

الفصل الأول: تصنيف المادة

الدرس الأول: ما هي العناصر؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية:

- (المليتر) ١- وحدة مترية لقياس السعة وتساوي ٠٠٠١ ل.
- (اللیتر) ٢- وحدة مترية لقياس السعة تساوي ١٠٠٠ مل.
- (العنصر) ٣- مادة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أخرى بواسطة الحرارة أو الضوء أو الكهرباء.
- (المادة) ٤- لدى ما له كتلة ويشغل حيز.
- (الذرة) ٥- أصغر جسيم لعنصر ما له خواص العنصر.
- (النواة) ٦- مركز الذرة حيث تتواجد البروتونات والنيترونات.
- (البروتون) ٧- جسيما في الذرة له شحنة كهربائية موجبة.
- (النيترون) ٨- جسيما في الذرة لا شحنة له.
- (الإلكترون) ٩- جسيما في الذرة له شحنة كهربائية سالبة.
- (العدد الذري) ١٠- عدد البروتونات في الذرة.
- ١١- عدد البروتونات في الذرة.

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة () في

المربع المقابل لها:

١ رمز عنصر الصوديوم :

Na Cr Ca K

٢ رمز عنصر البوتاسيوم :

Na Cr Ca K

٣ معدن فلزي شبيه بالمرآة ويستخدم أحياناً كطبقة مغلفة للأسطح المعدنية :

البوتاسيوم الكروم الصوديوم القصدير

٤ معدن فلزي أصفر لامع وتصنع منه المجوهرات :

الكبريت الذهب القصدير الفضة

٥ غاز لا يتفاعل بسهولة مع مواد أخرى :

O H Ne N

السؤال الثالث: اكتب بين القوسيين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يأتي:

- ١- في الجدول الدوري ترتيب العناصر بحيث تكون العناصر المتشابهة الخواص بالقرب من بعضها. (صحيح)
 ٢- للعناصر في كل عمود بالجدول الدوري خواص متشابهة .
 ٣- صنف مند ليف العناصر تصاعديا حسب الزيادة في كتلتها.
 ٤- الحديد عنصر لا فلزي على الرغم من أنه يوصل التيار الكهربائي .
 ٥- غالبا ما يbedo الكبريت (S) كبلور أصف.

السؤال الرابع : قارن في جدول بين الفلزات واللافلزات :

اللافزات	الف LZAT	وجه المقارنة
ليس له لمعان لا يصل غير قابل	له لمعان يوصل قابل	١ - اللمعان. ٢ - التوصيل للحرارة والكهرباء . ٣ - الطرق والسحب.
الأكسجين-النيتروجين- الكربون-الكبريت	الذهب-الفضة-الحديد- الألومنيوم-النحاس	أمثلة

السؤال الخامس: صنف في جدول العناصر التالية إلى فلزية ولا فلزية:

كربون - ذهب - نحاس - فضة - أكسجين - حديد - نتروجين - ألومنيوم - صوديوم - كبريت

عناصر لا فلزية	عناصر فلزية
ذهب - نحاس - فضة - نتروجين - كربون - أكسجين - كبريت	ألومنيوم - صوديوم

٢- يمكن معظم كتلة الذرة في نواتها .
لأنها تحتوي على البروتونات والنبيتونات .

السؤال الثامن: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا:

- ١- تتتألف المادة من أكثر من ١٠٠ مادة أساسية تدعى **عناصر**.
 ٢- يمكن معظم كتلة الذرة في **نواتها**.

السؤال الثاني عشر :

أكمل الجدول :

اسم العنصر	رمز العنصر	اسم العنصر	رمز العنصر	اسم العنصر	رمز العنصر
Ne	C	النيون	C	كربون	H
Sn	Cr	قصدير	Cr	الكروم	AL
Au	S	الذهب	S	كبريت	Na
O	Fe	الأكسجين	Fe	حديد	K

الدرس الثاني: ما هي المركبات الكيماوية؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

(الجزئي)
(مركب كيميائي)

١- ذرتان أو أكثر متهدتان معاً أو الوحدة الأصغر للكثير من المواد.

٢- مادة تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر.

السؤال الثاني: أكمل العبارات الآتية بما يناسبها علمياً:

١- اتحاد ذرتى هيدروجين بذرة أكسجين تكون جزء الماء.

٢- اتحاد ذرتى أكسجين تكون **جزء** أكسجين في الهواء.

٣- يحتوى جزء كربونات الكالسيوم (Ca CO_3) على ذرات كالسيوم و كربون و أكسجين.

٤- غاز الأكسجين يعتبر عنصر أما غاز ثانى أكسيد الكربون يعتبر **مركب**.

٥- تسمى المادة التي تتشكل عندما يتعد نوعان مختلفان من الفرة أو أكثر **مركب**.

السؤال الثالث : صنف في جدول الجزيئات الآتية من حيث كونها جزء عنصر أو جزء مركب :

كلوريد الصوديوم - أكسيد الحديد - غاز الأكسجين - غاز ثانى أكسيد الكربون - كربونات الكالسيوم - الماء - غاز الكلور - الرخام - الحجر الجيري - كالسيوم - الكربون - الحديد

عنصر	مركب
غاز الأكسجين - غاز الكلور - الكالسيوم - كربون - حديد	كلوريد الصوديوم - أكسيد الحديد - غاز ثانى أكسيد الكربون - كربونات الكالسيوم - الماء - الرخام الحجر الجيري

السؤال الرابع: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام

العبارة الغير صحيحة في كلٍ مما يأتي:

- ١- خواص المركب تختلف عن خواص العناصر المكونة له .
 ٢- الماء مركب بينما غاز ثانى أكسيد الكربون عنصر .
 ٣- كل وحدة بنائية من مركب ما تتالف من الإتحاد نفسه للذرات .

السؤال الخامس: اختر من المجموعة (ب) ما يناسبها من المجموعة (أ) :

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	الرقم
١- الكلور . ٢- الصوديوم . ٣- كربونات الكالسيوم . ٤- أكسيد الحديد . ٥- كلوريد الصوديوم .	معدن لونه فضي يتفاعل بقوة مع الماء وتنطلق كمية من الحرارة . غاز أصفر مائل إلى اللون الأخضر وهو سام . بلورات مائلة إلى اللون الأبيض ويستخدم في تتبيل الطعام . اللؤلؤة والصدفة وقشرة البيضة تحتوي على مركب .	(٢) (١) (٥) (٣)

السؤال السادس: أكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبات التالية:

(CaCO₃)

(Fe₂O₃)

(H₂O)

(NaCl)

(Co₂)

١- كربونات الكالسيوم .

٢- أكسيد الحديد .

٣- الماء .

٤- كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) .

٥- غاز ثاني أكسيد الكربون .

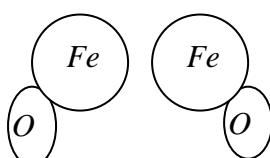
السؤال السابع: ماذا تتوقع أن يحدث:

جسم من الحديد ترك خارجاً
يتتحول إلى مركب أكسيد الحديد (صداً الحديد) .

السؤال الثامن: علل لما يأتي تجاهلاً علمياً مناسباً:

جزئ الماء (H₂O) مركب كيميائي بينما جزئ الأكسجين (O₂) عنصر ؟
جزئ الماء يتكون من اتحاد ذرات عناصر مختلفة بينما جزئ الأكسجين يتكون من اتحاد ذرتين متشابهتين

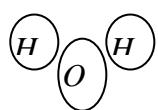
السؤال التاسع: انظر الرسم الآتي ثم أكمل:



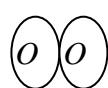
جزئ أكسيد الحديد



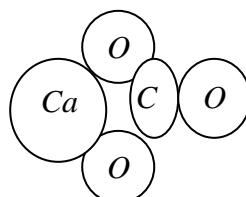
جزئ
غاز ثانوي أكسيد الكربون



جزئ الماء



جزئ أكسجين



جزئ كربونات الكالسيوم

الدرس الثالث : ما هي المخاليط والمحاليل ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

- ١- مادتان أو أكثر ممتزجان ولكن يمكن فصلها لأن ذراتها لا تتحد . **(خلط)**
- ٢- خليط ينفك في الماء إلى جسيماتها الأساسية وتنشر انتشاراً متجانساً عبر مادة أخرى. **(محلول)**

السؤال الثاني: قارن في جدول بين الخليط والمركب :

مركب	خلط	وجه المقارنة
متعددة	غير متعددة	المواد المكونة له من حيث الإتحاد
خواص العناصر تختلف عن خواص المركب	لا تختلف خواص المكونة له عن خواص الحديد	خواص المواد المكونة له
لا يمكن فصل مكوناته بسهولة	يمكن فصل مكوناته بسهولة	فصل المكونات
بيريت الحديد - الماء	الهواء - ملح الماء - رمل + برادة حديد	مثال

السؤال الثالث: أكمل العبارات الآتية بما يناسبها علمياً :

- ١- جزء الماء مركب إذا اتحدت به ذرة أكسجين أخرى فإنه يكون مركب **فوق أكسيد الهيدروجين** .
- ٢- يمكن للرمل وبرادة الحديد أن يشكلان معاً **خلط**.
- ٣- تنتشر الأجزاء بشكل متجانس في **المحلول** .

السؤال الرابع: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام

عبارة الغير صحيحة في كلٍ مما يأتي:

- ١ - يمكن فصل برادة النحاس عن الرمل بوساطة المغناطيس.
- ٣- عند إذابة السكر في الماء فإنه يكون مركب كيميائي حديد.

السؤال الخامس: علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً : يعتبر الماء مركباً وليس خليطاً ؟

لأنه تكون مادة جديدة تختلف في خواصها عن خواص مكوناته .

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث: إن غليت محلول الملح في ماء.

يتbxr الماء ويرجع الملح مرة أخرى مادة صلبة .

السؤال السابع : اكتب طريقة الفصل لكل من المخاليط الآتية :

- ١- ملح ذاتي في الماء . **(التبخير)**
- ٢- رمل + برادة حديد . **(المغناطيس)**
- ٣- رمل + ماء . **(الترشيح)**

الدرس الرابع: كيف يمكن وصف المواد؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- ١- طريقة لوصف جسم ما باستخدام صفات يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير المادة إلى شيء آخر.
(خاصة طبيعية)
(غير طبيعي)
- ٢- تغيير خاصة طبيعية أو أكثر.

السؤال الثاني: علل لما يأتي تعليلًا علمياً مناسباً:

- ١- زبده الفول السوداني تغيير طبيعي.
لأنه لم يتغير الفول السوداني إلى مادة أخرى.
 ٢- الماء المغلي تغيير طبيعي.
لأنه لا تحصل على مادة جديدة ويمكن استعادة الحالة التي كانت عليها.

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١- انصهار الجليد مثال على **تغير طبيعي**.
 ٢- يمكن أن تستعين بحواسك الخمسة لملاحظة **الخواص** للمادة.
 ٣- توجد المادة في ثلاثة حالات هي **الصلبة** و **السائلة** و **الغازية**.

السؤال الرابع: اختر من المجموعة (ب) ما يناسبها من المجموعة (أ) :

المجموعة (ب)	المجموعة (أ)	
١- جليد	مادة لها حجم و شكل ثابت	(جليد)
٢- حليب	مادة لها حجم ثابت و ليس لها شكل ثابت	(حليب)
٣- هواء		

الدرس الخامس: كيف تتفاعل المواد؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- (خاصة كيميائية)**
(تغير كيميائي)
(تفاعل كيميائي)
- ١- خاصة تصف طريقة تفاعل مادة ما مع مواد أخرى.
 ٢- تغيير ينتج مواد جديدة بخواص جديدة.
 ٣- عملية تنتج مادة أو أكثر تختلف عن المواد الأصلية.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- ١ - عند حرق الخشب فإنه يتتحول إلى مواد أخرى كثاني أكسيد الكربون ورماد وبخار ماء.
- ٢ - عندما تتحول مادة إلى مادة أخرى تتغير خواصها **الطبيعة** و **الكيميائية**.
- ٤ - عندما تتفاعل خبز الصودا مع الخل ينتج غاز **ثاني أكسيد الكربون**.
- ٦ - عندما تتحد ذرتان متشابهتان أو مختلفتان أو أكثر يمكن أن تشكل جزيء.
- ٧ - يسمى التغيير الذي ينتج مواد جديدة بخواص جديدة **تغير كيميائي**.
- ٨ - المادة التي تتشكل عندما يتحد نوعان مختلفان من الذرة أو أكثر هي **مركب**.

السؤال الثالث: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام

العبارة الغير صحيحة في كلٍ مما يأتي :

- ١ - الخواص الكيميائية تصف كيف تتفاعل مادة مع مواد أخرى .
- ٢ - دائماً تحصل التغيرات الكيميائية ببطء .

السؤال الرابع: ماذا تتوقع أن يحدث:

- ١ - عند إضافة مسحوق خبز الصودا إلى كوب به خل .
تخرج فقاعات من غاز **ثاني أكسيد الكربون** .
- ٢ - جسم من الحديد ترك خارجاً .

يتكون مركب حديد هو أكسيد الحديد (صدا الحديد)

السؤال الخامس: قارن في جدول بين التغير الطبيعي والتغير الكيميائي :

التجدد الكيميائي	التجدد الطبيعي	وجه المقارنة
تحصل على مادة جديدة	لا تحصل على مادة جديدة	المواد الناتجة
تختلف المادة الناتجة عن المواد الداخلة في التفاعل	لا تختلف المواد الناتجة عن المادة الصلبة	خواص المواد الناتجة
هضم الطعام - صدا الحديد	غليان الماء - انصهار الجليد	مثال

السؤال السادس: علل لما يأتني تعليلاً علمياً مناسباً:

١- هضم الطعام تفاعل كيميائي؟

لأنه ينتج مادة جديدة تختلف خواصها عن خواص المادة الصلبة.

٢- انصهار الجليد تغير طبيعي؟

لأنه لا ينتج مادة جديدة تختلف خواصها عن خواص المادة الصلبة

الفصل الثاني: استقصاء الحركة

الدرس الأول: كيف تفاصس الحركة؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

- ١- المسافة التي يقطعها جسم متحرك في فترة محددة من الزمن.
٢- السرعة في اتجاه محدد.
٣- وحدة قياس السرعة.

(السرعة)
(سرعة اتجاهية)
(متر | ثانية)

مسالک

$$\frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}} = \text{السرعة} : \text{القانون}$$

$$\text{الحل: } \text{السرعة} = \frac{١٠٠٠}{٤٠٠} = ٢٥ \text{ م/ث}$$

٢-ماذا يحدث إذا: تضاعفت سرعة السيارة وبقيت المسافة ذاتها
ما تأثير ذلك في الزمن المستغرق (يقل أم يزيد) **يقل**

١١١

فتاة تسير مسافة ٤٠٠٠ متر في ساعة احسب سرعتها بوحدة م/ث

$$١ \text{ ساعة} = ٣٦٠٠ \text{ ثانية}$$

$$\frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}} = \frac{\text{السرعة}}{\text{القانون}}$$

$$\text{الحل: } \text{السرعة} = \frac{14400}{3600} \text{ م/ث}$$

الدرس الثاني : ما الذي يؤثر في الحركة ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

١ - ميل جسم إلى البقاء ساكناً أو إلى موافصلة حركته ما لم تسبب قوة خارجية تغير حالته. (الصور الذاتي)

السؤال الثاني: اذكرا لقوى التي تؤثر في الأجسام لتجعلها تتحرك.

٢ - قوة رد الفعل.

السؤال الثالث:

دراجة تسير بسرعة على سطح مستوي وقد توقفت عن استعمال الدواستين

ما هي القوى التي تجعل دراجة متوقفة تتوقف دون استعمال الكواكب :

١- ضغط الهواء . ٢- احتكاك اطار الدراجة بالأرض . ٣- انتصاب قامة الراكب والملابس الفضفاضة.

السؤال الرابع: ماذا تتوقع أن يحدث :

دراجة تسير على طريق مستوي دون وجود قوة تؤثر عليها .
لا تتوقف .

السؤال الخامس: علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً :

١ - اندفاع شخص إلى الأمام يركب سيارة توقف فجأة ؟

بسبب القصور الذاتي.

٢ - إذا سارت حافلة فجأة إلى الأمام يبدو الركاب وكأنهم يندفعون إلى الخلف ؟
بسبب القصور الذاتي.

٣ - إن توقفت فجأة حافلة تسير ، يستمر الركاب في التحرك إلى الأمام ؟
بسبب القصور الذاتي.

السؤال السادس:

شخص يسير بقدميه على سطح الأرض . حدد قوة الفعل وقوة رد الفعل

١ - تدفع قدميك سطح الأرض نحو الخلف وتكون تلك القوة **الفعل**.

٢ - الأرض تدفع قدمك نحو الأمام بقوة **رد الفعل**

الدرس الثالث : كيف تؤثر الجاذبية في الحركة ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

(الجاذبية)

(الكتلة)

(الوزن)

(التسارع)

١ - قوة تشد أزواج الأجسام كلّاً منها نحو الآخر.

٢ - كمية المادة في جسم .

٣ - القوة التي تؤثر بها الجاذبية على كتلة جسم .

٤ - معدل تغيير السرعة أو اتجاه الحركة.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

١- تسلوي جاذبية القمر حوالى $\frac{1}{6}$ جاذبية الأرض .

٢- جسم يزن على سطح الأرض ٦٠٠ نيوتن فيكون وزنه على سطح القمر ١٠٠ نيوتن.

٣- جسم كتلته على سطح الأرض ٦٠ كجم ف تكون كتلته على سطح القمر ٦٠ كجم .

٤- تعتمد شد الجاذبية بين جسمين على **كتلة الجسمين و المسافة بين الجسمين**.

السؤال الثالث: اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام

العبارة الغير صحيحة في كل مما يأتي :

١- تبقى كتلة الجسم ثابتة لا تتغير بالانتقال من مكان إلى آخر .

٢- يقل وزن جسم إنسان عند انتقاله من أعلى على سطح الأرض إلى سطح القمر.

٣- تزداد الجاذبية بين جسمين كلما زادت المسافة بينهما .

٤- تزداد الجاذبية بين جسمين بزيادة كتلتيهما.

٥- تجعل الجاذبية الأرضية الأجسام بالقرب من سطح الأرض تسقط بسرعات مختلفة . (خطأ)

٦- تجعل الجاذبية الأرضية بالقرب من سطح الأرض كل الأجسام تسقط بمعدل السرعة ذاته. (صحيحة)

السؤال الرابع: ماذا تتوقع أن يحدث :

١- إن دفعت صخرة كبيرة الكتلة وأخرى أقل كتلة منها بالقدر ذاته من القوة ؟

الحدث: **قطع الصخرة الأقل كتلة مسافة أكبر.**

السبب: **لأنه يلزم قوة أقل لنقلها.**

٢- لو زنك إن انتقلت من سطح الأرض إلى سطح القمر ؟

الحدث: **يقل.**

السبب: **لأن كتلة القمر أقل من كتلة الأرض فلذلك تكون جاذبية القمر أقل من جاذبية الأرض.**

السؤال الخامس: علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً :

١- تسقط الأجسام نحو الأرض بدلاً من أن تتحرك الأرض باتجاه هذه الأجسام ؟

لأن للأرض كتلة أكبر بكثير من تلك التي للأجسام الموجودة عليها .

٢- ما الذي يجعل وزن رائد الفضاء أقل على سطح القمر منه على سطح الأرض ؟

لأن جاذبية القمر أقل من جاذبية الأرض بمقدار ست مرات

الدرس الرابع : كيف يؤثر الاحتكاك في الحركة ؟

السؤال الأول: اكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

١- قوة تقاوم حركة سطح على سطح آخر.

٢- احتكاك تسببه جزيئات الغاز في الهواء عندما تصطدم بجسم وتبطئ حركته .

٣- سطح أملس مدرب ينساب عبر الهواء بأقل قدر ممكن من المقاومة.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- ١- السطوح الناعمة والزلقة تسرب احتكاكاً أقل .
- ٢- السطوح الخشنة كثيرة النتوءات تسبب احتكاكاً أكبر .
- ٣- يعطي المهندسون شكلاً انسياطي للأجسام للتخفيف من احتكاكها بجزيئات الغاز في الهواء.
- ٤- القوة التي تعمل على مقاومة الحركة بين سطحين هي الإحتكاك .

السؤال الثالث: عدد طرق تخفيف الإحتكاك:

- ٢- اضافة مواد زلقة كالزيت والشحوم .
- ١- وضع عجلات أسفل الجسم المتحرك .

السؤال الرابع: علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً :

- ١- نثر الرمل أو الملح على الطرق الجلدية الزلقة ؟
 يجعل الرمل السطح أكثر خشونة ويزيد الإحتكاك فلا تنزلق عجلات السيارات بهذه السهولة على الجليد المكسو بالرمل .
- ٢- يكون لكل من النفاية فوق الصوتية والقطار الرصاصة رأساً مدببة ؟
 لتقليل مقاومة الهواء عليها مما يزيد من سرعتها .

السؤال الخامس: ماذا تتوقع أن يحدث:

عند سقوط مطرقة وريشة من الارتفاع ذاته وبالوقت ذاته على سطح القمر.
الحدث: يصل الجسمان بالوقت ذاته على سطح الأرض.
السبب: لعدم وجود هواء .

السؤال السادس:

- ما الذي تقرره لجعل شكل دراجة أو أي وسيلة نقل أخرى أكثر انسيابية.
 يجعل رأسها مدبباً لتكون أكثر انسيابية .

الفصل الثالث: صور الطاقة

الدرس الأول: ما العلاقة بين الطاقة الحركية وطاقة الوضع الكامنة ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- | | |
|-----|--------------------|
| () | الطاقة |
| () | الشغل |
| () | الطاقة الحركية |
| () | طاقة الوضع الكامنة |

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

- ١- كلما كانت حركة الجسم أسرع كانت طاقته الحرارية أكبر .
- ٢- كلما كانت طاقة الحركة لجسم أكبر تكون طاقة وضعه أقل .
- ٣- بزيادة ارتفاع جسم لأعلى تزداد طاقة الوضع الكامنة له وتقل طاقة حركته .

- ٤- عند هبوط سيارة من أعلى تل تحول طاقة الوضع الكامنة إلى طاقة حركية .
- ٥- عند صعود عربة بسرعة كبيرة إلى أعلى التل تحول طاقة حركته إلى طاقة وضع كامنة.
- ٦- الطاقة التي لجسم ما بسبب حركته تسمى **الطاقة الحركية**.

السؤال الثالث: اكتب بين الفوسيين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام

العبارة الغير صحيحة في كلِّ ما يأتي :

- (صحيحة) ١- بزيادة الارتفاع لأعلى تزداد الطاقة الكامنة لجسم .
- (صحيحة) ٢- عند هبوط سيارة من أعلى التل إلى أسفل تحول طاقة الوضع إلى طاقة حركة .
- (خطأ) ٣- عند الصعود لأعلى تحول طاقة الوضع إلى طاقة حركة .

السؤال الرابع:

عدد العوامل التي يتوقف عليها الشغل ؟

- ١- قوة مبذولة . ٢- مسافة يتحركها الجسم في اتجاه القوة .

السؤال الخامس: صنف في جدول طاقة حركية أو طاقة وضع كامنة لكلِّ ما يأتي :

- أ- كرة قدم تدرج . ب- دراجة متوقفة في أعلى تل مرتفع . ج- النابض الملفوف في لعبة زنبركيا
د- دراجة مستمرة في الحركة من دون مجهد على طريق مستوية (أفقية)

طاقة حركة	طاقة وضع
كرة قدم تدرج - دراجة مستمرة في أعلى تل مرتفع في الحركة من دون مجهد على النابض الملفوف في لعبة زنبركية .	دراجة متوقفة في أعلى تل مرتفع النابض الملفوف في لعبة زنبركية .

السؤال السادس: ادرس الجدول جيداً حول عربة توجد في المواقع أ ، ب ، ج ثم أجب عن الآتي :

السرعة (م/ث)	الارتفاع بالأمتار	الموضع
١	٥٠	أ
٥٥	٤٠	ب
١١٠	١٠	ج

- ١- يكون للعربة أقصى طاقة وضع عند النقطة (أ)
 ٢- يكون للعربة أدنى طاقة وضع عند النقطة (ج)
 ٣- يكون للعربة أقصى طاقة حركة عند النقطة (ج)
 ٤- يكون للعربة أدنى طاقة حركة عند النقطة (أ)

السؤال السابع:

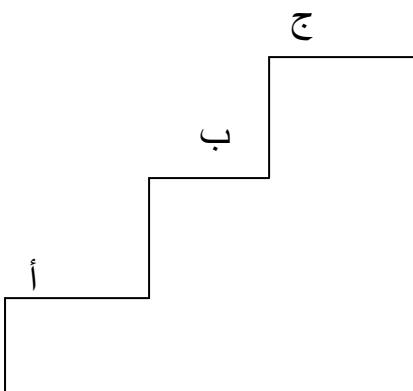
الجدول يوفر معلومات حول سرعة عربة قطار الربع :

أكمل الجدول لتبيّن كيف يؤثر تغير سرعتها في طاقتها الحركية والكامنة استخدم المفردات {الأقل- الأقل- الأكبر- أكبر}

العربة في أعلى التل	العربة عند التل	العربة في أسفل التل	السرعة
أ / م	٧ / م	١ / م	الطاقة الحركية
الأكبر	أكبر	الأقل	
الأقل	أقل	الأكبر	طاقة الوضع الكامنة

السؤال الثامن: أجب :

- ١- العلاقة بين الطاقة الحركية والسرعة ؟
 - ٢- ما العلاقة بين طاقة الوضع الكامنة والسرعة ؟
 - ٣- ما العلاقة بين الطاقة الحركية وطاقة الوضع الكامنة ؟
- طردية (تزداد طاقة الحركة بزيادة السرعة)**
- عكسية (تقل طاقة الوضع بزيادة السرعة)**
- عكسية (بزيادة طاقة الحركة تقل طاقة الوضع والعكس)**



السؤال التاسع: انظر الرسم ثم أجب :

جسم ينتقل بين أ ، ب ، ج

- ١- تكون طاقة الوضع للجسم أكبر ما يمكن عند النقطة (ج)
- ٢- تكون طاقة الوضع للجسم أقل ما يمكن عند النقطة (أ)

الدرس الثاني: ما هي صور الطاقة التي تستخدمنا ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

- (طاقة صوتية)
- ١- طاقة الترددات الصوتية التي يحملها الهواء أو الماء أو أي مادة أخرى.
- (طاقة إشعاعية)
- ٢- الطاقة التي تنتقل على شكل موجات إشعاعية ويمكنها أن تنتقل في الفراغ.
- (طاقة كهربائية)
- ٣- طاقة تنقلها الكهرباء .
- (طاقة ميكانيكية)
- ٤- طاقة جسم ما بسبب حركته أو وصفه أو حالته .
- ٥- طاقة ناتجة عن انقسام نواة كبيرة أو عن اندماج أنوية ذرات صغيرة لتشكيل ذرة واحدة. **(طاقة نووية)**
- ٦- طاقة مخزنة في الطريقة التي تتصل بها الذرات بعضها .
- (طاقة كيميائية)
- ٧- طاقة حركة الذرات والجزيئات داخل المادة .
- (طاقة حرارية)

السؤال الثاني: صنف كلاً ما يأتي في طاقة كيميائية أو كهربائية أو ميكانيكية أو نووية

إشعاعية أو صوتية أو حرارية :

- (طاقة صوتية)
- أ- طائر مفرد .
- (طاقة إشعاعية)
- ب- ضوء .
- (طاقة ميكانيكية)
- ج- كرة مضرب طائرة .
- (طاقة حرارية)
- د- رجل الثلج ينهر .
- (طاقة كيميائية)
- هـ- تفاعل كيميائي يحدث فقاقيع .
- (طاقة كهربائية)
- و- ساعة كهربائية .
- (طاقة نووية)
- ز- انقسام الذرات في معمل الطاقة .

السؤال الثالث: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة () في

المربع المقابل لها:

١- جهاز يحول الطاقة الإشعاعية إلى كهربائية:

المر渥ة **الآلة الحاسبة**

٢- المر渥ة تحول الطاقة :

كهربائية إلى صوتية **كهربائية إلى حركية**

التسجيل **المصباح**

حركية إلى كهربائية **كهربائية إلى صوتية**

- () **المدفأة الكهربائية**
- () **الخلايا الشمسية**
- () **المر渥ة**

السؤال الرابع: اذكر مثال لكل مما يأتي:

١- جهاز يحول الطاقة الكهربائية إلى حرارية.

٢- جهاز يحول الطاقة الإشعاعية إلى حرارية.

٣- جهاز يحول الطاقة الكهربائية إلى حركية.

السؤال الخامس: ما هي تحولات الطاقة في كل من:

١- النبات: طاقة إشعاعية إلى طاقة حرارية .

٢- الخلايا الشمسية (الواح الطاقة): طاقة إشعاعية إلى طاقة حرارية .

٣- الفحم: طاقة كيميائية إلى طاقة حرارية .

السؤال السادس:

أ- اذكر استخدامات الطاقة الإشعاعية ؟

١- **تشخيص الأمراض**.

٢- **طهو الطعام**.

٣- **قتل الجراثيم**.

٤- **علاج بعض أمراض السرطان**.

ب- اذكر أضرار الطاقة الإشعاعية ؟

١- **حرق وتجعد وسرطان الجلد**.

٢- **تلف في شبكة العين**.

ج- اذكر استخدامات الطاقة الصوتية ؟

١- **للتوسيل والملاحة**.

٢- **للتسليمة**.

٣- **في الطب لتشخيص الأمراض**.

الفصل الرابع: الطاقة الكهربائية

الدرس الأول: كيف تنتقل الكهرباء؟

السؤال الأول: أكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- ١- شرارة كهربائية تنتقل بين سحابة والأرض أو بين سحابة وسحابة أخرى أو في السحابة الواحدة. (البر)
- ٢- الشريان المنتظم للشحنات الكهربائية ويكون عادةً عبر سلك معدني. (التيار الكهربائي)
- ٣- المسار الذي تتخذه الكهرباء. (دائرة كهربائية)

السؤال الثاني: علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً:

١- الذرة غير مشحونة كهربياً؟

لأن عدد الشحنات الموجبة يساوي عدد الشحنات السالبة أو لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة.

٢- تتجذب الإلكترونات والبروتونات إلى بعضها البعض؟

لأن البروتون موجب والإلكترون سالب.

٣- عند احتكاك قطعة من الصوف بقطعة من الفلين يصبح الصوف موجب والفلين سالب؟

لأن الصوف يفقد الكترونات والفلين يكتسب الإلكترونات.

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

١- عندما تكتسب الذرة إلكترون تصبح مشحونة بشحنة سالبة.

٢- عندما تفقد الذرة إلكترون تصبح مشحونة بشحنة موجبة.

٣- عند احتكاك الصوف بقطعة فلين يصبح الصوف مشحوناً بشحنة موجبة لأنها يفقد إلكترونا.

٤- عند احتكاك الصوف بقطعة فلين يصبح الفلين مشحوناً بشحنة سالبة لأنها تكتسب الإلكترونات.

٥- تكون البروتونات والنيترونات متحشدة معاً في النواة.

٦- الشحنات الكهربائية المتشابهة **تتافر** والمختلفة **تتجاذب**.

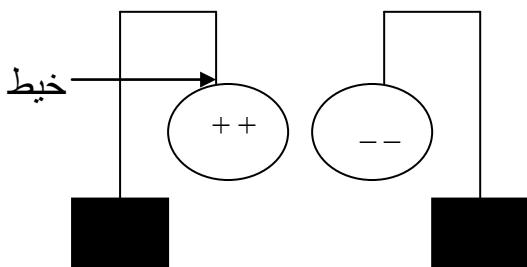
٧- تنسب حركة الشحنات داخل السحابة بأن يصبح أعلى السحابة **موجب** الشحنة وأسفلها **سالبة** الشحنة.

٨- عند احتكاك جسمين غير مشحوبين ببعضهما البعض يصبح كل من الجسمين مشحوبين.

٩- في البطارية تحول الطاقة **الكيميائية** إلى طاقة **كهربائية**.

١٠- تخرج الإلكترونات من الطرف **السالب** للبطارية إلى الطرف **الموجب**.

السؤال الرابع: (أ) انظر الرسم ثم أجب:

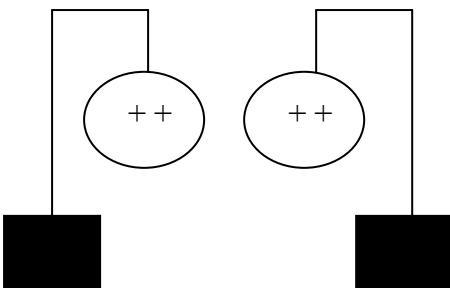


ماذا تلاحظ: **تجاذب** الجسمان.

الاستنتاج: أن الأجسام المختلفة الشحنة **تتجاذب**.

(ب) انظر الرسم ثم أجب:
ماذا تلاحظ : ينافر الجسمان .

الاستنتاج: أن الأجسام المتشابهة الشحنة تتنافر



السؤال الخامس: تجربة.

عند قيامك بفرك باللون بقميصكقطني ووضعه على الحائط
ماذا تلاحظ : يتصل بالحائط .

السبب: انتقال الشحنات (الإلكترونات) من البالون إلى الحائط (التفرغ الكهربائي) .

السؤال السادس: صنف المواد الآتية إلى مواد موصلة للكهرباء ومواد عازلة:

حديد - نحاس - خشب - بلاستيك - جسم الإنسان - الألمنيوم - زئبق .

مواد عازلة	مواد موصلة
خشب - بلاستيك.	حديد - نحاس - جسم الإنسان - الألمنيوم - الزئبق .

الدرس الثاني: كيف تستخدم الكهرباء في المنازل ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية

- (المفتاح الكهربائي)
(قواطع الدائرة)

١- جزء الدارة يتحكم في سريان الكهرباء .

٢- مفاتيح وقائية تعمل على وقف سريان الكهرباء عند حدوث خطر.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا:

١- ينقل السلك **الكهربائي** وفق سريان منتظم.

٢- يمكن أن يفتح **المفتاح** دارة كهربائية أو غلقها.

٣- تمر الدارات الكهربائية من منازلنا عبر **أسلاك** .

٤- يحتوي صندوق المصاہر على مفاتيح وقائية لمنع أخطار الكهرباء مثل **قواطع الدائرة** و **المصهر** .

السؤال الثالث: ما وظيفة كلًّا من:

أ - المفتاح الكهربائي.

١- التحكم في غلق الدائرة وفتحها .

٢- التحكم في شدة الإضاءة .

٣- التحكم في خفض أو رفع درجة الحرارة (أجهزة التكييف - التبريد - السخان الكهربائي)

بـ- قاطع الدارة.

تعمل على قطع التيار الكهربائي عندما يكون سريانه مفرطاً لمنع الحرائق .

جـ- المنصهر.

تعمل على قطع الدارة لمنع مرور التيار الكهربائي .

السؤال الخامس:

قارن في جدول:

قطاع الدارة	المنصهر	وجه المقارنة
يقطع التيار الكهربائي	يقطع التيار الكهربائي	وظيفته
يعاد توصيله ويستخدم مرة أخرى	لا يستخدم مرة أخرى	إعادة استخدامه

الوحدة الرابعة: علوم الأرض

الفصل الأول: الأرض في تغيير دائم

الدرس الأول: ما هي طبقات الأرض ؟

السؤال الأول: أكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية :

- () تسلسل
- () غلاف جوي
- () غلاف مائي
- () غلاف صخري
- () قشرة
- () دثار
- () لب
- () الغلاف المائي

١- وضع الأشياء أو الأحداث بالترتيب الصحيح.

٢- طبقة الغازات التي تحيط بالأرض وتتوارد فيها السحب .

٣- الجزء المائي من سطح الأرض .

٤- قشرة الأرض الخارجية والصلبة .

٥- الطبقة العليا للأرض تقع فوق الدثار .

٦- الطبقة الوسطى للأرض تقع بين القشرة واللب .

٧- الجزء المركزي للأرض تقع تحت الدثار.

٨- الغلاف الذي يتضمن المحيطات و البحيرات و الأنهر و الجداول و المثالج.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

١- يتركب كوكب الأرض من ثلاثة أغلفة هي **الغلاف الجوي** و **الغلاف المائي** و **الغلاف الصخري**.

٢- المكونان الرئيسان للغلاف الجوي **النيتروجين** و **الأكسجين**.

٣- تبلغ نسبة غاز النيتروجين في الغلاف الجوي **%٧٨**

٤- تبلغ نسبة غاز الأكسجين في الغلاف الجوي **%٢١**

٥- كلما ارتفعنا إلى أعلى فإن ضغط الهواء **يقل**.

٦- قشرة الأرض تكون **أقل** سماكة تحت المحيطات .

٧- قشرة الأرض تكون **أكبر** سماكة تحت القارات .

٨- يحتوي الغلاف الصخري على **الصخور** و **التربة** و **المعادن** التي تحتاج إليها النباتات.

٩- الغلاف المائي **الغلاف الصخري**.

١٠- بزيادة العمق في باطن الأرض فإن الضغط **يزداد**.

- ١١- يتكون لب الأرض من مواد منصهرة ومواد صلبة
- ١٢- تغطي المياه حوالي ٧١٪ من سطح الأرض.
- ١٣- يقع الغلاف المائي تحت الغلاف الجوي.
- ١٤- نحصل على الصخور والمعادن من الغلاف الصخري.
- ١٥- طبقة الأرض التي تتضمن القشرة والجزء العلوي الصلب من الدثار يسمى **الغلاف الصخري**.
- ١٦- كلما تعمقنا في الدخول في أعماق الدثار فإن درجة الحرارة **تزداد**

السؤال الثالث: اكتب بين القوسين كلمة (صحيمة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة الغير صحيحة في كل مما يأتي:

- (صحية)
 (خطأ)
 (صحية)
 (خطأ)
 (صحية)
 (صحية)
 (صحية)
 (صحية)

- ١- تزداد درجة الحرارة بزيادة العمق في باطن الأرض .
- ٢- في الجزء الخارجي للب يكون كلاً من الحديد والنikel في حالة صلبة .
- ٣- يزداد الضغط بزيادة العمق في باطن الأرض .
- ٤- الدثار أقل سمكاً من القشرة .
- ٥- تشكل المحيطات حوالي ٧١٪ من سطح الأرض .
- ٦- في الجزء الداخلي للب يكون كلاً من الحديد والنikel في حالة صلبة .
- ٧- بالارتفاع إلى أعلى ينخفض ضغط الهواء الجوي .

السؤال الرابع: علل لما يأتي علمياً عملياً مناسباً :

بالرغم من ارتفاع درجة الحرارة اللب الداخلي إلا أنه يوجد في حالة صلبة ؟
بسبب الضغط الهائل الواقع من الصخور التي تعلو.

السؤال الخامس:

اذكر أهمية الغلاف الجوي ؟

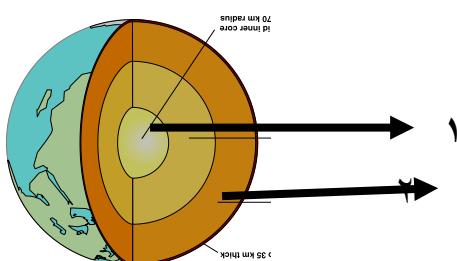
- ١- تتوارد بها السحب .
- ٢- تحصل فيها الرعد والبرق والريح والمطر .
- ٣- يساعد على حماية الكائنات الحية من الأشعة الضارة الصادرة من الشمس .
- ٤- يحافظ على درجة حرارة الأرض في مدى معين .

السؤال السادس:

الرسم المقابل يمثل طبقات الأرض

أكمل ما يأتي :

- (٢) ١- الجزء الذي يمثل طبقة الوشاح .
- (١) ٢- الجزء الذي يمثل لب الأرض .



السؤال السابع: اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية بوضع علامة () في الماء المقابل لها:

- ١- الغاز الذي يشكل حوالي ٧٨٪ من الغلاف الجوي هو:
 الأكسجين التتروجين الهيليوم الهيدروجين
- ٢- شكل المحيطات نسبة من سطح الأرض تبلغ:
 %٧٤ %٧٣ %٧٢ %٧١

٣- نحصل على الصخور والمعادن من:

- الغلاف المائي الغلاف الصخري جميع ما سبق
- ٤- يوجد الحديد و النikel في اللب الداخلي للأرض في الحالة:
- السائلة الصلبة الغازية جميع ما سبق
- ٥- تسمى الطبقة الوسطى للأرض الموجودة تحت القشرة باسم:
- القشرة الدثار اللب جميع ما سبق

الدرس الثاني: ما الذي يغيّر سطح الأرض؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- () التجوية
() التعرية
() الترسيب
() تجوية طبيعية

- ١- عملية تفتت وتكسر الصخور وتغيرها.
٢- انتقال التربة والصخور التي تجوت.
٣- تراكم المواد التي ينقلها التحاث.
٤- عملية تفتت الصخور دون تغيير المواد التي تكونها.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١- للتجوية رف عن هما طبيعية و كيميائية .
٢- تسمى عملية تفتت الصخور دون تغيير المواد التي تكونها بالتجوية الطبيعية .
٣- نمو التعضيات مثل الطحالب والحزازيات تسبب تجوية كيميائية .
٤- تلوث الهواء يسبب تجوية كيميائية .
٥- من أسباب حدوث التعرية هي الرياح والمياه الجارية .
٦- يشكل الترسيب معالم جديدة مثل الدلتا و الشواطئ والكتبان .
٧- تنتج الرواسب الدلتاوية عند التقاء النهر و البحر .
٨- العملية التي هي السبب المباشر لتشكل دلتا تسمى الترسيب .
٩- تغير التجوية الكيميائية المواد التي تتكون منها الصخور .
١٠- السبب الرئيسي لحدوث التحاث هو المياه الجارية
١١- تتشكل الكتبان من خلال الترسب البطئ للرمل .
١٢- يرسب الماء الذي يتحرك بشكل أبطأ الرمل مشكلاً شواطئ جديدة .
١٣- التجوية تفتت الصخور بينما التحاث ينق الصخور .
١٤- عند انخفاض معدل جريان نهر النيل يترسب ما يحمله من تربة و مواد محته مكوناً ما نسمى بالدلتا .
١٥- يستخدم الماس لخدش كل شيء لأنه أصل المعادن .
١٦- يعتبر معدن الكوارتز من أصل المعادن .

السؤال الثالث: اختار الإجابة الصحيحة علمياً من العبارات التالية بوضع علامة () في المربع

المقابل لها:

- ١- تسمى عملية تفتت الصخور و تكسيرها و تغيرها:
 تجوية ترسيب تحت
- ٢- تسمى عملية انتقال الصخور و التربة التي تجوت:
 تجوية ترسيب تحت
- جميع ما سبق جميع ما سبق

٣- عندما يتجمد الماء في الشقوق الصخرية فإنه:

- يتكثف ينكمش يتبخّر
- ٤- يمكن أن تتفتت الصخور و تتغير شيئاً فشيئاً بفعل:
- الهواء فقط الجليد فقط جميع ماس

السؤال الرابع:

أ- ما العوامل التي تفتت الصخور ؟

١- **الهواء** ٢- **الجليد** ٣- **الماء** ٤- **المواد الكيميائية** ٥- **الكائنات الحية**

ب- ما العوامل التي تسبب تغير كيميائي في الصخور ؟

١- **تلوث الهواء** ٢- **الماء** ٣- **الكائنات الحية**

ج- ما هي عوامل التجوية الطبيعية ؟

١- **الجليد** ٢- **الهواء** ٣- **جذور النباتات**

د- ما العوامل التي تساعد على حدوث التحاث ؟

١- **مياه النهر** ٢- **أمواج البحر** ٣- **الرياح**

السؤال الخامس: اذكر السبب

١- تتشكل الكثبان .

٢- تكون الدلتا .

تشكل الكثبان الرملية من خلال الترسيب البطئ للرمل .

٢- تكون الدلتا .

بفعل مياه النهر التي تنقل المواد المحملة ثم تترسب في نمط امتدادي ومع مرور الوقت تترافق كمية كبيرة من المواد مشكلة أرضاً جديدة تسمى الدلتا .

الدرس الثالث: كيف تظهر الصخور التغييرات على سطح الأرض ؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية:

- ١- الطرائق التي تتغير بها الصخور من نوع آخر .)
٢- صخور تتشكل من الصخور المنصهرة الصاعدة من أعماق الأرض .)
٣- صخور تتشكل عندما تتضغط معًا رسوبات أو تنفساك في ما بينها .)
٤- صخور تتشكل عندما تتغير صخور رسوبية أو بركانية بفعل الحرارة أو الضغط .)
٥- مادة صلبة طبيعية غير حية لها بنية كيميائية محددة .)
٦- صخر ناتج عن تحول الحجر الجيري .)
٧- مقياس يقيس صلادة المعادن من عشر درجات .)
- (دوره الصخور (الناريه (الرسوبيه (المتحولة (المعدن (الرخام (مقياس موس للصلاده

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

١- أقل المعادن صلادة هي **التنلك** وأكثرها صلادة هي **الألماس**.

٢- ظفر الإنسان صلادته **٢** على مقياس موس .

٣- صخر الكوارتز صخر رسوبى أما الكوارتزيت صخر مت حول .

٤- الحجر الجيري حجر **رسوبى** .

٥- الرخام ناتج عن تحول **الحجر الجيري** .

٦- مقياس صلادة **المعادن** وفق مقياس موس للصلادة.

السؤال الثالث: علل لما يأتي تعلباً علمياً مناسباً:

- ١- ظفر الإنسان يخدر التلك ولا يخدر الكالسيت?
لأن ظفر الإنسان أكثر صلادة من التلك وأقل صلادة من الكالسيت.

السؤال السادس: ماذا يحدث في الحالات التالية:

- ١- تعرض صخور رسوبية للضغط الهائل والحرارة الشديدة.
تحول على صخور متحولة.
- ٢- تعرض الحجر الجيري للضغط الهائل والحرارة الشديدة.
يتحول إلى رخام.
- ٣- عندما تفتت التجوية مع الوقت الصخور النارية.
تشكل الرمال التي هي قطع صغيرة ودقيقة من الصخور.

السؤال الثامن: أ-قارن في جدول:

صخور متحولة	صخور رسوبية	وجه المقارنة
تحول الصخور بفعل رسوبيات أو تتماسك في ما بنها	تشكل عندما تتضغط معاً	طريقة الحصول عليها
الرخام - الكوارتز	الجر الجيري - الكوارتز	مثال

ج- صنف ما يلي في صخور بركانية أو رسوبية أو متحولة:

حجر رملي - طبشور - رخام - كوارتز - البازلت - الجرانيت

صخور متحولة	صخور رسوبية	صخور نارية
كوارتزيت - رخام	حجر رملي - طبشور - كوارتز	البازلت - الجرانيت

الفصل الثاني: موارد الأرض

الدرس الأول: ما هو المورد الطبيعي؟

السؤال الأول: اكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية:

- () مورد طبيعي متعدد
() مورد طبيعي دائم
() مورد طبيعي غير متعدد
() وقود أحفورى
- ١- مورد يمكن استبداله خلال فترة زمنية قصيرة نسبياً.
٢- موارد طبيعية لا يمكن استفادتها.
٣- مورد طبيعي لا يمكن استبداله بعد أن ينفذ.
٤- وقود تشكل على مر السنين العديدة من بقايا متعضيات.

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١ موارد البيئة تنقسم إلى دائمة ومتعددة وغير متعددة.
- ٢ من الموارد الطبيعية الدائمة الشمس و الرياح .
- ٣ يستخرج الألومونيوم من معدن البوكسيت .
- ٤ -التوربينات الهوائية تحول طاقة الريح إلى طاقة كهربائية .
- ٥ -الأشجار التي مصدرها مزارع الشجر هو مثال على مورد طبيعي متعدد.
- ٦ -المورد الطبيعي الذي لا يمكن استبداله بعد أن ينفذ هو مورد غير متعدد.
- ٧ -الوقود الذي يتشكل على مر السنين عديدة من بقايا المتعضيات الحية هو وقود أحفورى .
- ٨ تستخدم السفن الشراعية طاقة الريح .
- ٩ تعتبر الريح من الموارد الطبيعية الدائمة .
- ١٠ -تعتبر الشمس من الموارد الطبيعية الدائمة .

السؤال الثالث: صنف مصدر كلّاً مما يلي في مورد طبيعي متعدد أو مورد طبيعي غير متعدد :

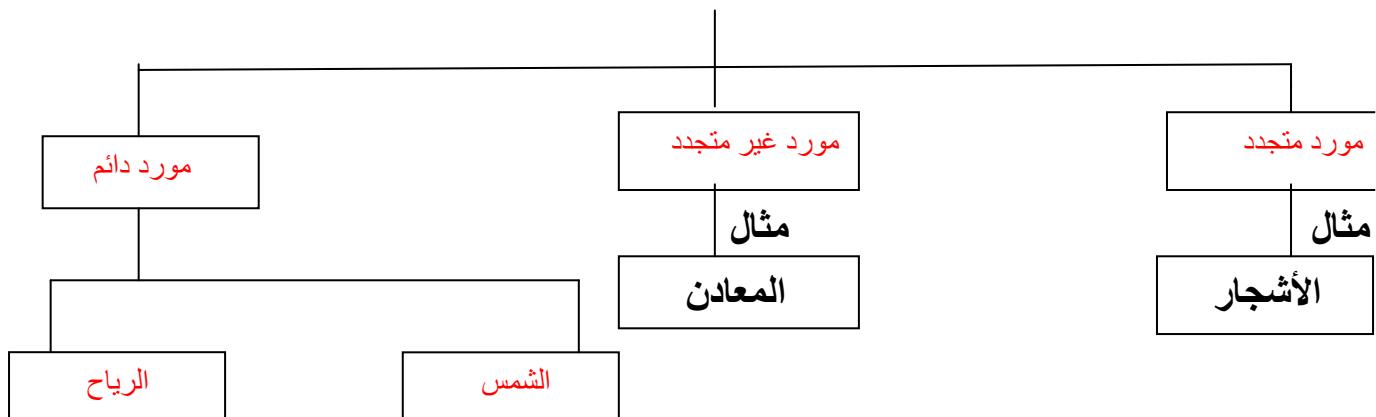
- (متعدد)
 (غير متعدد)
 (متعدد)
 (غير متعدد)
 (متعدد)
 (متعدد)
 (غير متعدد)
- ١- ورقة مصنوعة من خشب مصدره مزرعة شجر .
 - ٢- خاتم مصنوع من ذهب مستخرج من منجم .
 - ٣- قطعة خبز مصنوعة من قمح مزروع .
 - ٤- كهرباء من محطة توليد الطاقة تحرق الفحم كوقود .
 - ٥- كهرباء من تربين هوائي .
 - ٦- حرارة من مجمع شمس .
 - ٧- حرارة من فرن غاز .

السؤال الرابع: علل لما يلي:

- ١- تقني الدولة حجم الأسماك المصطادة و إعدادها .
 حتى يمكن للأسماك المتبقية أن تتمو وتتكاثر وتحل محل الأسماك التي اصطفيت .
- ٢- تعتبر الأوراق التي نكتب عليها من الموارد الطبيعية المتعددة .
 لأن الأوراق تصنع من الأشجار في المزارع وتزرع أشجار أخرى بدلاً منها تحل محل الأشجار القديمة .
- ٣- النفط مورداً طبيعياً غير متعدد .
 لأنه لا يمكن استبداله بعد أن ينفذ .

السؤال الرابع: أكمل المخطط التالي:

موارد البيئة



الدرس الثاني: كيف يمكن المحافظة على الهواء النظيف؟

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية:

- | | |
|-----------------------|---|
| () تلوث الهواء | () إضافة أي مادة ضارة إلى الهواء. |
| () ملوث | () مادة ضارة مضافة إلى الهواء أو الماء اليابسة. |
| () ضبخان | () ضباب ملوث بالأدخنة يتواجد عادة في المدن ذات الفيض السكاني والصناعي. |
| () أحادي غاز الكربون | () غاز سام لا لون له ولا رائحة يتتألف من الكربون والأكسجين. |
| () أوزون | () جزئ من الأكسجين يحتوي على ثلاثة ذرات من الأكسجين. |
| () مطر حمضي | () مطر يحتوي على أحماض تتفاعل ملوثات الهواء مع بخار الماء. |

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١- يعتقد العلماء أن السبب في ارتفاع درجة حرارة الجو هو **غاز ثاني أكسيد الكربون**.
- ٢- تلوث الهواء في المدن **أعلى** من تلوث الهواء في القرى.
- ٣- **الأوزون** يسبب تهيج **الرئتين**.
- ٤- **الأوزون** العالى في الجو يحمى الأرض من **أشعة الشمس فوق البنفسجية المؤذنة**.
- ٥- ينافق الأوزون في طبقات الجو العليا يسبب مرض **سرطان الجلد**.
- ٦- **الغاز الرئيسي** الناتج عند احتراق الوقود هو **ثاني أكسيد الكربون**.
- ٧- **الغاز** الذي يتتألف جزيئه من ثلاثة ذرات أكسجين هو **الأوزون**.
- ٨- يطلق على المطر الذي يحتوي على أحماض اسم **المطر الحمضي**.

السؤال الثالث:

- ١- اذكر العوامل الطبيعية التي تسبب تلوث الهواء الجوي ؟
 - أ- احتراق الغابات.
 - ب- ثوران البراكين .
 - ج- المصانع.
 - د- الرياح.
- ٢- اذكر مصادر تلوث الهواء الجوي الذي يسببها الناس ؟
 - أ- وسائل النقل .
 - ب- محطات توليد الكهرباء.
 - ج- حرق النفايات ودخان المعادن .
- ٣- اذكر تأثيرات تلوث الهواء على صحة الإنسان ؟
 - أ- صعوبة التنفس .
 - ب- تهيج الرئتين .
 - ج- السعال والربو.
- ٤- اذكر أضرار المطر الحمضي ؟
 - أ- قتل المتعضيات .
 - ب- القضاء على الأشجار في الغابات وتدمير المحاصيل الزراعية .
 - ج- تدمير التماثيل المصنوعة من الرخام والحجر الجيري .

- ٥- اذكر طرق المحافظة على نظافة الهواء الجوي ؟
- استخدام الدراجة أو الحافلة للتوصيل إلى المدرسة.
 - التقليل من كمية الكهرباء المستخدمة .
 - استخدام أجهزة نسل الغاز في العامل .
 - صيانة السيارات بشكل دوري .

السؤال الرابع: ماذا يحدث عندما يتنفس الإنسان هواء ملوثاً ؟
بسبب أمراض مثل السعال وصعوبة في التنفس وتزيد من تفاقم الربو وتهيج العين .

السؤال الخامس: كيف نحافظ على الهواء نظيفاً؟
ما هي الطرق الواجد اتباعها للمحافظة على الهواء نظيفاً؟

- زراعة الأراضي حول المنازل.
- وضع مصفاة للمصانع حتى تقلل من تلوث الهواء .
- الحد من استخدام السيارات بقدر المستطاع واستخدام حافلات النقل الجماعي .

السؤال السادس: اختر من المجموعة (أ) ما يناسب المجموعة (ب) :

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(٣)	إضافة أي مادة ضارة للهواء	١ ملوث
(١)	مادة ضارة مضافة للهواء أو الماء أو اليابسة	٢ ضبخان ٣ تلوث الهواء
(٣)	ضباب ملوث بالأدخنة يتواجد عادة في المدن المزدحمة بالسكان والمصانع.	٤ مطر حمضي ٥ ملوث ٦ ضبخان
(١)	مطر يحتوي على أحماض تتشكل عندما تتفاعل ملوثات الهواء مع بخار الماء.	

الفصل الثالث: المناخ

الدرس الأول : كيف تؤثر الشمس في المناخ ؟

السؤال الأول: اكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية:

- مقاييس لدرجة الحرارة وفقاً له يغلى الماء على 100° س ويتجمد على 0° س . (سيليزي)
- معدل أحوال الطقس في منطقة ما على مدى سنين عديدة . (المناخ)
- درجة الحرارة وتساقط الأمطار والرياح والرطوبة والسحب والأحوال الأخرى في مكان ما في وقت محدد . (الطقس)
- طاقة طولها الموجي أكبر من الطول الموجي للضوء . (أشعة تحت حمراء)
- ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء وغازات أخرى في الغلاف الجوي تمتص الأشعة تحت الحمراء على سطح الأرض . (غازات دفيئة)
- العملية التي تمتص بها غازات الغلاف الجوي الحرارة وتبقى الأرض دافئة . (مفعول الدفيئة)

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١ - تتحول معظم الطاقة التي تمتصها الأرض إلى أشعة تحت الحمراء.
- ٢ - تسقط أشعة الشمس على الأرض عند خط الاستواء عمودية.
- ٣ - تسقط أشعة الشمس على الأرض عند القطبين مائلة.
- ٤ - تسبب طريقة ميلان الأرض في مسارها حول الشمس بحدوث **الفصول الأربعة**.
- ٥ - يمكن لازدياد كمية ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي أن يتسبب بـ**ارتفاع درجة حرارة الأرض**.
- ٦ - معدل درجة حرارة الأرض هي **١٥°س**.
- ٧ - يبدأ فصل الشتاء عندما يميل القطب **الشمالي** بعيداً عن الشمس في نصف الكرة الأرضية الشمالية.
- ٨ - يبدأ فصل الصيف عندما يميل القطب **الشمالي** باتجاه الشمس في نصف الكرة الأرضية الشمالية.

السؤال الثالث: علل لما يليه تعليلاً علمياً مناسباً:

- ١ - برودة المناخ قرب القطبين؟
لأن أشعة الشمس تسقط مائلة عند القطبين.
- ٢ - درجة الحرارة عند خط الاستواء أعلى منها عند القطبين؟
لأن أشعة الشمس تسقط عمودية عند خط الاستواء ومتزنة عند القطبين.
- ٣ - ما سبب حدوث فصول السنة؟
بسبب ميلان الأرض في مساره حول الشمس.

السؤال الرابع: ماذا تتوقع أن يحدث:

إذا كانت الأرض ليست متزنة في مسارها حول الشمس.
لا تحدث الفصول الأربعة.

الدرس الثاني: ما الذي يجعل المناخ يتغير؟

السؤال الأول: اكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

- (احتباس حراري)

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- ١ - يمكن لازدياد كمية غاز ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي أن يتسبب بـ**ارتفاع درجة حرارة الأرض**.
- ٢ - الغازات في الغلاف الجوي التي تمتص الحرارة تسمى **الدفيئة**.

السؤال الثالث: اجيب عما يأتني:

أ- ما سبب حدوث الاحتباس الحراري؟
زيادة الغازات الدفيئة.

ب- ماذا تتوقع أن يحدث : عند زيادة الغازات الدفيئة في الغلاف الجوي؟
ارتفاع درجة حرارة الأرض.

ج- كيف يمكن لثوران بركان أن يؤثر في المناخ؟

يطلق غاز ثانٍ أكسيد الكربون وعندما يمترز بالأكسجين والماء في الغلاف الجوي يكون أحماض الكثافة تحملها الرياح القوية عالياً فوق الأرض لمسافات بعيدة وتحول دون وصول أشعة الشمس للأرض

د- اذكر طرق تقليل تأثير الاحتباس الحراري ؟

١- العمل بقدر الإمكان على تقليل كمية الغازات الدفيئة .

٢- تجنب قطع الغابات وحرقها .

٣- التقليل من استخدام المياه الساخنة .

٤- التقليل من استخدام الطاقة للتدفئة .

الفصل الرابع: علم الفضاء.

الدرس الأول: مم يتألف النظام الشمسي ؟

السؤال الأول: أكتب الأسم أو المصطلح العلمي لكل من العبارات الآتية:

١- بيضاوي الشكل شبيه بكرة مفلطحة .

٢- عرض يبين كيف يبدو أو يعمل شيء ما .

٣- نموذج اعتقد أن الشمس والأجسام الأخرى في السماء تدور حول الأرض .

٤- نموذج اقترح أن الشمس تقع في مركز النظام الشمسي مع الكواكب التي تدور حولها في دوائـٰن .

٥- نموذج يظهر الكواكب تتحرك في مسارات اهليجية بدلاً من دائـٰرية حول الشمس .

(الحديث)

٦- جسم صخري يدور في مدار حول الشمس .

٧- قطعة صغيرة من صخر أو فلز يسير في الفضاء حول الشمس .

٨- وميض ساطع من الضوء يمر عبر الغلاف الجوي للأرض .

٩- كرة من الجليد والغبار والغازات تدور في الفضاء حول الشمس .

١٠- معدل المسافة من الأرض إلى الشمس .

١١- منطقة تقع بين مداري المريخ والمشتري .

١٢- نجم متوسط الحجم يقع في مركز النظام الشمسي .

١٣- قطعة من نيزك تحط على سطح الأرض بعد أن تخترق جو الأرض .

السؤال الثاني: أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً :

١- الشمس والكواكب وأقمارها وأجسام أخرى تدور حول الشمس تسمى **النظام الشمسي.**

٢- تبقى الكواكب في مداراتها عندما تدور حول الشمس بسبب **الجاذبية.**

٣- يدور حول كوكب المشتري **١٦ قمراً .**

٤- أقرب جرم سماوي إلى الأرض هو **القمر.**

٥- وميض من الضوء يمر عبر الغلاف الجوي **الشهاب.**

٦- مصدر معظم الرجموم هو **حزام الكويكبات.**

٧- يتكون المذنب من جزيئين رئيسيين هما **رأس و **ذيل**.**

٨- أشهر المذنبات التي تدور حول الشمس مذنب **هالي.**

٩- يفصل حزام الكويكبات بين كوكب **المريخ و **المشتري**.**

١٠- تدور الأرض حول الشمس في مسارات **اهليجية.**

السؤال الثالث: اكتب بين القوسيين كلمة (صحيحة) أو ماء العبارات الصحيحة وكلمة (خطأ) أو ماء

العبارة الغير صحيحة في كل مما يأتى:

- ١- الأرض هي الكوكب الوحيد الذي توجد عليه الحياة.
٢- كوكب المشترى هو أكبر الكواكب المجموعة الشمسية.
٣- يشع القمر لأنّه يعكس ضوء الشمس.
٤- يمكن أن يظهر مذنب هالي في جزء الأرض والنظام الشمسي كل ٦٧ سنة.
٥- يؤثر القمر والشمس في الأرض فيسببان المد والجزر.
٦- ترى الشهب على هيئة سهام ضوئية.
٧- يتكون ذيل للمذنب عند اقترابه من الشمس.

السؤال الثالث: علل لما بأتني تعليلات علمياً مناسباً:

- ١ تبدو الكواكب أسطع من النجوم على الرغم من أنها لا تشع حرارتها الخارجية؟
لأنها تعكس ضوء الشمس.

٢ نرى القمر مضيئاً على الرغم من أنه جسم معتم؟
لأنه يعكس ضوء الشمس.

السؤال الرابع: ماذا تتوقع أن يحدث؟

- ١- إذا كانت الأرض أبعد من الشمس من موقعها الحالي .
لـ**كـانـتـ الـأـرـضـ كـرـةـ تـلـجـيـةـ مـتـجـمـدـةـ**.
 - ٢- عندما تكون الشمس والقمر على خط واحد .
تـسـبـبـ مـدـاـ عـالـيـاـ.
 - ٣- عندما تفصل زاوية قائمة بين الشمس والقمر .
يـكـونـ المـدـ أـقـلـ اـنـخـفـاضـاـ.

السؤال الخامس: قارن في جدول بين نموذج باتلر موس و نموذج كورنيلوس حول النظام الش

نموذج بطيموس	نموذج كوبرنيكوس
نحو أن الشمس والأجرام الأخرى في السماء تدور حول الأرض .	نحو أن الشمس تقع في مركز النظام الشمسي مع الكواكب التي تدور حولها في دوائر .

السؤال السادس:

أكتب نبذة مختصرة عن الأحماض الكبريتية و كيف تكونت و ما تأثيرها في تغير المناخ .
عند احتراق المواد البترولية أو الثورات البركانية تخرج غاز ثاني أكسيد الكبريت الذي يهدم مع الماء
والأكسجين مكون الأمطار الحمضية والتي تسبب:
١- قتل المتعضيات . ٢- القضاء على الأشجار في الغابات وتدمیر المحاصيل الزراعية .
٣- تدمير واجهات المباني والتماثيل المصنوعة من الرخام والحجر الجيري.

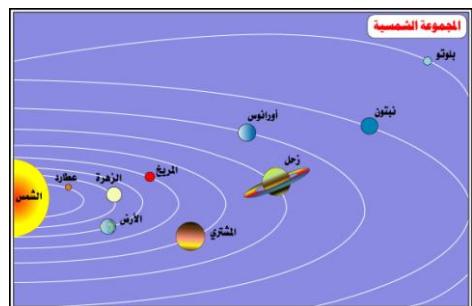
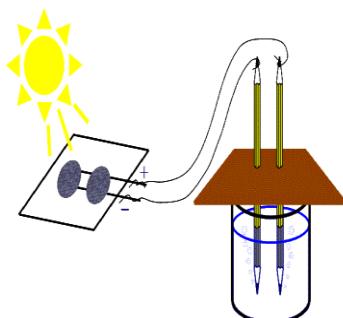
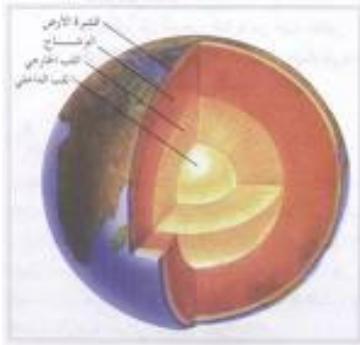


وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة الفروانية التعليمية
مدرسة أيرق خيطان المتوسطة - بنين

أوراق عمل للصف السادس للالفصل الدراسي الثاني ٢٠١٢ / ٢٠١١

أوراق عمل للصف السادس للالفصل الدراسي الثاني ٢٠١٢ / ٢٠١١

الفترة الثالثة و الرابعة



الجدول الدوري للعناصر																			
العنصر									الكتل المolar										
1	H	Hydrogen	1.008	2	He	Helium	4.003	3	Li	Lithium	6.941	4	Be	Boron	10.81	5	B	Boron	10.81
6	C	Carbon	12.011	7	N	Nitrogen	14.01	8	O	Oxygen	16.00	9	F	Fluorine	19.00	10	Ne	Neon	20.18
11	Na	Sodium	22.99	12	Mg	Magnesium	24.31	13	Al	Aluminum	26.98	14	Si	Silicon	28.09	15	P	Phosphorus	31.00
16	S	Sulfur	32.07	17	Cl	Chlorine	35.45	18	Ar	Argon	39.95	19	K	Potassium	39.10	20	Ca	Calcium	40.08
21	Rb	Rubidium	85.47	22	Ts	Titanium	47.87	23	V	Vanadium	50.94	24	Cr	Chromium	52.00	25	Mn	Manganese	54.94
26	Fe	Iron	55.85	27	Co	Cobalt	58.93	28	Ni	Nickel	58.71	29	Cu	Copper	63.55	30	Zn	Zinc	65.40
31	As	Arsenic	74.92	32	Sr	Sodium	87.62	33	Br	Bromine	80.00	34	Rb	Rubidium	85.47	35	Cs	Cesium	132.91
36	Se	Selenium	78.96	37	Te	Tellurium	127.60	38	Po	Poison	210.00	39	At	Astatine	210.00	40	Fr	Francium	223.00
41	Nb	Niobium	92.91	42	Ta	Tantalum	106.90	43	W	Tungsten	183.84	44	Ru	Ruthenium	101.09	45	Rh	Rhenium	102.91
46	Os	Osmium	190.23	47	Ir	Iridium	192.24	48	Pt	Pt	190.23	49	Ag	Argentum	107.87	50	Pd	Palladium	106.42
51	Bi	Bismuth	208.98	52	Pb	Lead	207.20	53	Tl	Thallium	204.42	54	Ge	Gallium	69.72	55	Ge	Gallium	69.72
56	Ba	Boron	137.34	57	La	Lanthanum	138.91	58	Ce	Cerium	140.11	59	Pr	Praseodymium	140.91	60	Nd	Nd	144.24
61	Pr	Praseodymium	140.91	62	Dy	Dysprosium	162.50	63	Tb	Terbium	158.93	64	Ho	Holmium	164.93	65	Er	Erbium	167.26
66	Tm	Thulium	168.93	67	Dy	Dysprosium	162.50	68	Tb	Terbium	158.93	69	Ho	Holmium	164.93	70	Y	Yttrium	89.90
72	Lu	Lutetium	174.97	73	Lu	Lutetium	174.97	74	Lu	Lutetium	174.97	75	Lu	Lutetium	174.97	76	Lu	Lutetium	174.97
77	Fr	Francium	223.00	78	Rn	Radon	222.00	79	Fr	Francium	223.00	80	Rn	Radon	222.00	81	Fr	Francium	223.00
83	Bi	Bismuth	208.98	84	Po	Poison	210.00	85	Bi	Bismuth	208.98	86	Po	Poison	210.00	87	Fr	Francium	223.00
89	Rf	Rutherfordium	257.00	90	Rf	Rutherfordium	257.00	91	Rf	Rutherfordium	257.00	92	Rf	Rutherfordium	257.00	93	Rf	Rutherfordium	257.00
95	Rf	Rutherfordium	257.00	96	Rf	Rutherfordium	257.00	97	Rf	Rutherfordium	257.00	98	Rf	Rutherfordium	257.00	99	Rf	Rutherfordium	257.00
101	Rf	Rutherfordium	257.00	102	Rf	Rutherfordium	257.00	103	Rf	Rutherfordium	257.00	104	Rf	Rutherfordium	257.00	105	Rf	Rutherfordium	257.00
107	Rf	Rutherfordium	257.00	108	Rf	Rutherfordium	257.00	109	Rf	Rutherfordium	257.00	110	Rf	Rutherfordium	257.00	111	Rf	Rutherfordium	257.00
113	Rf	Rutherfordium	257.00	114	Rf	Rutherfordium	257.00	115	Rf	Rutherfordium	257.00	116	Rf	Rutherfordium	257.00	117	Rf	Rutherfordium	257.00
119	Rf	Rutherfordium	257.00	120	Rf	Rutherfordium	257.00	121	Rf	Rutherfordium	257.00	122	Rf	Rutherfordium	257.00	123	Rf	Rutherfordium	257.00
125	Rf	Rutherfordium	257.00	126	Rf	Rutherfordium	257.00	127	Rf	Rutherfordium	257.00	128	Rf	Rutherfordium	257.00	129	Rf	Rutherfordium	257.00
131	Rf	Rutherfordium	257.00	132	Rf	Rutherfordium	257.00	133	Rf	Rutherfordium	257.00	134	Rf	Rutherfordium	257.00	135	Rf	Rutherfordium	257.00
137	Rf	Rutherfordium	257.00	138	Rf	Rutherfordium	257.00	139	Rf	Rutherfordium	257.00	140	Rf	Rutherfordium	257.00	141	Rf	Rutherfordium	257.00
143	Rf	Rutherfordium	257.00	144	Rf	Rutherfordium	257.00	145	Rf	Rutherfordium	257.00	146	Rf	Rutherfordium	257.00	147	Rf	Rutherfordium	257.00
149	Rf	Rutherfordium	257.00	150	Rf	Rutherfordium	257.00	151	Rf	Rutherfordium	257.00	152	Rf	Rutherfordium	257.00	153	Rf	Rutherfordium	257.00
155	Rf	Rutherfordium	257.00	156	Rf	Rutherfordium	257.00	157	Rf	Rutherfordium	257.00	158	Rf	Rutherfordium	257.00	159	Rf	Rutherfordium	257.00
161	Rf	Rutherfordium	257.00	162	Rf	Rutherfordium	257.00	163	Rf	Rutherfordium	257.00	164	Rf	Rutherfordium	257.00	165	Rf	Rutherfordium	257.00
167	Rf	Rutherfordium	257.00	168	Rf	Rutherfordium	257.00	169	Rf	Rutherfordium	257.00	170	Rf	Rutherfordium	257.00	171	Rf	Rutherfordium	257.00
173	Rf	Rutherfordium	257.00	174	Rf	Rutherfordium	257.00	175	Rf	Rutherfordium	257.00	176	Rf	Rutherfordium	257.00	177	Rf	Rutherfordium	257.00
179	Rf	Rutherfordium	257.00	180	Rf	Rutherfordium	257.00	181	Rf	Rutherfordium	257.00	182	Rf	Rutherfordium	257.00	183	Rf	Rutherfordium	257.00
185	Rf	Rutherfordium	257.00	186	Rf	Rutherfordium	257.00	187	Rf	Rutherfordium	257.00	188	Rf	Rutherfordium	257.00	189	Rf	Rutherfordium	257.00
191	Rf	Rutherfordium	257.00	192	Rf	Rutherfordium	257.00	193	Rf	Rutherfordium	257.00	194	Rf	Rutherfordium	257.00	195	Rf	Rutherfordium	257.00
197	Rf	Rutherfordium	257.00	198	Rf	Rutherfordium	257.00	199	Rf	Rutherfordium	257.00	200	Rf	Rutherfordium	257.00	201	Rf	Rutherfordium	257.00
203	Rf	Rutherfordium	257.00	204	Rf	Rutherfordium	257.00	205	Rf	Rutherfordium	257.00	206	Rf	Rutherfordium	257.00	207	Rf	Rutherfordium	257.00
209	Rf	Rutherfordium	257.00	210	Rf	Rutherfordium	257.00	211	Rf	Rutherfordium	257.00	212	Rf	Rutherfordium	257.00	213	Rf	Rutherfordium	257.00
215	Rf	Rutherfordium	257.00	216	Rf	Rutherfordium	257.00	217	Rf	Rutherfordium	257.00	218	Rf	Rutherfordium	257.00	219	Rf	Rutherfordium	257.00
221	Rf	Rutherfordium	257.00	222	Rf	Rutherfordium	257.00	223	Rf	Rutherfordium	257.00	224	Rf	Rutherfordium	257.00	225	Rf	Rutherfordium	257.00
227	Rf	Rutherfordium	257.00	228	Rf	Rutherfordium	257.00	229	Rf	Rutherfordium	257.00	230	Rf	Rutherfordium	257.00	231	Rf	Rutherfordium	257.00
233	Rf	Rutherfordium	257.00	234	Rf	Rutherfordium	257.00	235	Rf	Rutherfordium	257.00	236	Rf	Rutherfordium	257.00	237	Rf	Rutherfordium	257.00
239	Rf	Rutherfordium	257.00	240	Rf	Rutherfordium	257.00	241	Rf	Rutherfordium	257.00	242	Rf	Rutherfordium	257.00	243	Rf	Rutherfordium	257.00
245	Rf	Rutherfordium	257.00	246	Rf	Rutherfordium	257.00	247	Rf	Rutherfordium	257.00	248	Rf	Rutherfordium	257.00	249	Rf	Rutherfordium	257.00
251	Rf	Rutherfordium	257.00	252	Rf	Rutherfordium	257.00	253	Rf	Rutherfordium	257.00	254	Rf	Rutherfordium	257.00	255	Rf	Rutherfordium	257.00
257	Rf	Rutherfordium	257.00	258	Rf	Rutherfordium	257.00	259	Rf	Rutherfordium	257.00	260	Rf	Rutherfordium	257.00	261	Rf	Rutherfordium	257.00
263	Rf	Rutherfordium	257.00	264	Rf	Rutherfordium	257.00	265	Rf	Rutherfordium	257.00	266	Rf	Rutherfordium	257.00	267	Rf	Rutherfordium	257.00
269	Rf	Rutherfordium	257.00	270	Rf	Rutherfordium	257.00	271	Rf	Rutherfordium	257.00	272	Rf	Rutherfordium	257.00	273	Rf	Rutherfordium	257.00
275	Rf	Rutherfordium	257.00	276	Rf	Rutherfordium	257.00	277	Rf	Rutherfordium	257.00	278	Rf	Rutherfordium	257.00	279	Rf	Rutherfordium	257.00
281	Rf	Rutherfordium	257.00	282	Rf	Rutherfordium	257.00	283	Rf	Rutherfordium	257.00	284	Rf	Rutherfordium	257.00	285	Rf	Rutherfordium	257.00
287	Rf	Rutherfordium	257.00	288	Rf	Rutherfordium	257.00	289	Rf	Rutherfordium	257.00	290	Rf	Rutherfordium	257.00	291	Rf	Rutherfordium	257.00
293	Rf	Rutherfordium	257.00	294	Rf	Rutherfordium	257.00	295	Rf	Rutherfordium	257.00	296	Rf	Rutherfordium	257.00	297	Rf	Rutherfordium	257.00
299	Rf	Rutherfordium	257.00	300	Rf	Rutherfordium	257.00	301	Rf	Rutherfordium	257.00	302	Rf	Rutherfordium	257.00	303	Rf	Rutherfordium	257.00
305	Rf	Rutherfordium	257.00	306	Rf	Rutherfordium	257.00	307	Rf	Rutherfordium	257.00	308	Rf	Rutherfordium	257.00	309	Rf	Rutherfordium	257.00
311	Rf	Rutherfordium	257.00	312	Rf	Rutherfordium	257.00	313	Rf	Rutherfordium	257.00	314	Rf	Rutherfordium	257.00	315	Rf	Rutherfordium	257.00
317	Rf	Rutherfordium	257.00	318	Rf	Rutherfordium	257.00	319	Rf	Rutherfordium	257.00	320	Rf	Rutherfordium	257.00	321	Rf	Rutherfordium	257.00
323	Rf	Rutherfordium	257.00	324	Rf	Rutherfordium	257.00	325	Rf	Rutherfordium	257.00	326	Rf	Rutherfordium	257.00	327	Rf	Rutherfordium	257.00
329	Rf	Rutherfordium	257.00	330	Rf	Rutherfordium	257.00	331	Rf	Rutherfordium	257.00	332	Rf	Rutherfordium	257.00	333	Rf	Rutherfordium	257.00
335	Rf	Rutherfordium	257.00	336	Rf	Rutherfordium	257.00	337	Rf	Rutherfordium	257.00	338	Rf	Rutherfordium	257.00	339	Rf	Rutherfordium	257.00
341	Rf	Rutherfordium	257.00	342	Rf	Rutherfordium	257.00	343	Rf	Rutherfordium	257.00	344	Rf	Rutherfordium	257.00	345	Rf	Rutherfordium	257.00
347	Rf	Rutherfordium	257.00	348	Rf	Rutherfordium	257.00	349	Rf	Rutherfordium	257.00	350	Rf	Rutherfordium	257.00	351	Rf	Rutherfordium	257.00
353	Rf	Rutherfordium	257.00	354	Rf	Rutherfordium	257.00	355	Rf	Rutherfordium	257.00	356	Rf	Rutherfordium	257.00	357	Rf	Rutherfordium	257.00
359	Rf	Rutherfordium	257.00	360	Rf	Rutherfordium	257.00	361	Rf	Rutherfordium	257.00	362	Rf	Rutherfordium	257.00	363	Rf	Rutherfordium	257.00
365	Rf																		