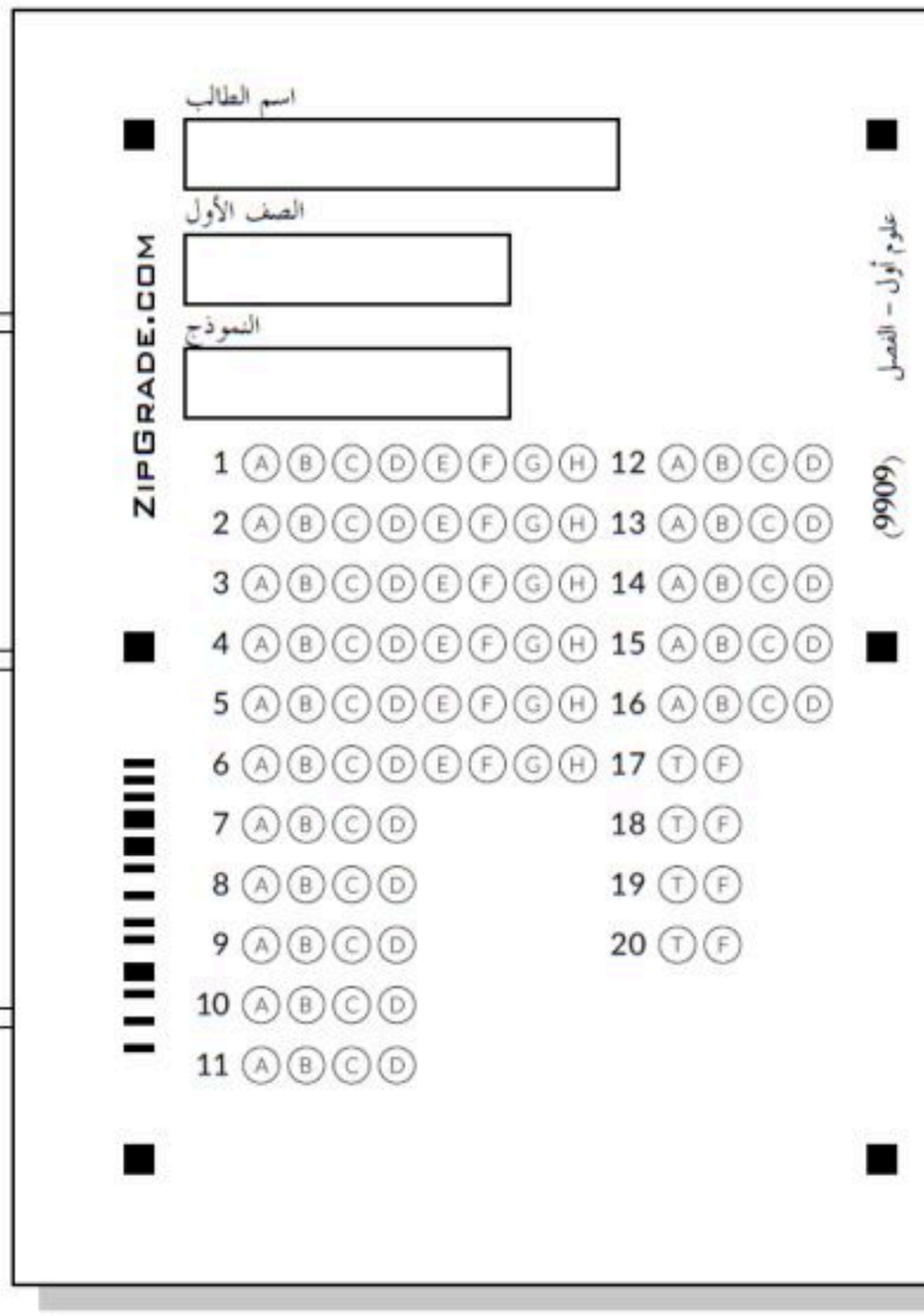
المادة	علوم	العام الدراسي		الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر			10
اختبار الفصل الرابع (الذرات و العناصر و الجدول الدوري)					نموذج رقم (1)
اسم الطالب	.....		الصف الأول		( )

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

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

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

ثانياً | **ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :**



7 أحد الخيارات التالية لا يعتبر مادة :

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

8 أي مما يلي ليس من خصائص اللافلزات :

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

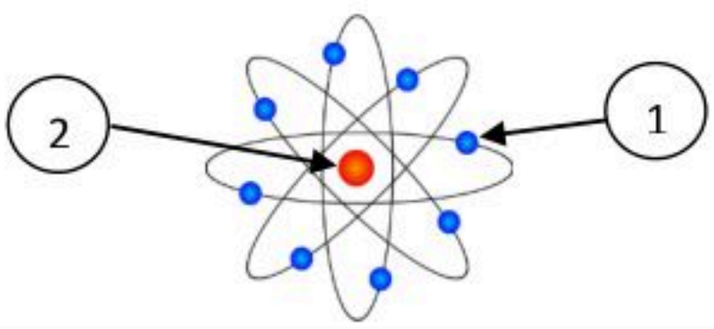
9 يتكون الجدول الدوري من ..... :

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

10 أي مما يلي ليس عنصر :

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

11 أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للذرة المجاورة :



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

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

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



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

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

نموذج رقم (1)

موقع منهجي
mnhaji.com

	موقع منهجي mnhaji.com	الصف :	الأول المتوسط
		المادة :	**العلوم**
		اختبار	الفصل الرابع
	العام الدراسي **1448**هـ	للتدريب على شكل ورقة الاختبار النهائي	

الدرجة			اسم المصحح	اسم المراجع
	30		عبدالجليل 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 | ج الأكسجين | د الحرارة

2 أي مما يلي من خصائص اللافلزات :

أ جيدة التوصيل الحراري | ب مظهرها معتم | ج قابلة للطرق و السحب | د لها بريق و لمعان

3 مادة تنتج من اتحاد عنصرين أو أكثر مع بعض و يختلف في خواصه عن العناصر المكونة له :

أ الذرة | ب المُركّب | ج المخلوط المتجانس | د المخلوط غير المتجانس

4 كـل ما له كـتلة و يشغل حيز من الفراغ :

أ الطاقة | ب القوة | ج المادة | د الشغل

5 عدد البروتونات المـوجودة في نواة الذرة :

أ الكتلة الذرية | ب العدد الكتلي | ج المدارات | د العدد الذري

6 الجدول الدوري هو : مخطط لتنظيم و عرض ..... وضعه و طوّره علماء الكيمياء .

أ المخاليط | ب المُركّبات | ج العناصر | د حالات المادة

7 ذرات العنصر نفسه التي لها نفس عدد البروتونات و تختلف في عدد النيوترونات :

أ النظائر | ب اللافلزات | ج الفلزات | د المُركّبات

8 يتكون الجدول الدوري من ..... :

أ **8** دورات و **17** مجموعة | ب **7** دورات و **18** مجموعة | ج **7** مجموعات و **18** دورة | د **10** دورات و **10** مجموعات

9 أي مما يلي **ليس** عنصر :

أ الهيدروجين | ب الأكسجين | ج الحديد | د الماء

10 العالم الذي اقترح أن الذرة تتكون من كرة متجانسة موجبة الشحنة تتوزع فيها إلكترونات سالبة الشحنة :

أ بور | ب دالتون | ج رذر فورد | د طومسون

11 إذا علمت أن نواة البوتاسيوم K عددها الذري **19** و كتلتها الذرية **39** ، فإن عدد النيترونات فيها يساوي :

أ **19** | ب **39** | ج **20** | د **58**

12 مجموع عدد البروتونات و النيوترونات الموجودة في نواة العنصر هو :

أ العدد الكتلي | ب العدد الذري | ج عدد الإلكترونات | د عدد الجسيمات الذرية في الذرة

13 جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة :

أ الإلكترونات | ب البروتونات | ج النيوترونات | د جميع ما سبق صحيح

14	توصل العالم ..... إلى أن الإلكترونات تدور حول نواة الذرة في مستويات طاقة مختلفة .							
	أ	دالتون	ب	طومسون	ج	رذر فورد	د	بور
15	أحدى المواد التالية ، يُصنّف مخلوطاً غير متجاس :							
	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)

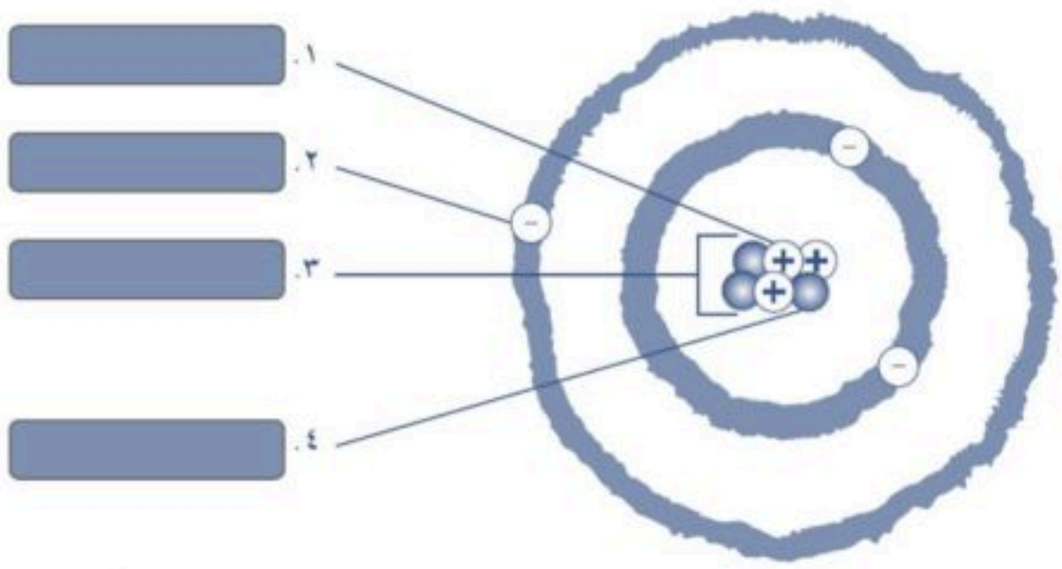
1	صاحب فكرة (أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات) هو العالم ديمقريطس	ص	خ
2	لا يمكن فصل مخلوط الرمل والحصى بسهولة	ص	خ
3	يتكون معظم جسم الانسان من فلزات	ص	خ
4	المخلوط الغير متجانس لا يمكن التمييز بين مكوناته	ص	خ
5	كل الفلزات عناصر صلبة عدا الزئبق سائل	ص	خ
6	الماء النقي عبارة عن مخلوط متجانس	ص	خ
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)

1

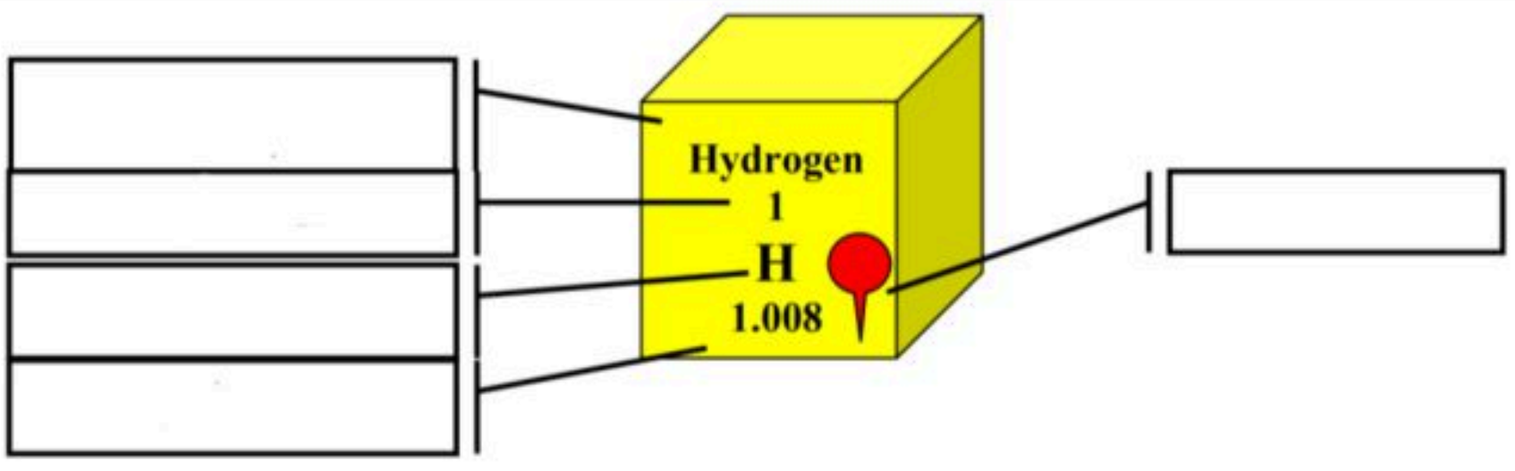
الصورة المجاورة ، تُمثّل الذّرة

اكتب مكوناتها في الفراغات المناسبة



2

أكمل الفراغات في الصورة التالية :



انتهت الأسئلة

تمنياتنا لكم بالتوفيق و النجاح

موقع منهجي
mnhaji.com

المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٨هـ	الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر			٢٠
اختبار الفصل الخامس (الصخور والمعادن)				نموذج رقم (١)	
اسم الطالب	.....		الصف الأول		( )

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

رقم السؤال	العمود (أ)
١	مواد صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة
٢	معدن نادر قابل للقص و الصقل
٣	صخور تكونت نتيجة خروج الصهارة أو اللابة و هي قسمين سطحية وجوفية
٤	صخور تكونت نتيجة تجمع الفتات الصخري و المعادن الذائبة و بقايا الكائنات الحية في طبقات
٥	الفحم مثال على
٦	آلية تحول الصخور من نوع لآخر

حرف الإجابة	العمود (ب)
A	الصخور النارية
B	الصخور العضوية
C	دورة الصخور
D	المعدن
E	الصخور الرسوبية
F	الخام
G	الحجر الكريم
H	الصخور النارية

ثانياً | **ظلل حرف الإجابة الصحيحة لكل سؤال في النموذج المرفق :**

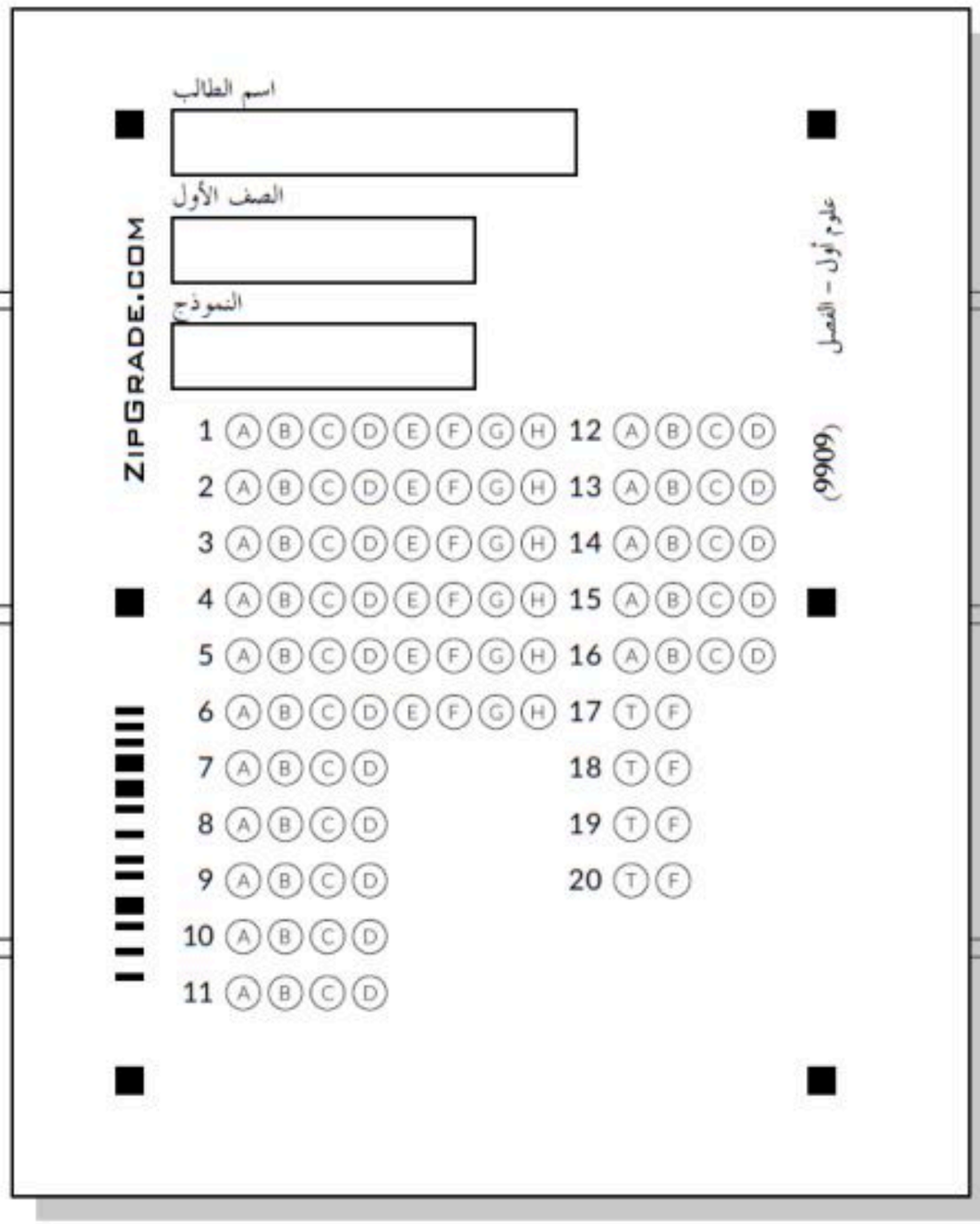
٧ البازلت من الصخور :
(A) النارية الجوفية
(B) النارية السطحية
(C) الرسوبية
(D) المتحولة

٨ أي مما يلي يعد من الصخور المتورقة :
(A) الماس
(B) الكوارتزيت
(C) الغضار
(D) النايس

٩ من خصائص المعادن :
(A) الشكل البلوري و اللون
(B) اللمعان و القساوة
(C) المخدش و المكسر
(D) جميع ما سبق صحيح

١٠ أي مما يلي ليس من صفات الأحجار الكريمة :
(A) أن يكون نقياً
(B) أن يكون مصدره عضوي
(C) أن يكون جميل اللون و اللمعان
(D) أن يكون خالياً من الشقوق و العيوب

١١ 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



١٢	**عندما يتعرض الحجر الجيري إلى ضغط مرتفع و حرارة عالية يتحول إلى ..... :** A) رخام B) كوارتزيت C) نايس D) جرانيت
١٣	**المعدن المستخدم في صناعة الزجاج هو :** A) الحجر الجيري B) البازلت C) الرخام D) الكوارتزيت
١٤	**لا تُعد بلّورة السكر معدناً لأنها :** A) صلبة B) مادة عضوية C) لها بريق و لمعان D) مادة خام
١٥	**يمكن للصخور النارية أن تتحول إلى رسوبيات عن طريق :** A) التبريد B) الضغط و التلاحم C) الضغط العالي و الحرارة العالية D) التجوية و التعرية
١٦	**الظاهرة الطبيعية التي تدفع الألماس للخروج إلى سطح الأرض ، هي :** A) الزلازل B) الأعاصير C) الثوران البركاني D) المد و الجزر

ثالثاً	**ظلل حرف (T) للاجابة الصحيحة ، و حرف (F) للاجابة الخاطئة لكل سؤال في النموذج المرفق :**
١٧	**الضغط المنخض 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 تتراص**



اجب بمصداقية تامة عما يأتي : (خاص بالطالب)

استعدادك للاختبار	○ ممتاز	○ جيدجدا	○ جيد	○ ضعيف
مستوى الاختبار	○ صعب جدا	○ صعب	○ متوسط	○ سهل
ساعات المذاكرة للاختبار	○ أقل من ساعة	○ أكثر من ساعة	○ أكثر من ساعتين	○ أكثر من ثلاث ساعات
توقعك لأدائك في الاختبار	○ ممتاز	○ جيدجدا	○ جيد	○ ضعيف

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

نموذج رقم (١)

موقع منهجي
mnhaji.com

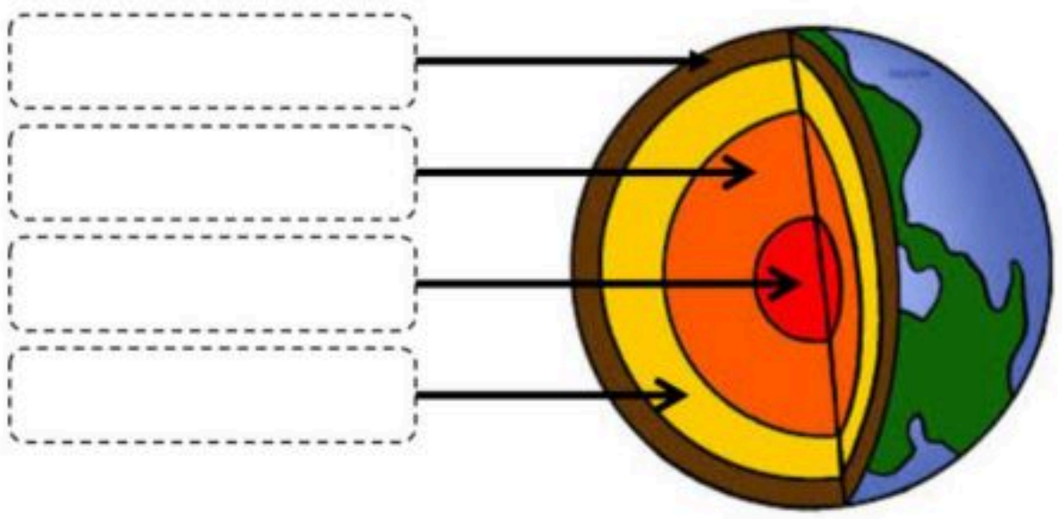
المادة	علوم	العام الدراسي	١٤٤٨هـ	الدرجة	
الصف	الأول المتوسط	توقيع ولي الأمر			٢٠

اختبار الفصل السادس (القوى المُشكّلة للأرض)	نموذج رقم (١)

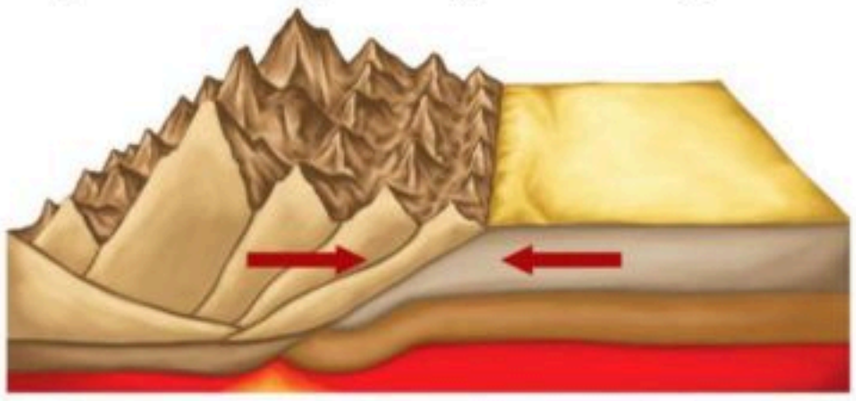
اسم الطالب	.....	الصف الأول	( )

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 الارض	

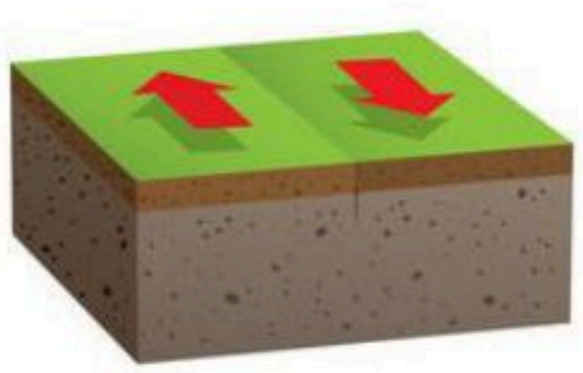
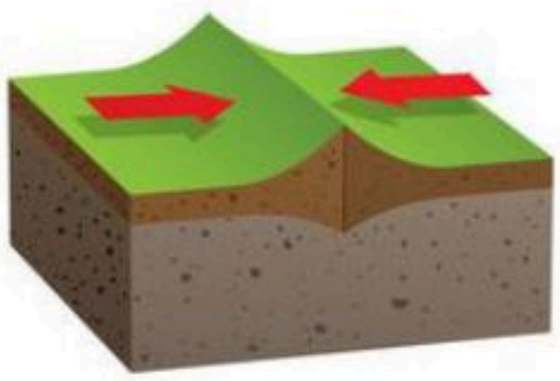
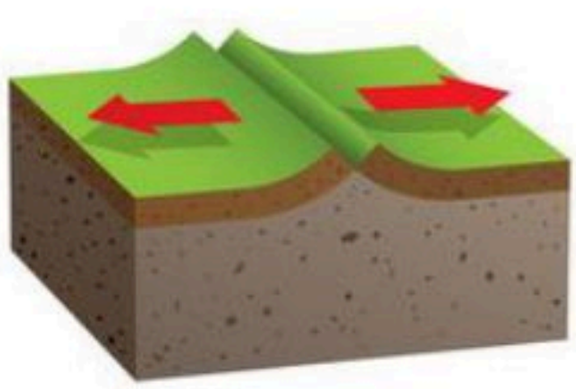
السؤال الثالث ضع علامة (✓) للعبارة الصحيحة و علامة (×) للعبارة الخاطئة لما يأتي :

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 المكيانيكية 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 الكيمائية أكثر نشاطاً :				( )
	الباردة الجافة	الاستوائية	القطبية	الصحاري	
ج	أي عوامل التعرية التالية يكوّن 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	□ جيدجداً	□ جيد	□ ضعيف	سلوك الطالب
مشاركة الطالب	□ ممتاز	□ جيدجداً	□ جيد	□ ضعيف	حل الواجبات
ملاحظة على الطالب	.....				

□ ممتاز	□ جيدجداً	□ جيد	□ ضعيف		
□ دائماً	□ لديه نقص ( ) واجب				

نموذج رقم (١)

معلم المادة : عبدالجليل قاسم هزاع