

مدرسة الخنساء للتعليم الأساسي

﴿ نموذج امتحان تجريبي (٢) لمادة العلوم للصف: السابع ﴾

نموذج الإجابة ٢

الفصل الدراسي الثالث

السؤال الأول :

أولاً: حوِّط حرف الاختيار المناسب للجمل التالية :

1- المادة النقية التي لا يمكن فصلها إلى مواد أبسط منها باستخدام طرق فيزيائية أو كيميائية :
أ- العنصر ب- المركب ج- المخلوط د- الجزء

2- أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

أ- الهشاشة ب- التوصيل ج- قابلية السحب د- البريق

3- يصبح الجسم مشحون عندما تكسب ذراته أو تفقد:

أ- بروتونات ب- نيوترونات ج- الكترونات د- جميع ما سبق

4- كل مما يلي مركب ما عدا :

أ- الماء ب- السكر ج- ملح الطعام د- الذهب

5- العناصر التي لها خصائص الفلزات و اللافلزات هي :

أ- أشباه الفلزات ب- الفلزات ج- اللافلزات د- الموصلات

6- اليود لا فلز صلب ما إحدى خواص اليود؟

أ- التوصيل ب- المظهر الباهت ج- قابلية الطرق د- قابلية السحب

7- ما العدد الكتلي لذرة الكربون التي تحتوي على 6 بروتونات و 6 نيوترونات:

أ- 6 ب- 10 ج- 12 د- 2

8- ما نوع الموجة التي يتحرك فيها الوسط في حركة دائرية ؟

أ- كهرومغناطيسية ب- طولية ج- مستعرضة د- مائية

ثانياً: أ- حدد الرقم السفلي والمعامل في الصيغة الكيميائية التالية



2 يمثل: المعامل . و 3 يمثل: الرقم السفلي

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية :

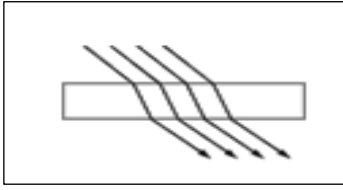


السؤال الثاني:

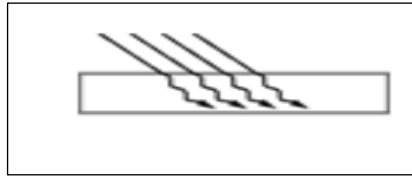
أولاً : اكتب أسفل كل صورة طريقة تفاعل الضوء مع المادة :

20

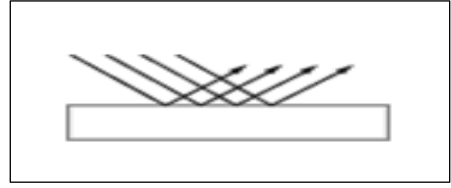
10



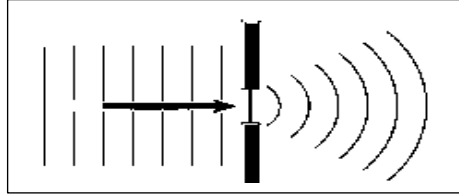
الانعكاس...



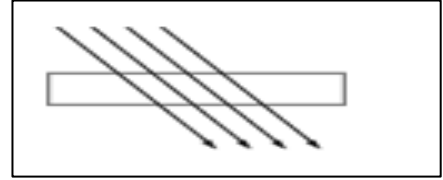
الامتصاص...



الانعكاس...



الحيود...



النقل...

2

ثانياً : إذا كان نصف قطر ذرة الكربون C يساوي 77pm ما محيط الذرة ؟

$$C = 2Tr = 2 \times 3.14 \times 77 = 484 \text{ pm}$$

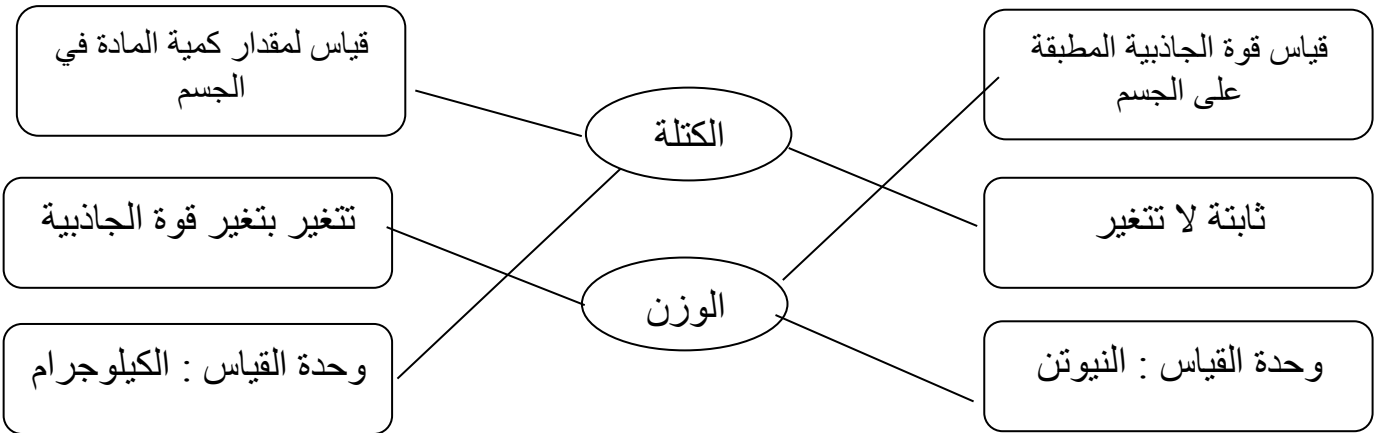
ثالثاً: ضع اسم العالم من العمود (ب) أمام ما يناسبه من العمود (أ):

5

م	العمود (أ) أهم اكتشافاته	العمود (ب) اسم العالم
2	اكتشاف النواة	1 طومسون
1	اكتشاف الالكترونات	2 رذرفورد
5	رتب العناصر في الجدول الدوري على حسب كتلتها الذرية	3 بور
3	الالكترونات تتحرك حول النواة في مدارات دائرية	4 تشادويك
4	اكتشاف النيوترونات	5 مندلييف

رابعاً : صل ما بين كل من مفهوم الكتلة والوزن والسمات المميزة لكل منهما ؟

3



السؤال الثالث: أولاً: حوّل البديل غير المنسجم في كل مما يلي ثم برّر إجابتك؟

1-الصوديوم- الكربون - ملح الطعام- الالمونيوم

التبرير : .. لأنه مركب و الباقي عناصر

2-الهواء- الماء - الضوء - الخشب

التبرير : لأنه ليس مادة و الباقي مواد

3- الكبريت - الصوديوم - النحاس - الماغنسيوم

التبرير : لأنه لا فلز و الباقي فلزات

4-الهيليوم- الصوديوم - النيون - الأرجون

التبرير : لأنه فلزات قلوية و الباقي غازات نبيلة أو (لأنه فلز و الباقي لا فلزات)

5- الهيليوم- الكلور- اليود - البروم

التبرير : .. لأنه من الغازات النبيلة و الباقي هالوجينات

6-أذان الظهر الهزة الأرضية تسونامي رؤية الهلال

التبرير : .. لأنه موجة كهرومغناطيسية و الباقي موجات ميكانيكية

7-عصير التفاح رمل وماء الهواء الماء المالح

التبرير : لأنه خليط غير متجانس و الباقي خليط متجانس

8-الجاذبية القوى المغناطيسية خباز يدفع عجين القوى الكهربائية

التبرير : لأنه قوى تلامس و الباقي قوى عدم تلامس

9-ذوبان الثلج صدأ الحديد احتراق الخشب تعفن برتقالة

التبرير : لأنه تغير فيزيائي و الباقي تغيرات كيميائية

10-الكثافة المغناطيسية التوصيل الكتلة

التبرير : .. لأنها تعتمد على كمية المادة و الباقي لا يعتمد على كمية المادة.....

ثانياً : تأمل الشكل المجاور ثم أجب عما يلي ؟

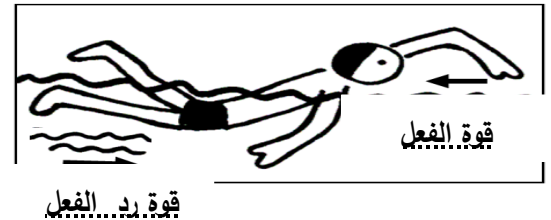
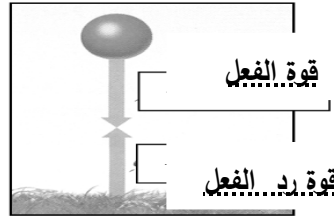
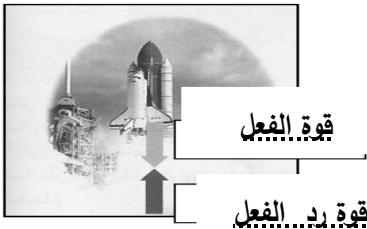
١ . الموجة التي لها الطول الموجي الأطول هي أ.:

٢ . الموجة التي لها تردد أكبر هي ب.

٣ . ما نوع الموجة الموضحة أمامك . مستعرضة

٤ . ما العلاقة بين الطول الموجي و التردد عكسية ...

ثالثاً : حدد أزواج القوى (قوة الفعل - قوة رد الفعل) :



رابعاً : رتب العناصر التالية تصاعدياً من الأقل إلى الأكبر بالنسبة لشدة التفاعل :

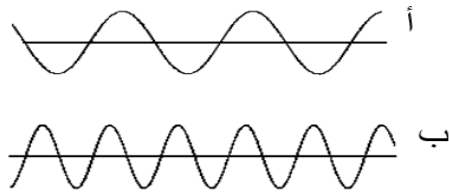
الفلزات القلوية الأرضية / الفلزان الانتقالية / الفلزات القلوية

١- الفلزات الانتقالية ٢- الفلزات القوية الأرضية ٣- الفلزات القلوية

3

يتبع ... / 4

4



6

السؤال الرابع: أولاً: صوب ما تحته خط في كل مما يلي :

19

5

١. إصدأ هو مثال على التغير الفيزيائي (.التغير الكيميائي)
٢. وحدة قياس العجلة هي mls (m/s²)
٣. العناصر التي تقع على يسار الخط المتعرج هي اللافلزات (.الفلزات)
٤. يصبح الجسم ذو شحنة موجبة عندما يفقد بروتونات (.إلكترونات .)
٥. المجموعة الأخيرة (18) في الجدول والتي لا تتفاعل هي الهالوجينات (.الغازات النبيلة .)

ثانياً: حدد أوجه الاختلاف بين الفلزات و اللافلزات مستعينا بالعبارة أدناه :

4

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
اللمعان	لامعة	لامعة
قابلية الطرق	قابلة للطرق	غير قابلة للطرق
التوصيل للكهرباء	موصلة جيدة	رديئة التوصيل
الحالة الفيزيائية	صلبة	غازات

ثالثاً: أ- صل المفردة من العمود ب بما يناسبها من العمود أ

3

م	العمود (أ)	العمود (ب)
2	الوحدة الدولية للقوة	Kg
1	وحدة قياس الكتلة	النيوتن
5	وحدة قياس السرعة	المليتر
3	وحدة قياس الحجم	الهترتز
4	وحدة قياس التردد	m/s
6	وحدة قياس الكثافة	g\cm ³

7

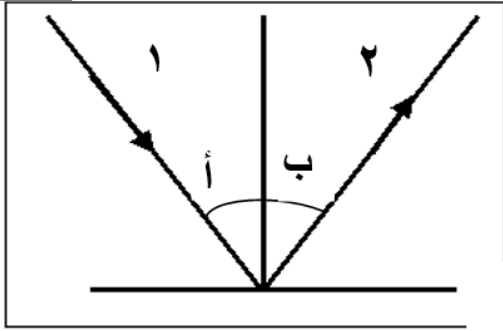
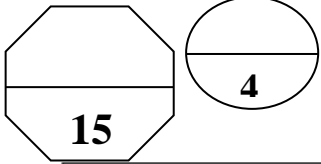
(ب) صنف الموجات التالية في الجدول أدناه :

موجات الماء- الموجات الزلزالية الأولية - الموجات الزلزالية السطحية - الموجات الزلزالية الثانوية - موجات الصوت - موجات العلم - الموجات الكهرومغناطيسية

الموجة المستعرضة	الموجة الطولية	موجة مستعرضة وطولية معا
<u>الموجات الزلزالية الثانوية</u> <u>موجات العلم</u> <u>الموجات الكهرومغناطيسية</u>	<u>الموجات الزلزالية الأولية</u> <u>موجات الصوت</u>	<u>موجات الماء</u> <u>الموجات الزلزالية السطحية</u>

السؤال الخامس:

أولاً:



ادرس الشكل المجاور و الذي يمثل الإنعكاس

وهو أحد صور تفاعل الضوء مع المادة ثم أجب عما يلي :

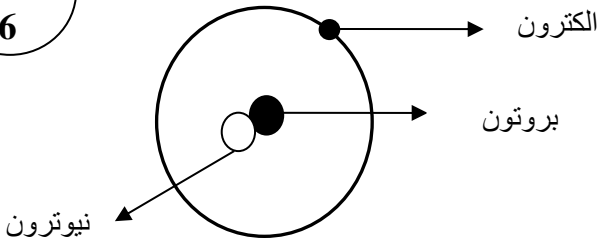
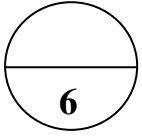
١- الحزمة (١) تسمى . الموجة الساقطة

٢- الحزمة (٢) تسمى .. الموجة العاكسة

٣- الخط العمودي على سطح المرآة يسمى العمود المقيم

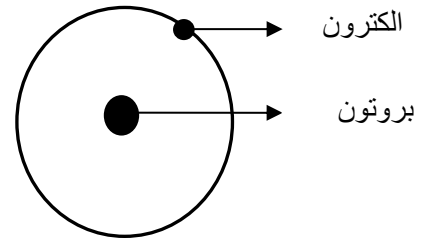
٤- طبقا لقانون الانعكاس فإن . أ (زاوية السقوط) . تساوي .. ب (زاوية الانعكاس) .

ثانيا: انظر إلى نمودجي الذرتين التاليتين ثم أجب عن الأسئلة التالية :



٢- عدد البروتونات = 1

٤- عدد النيوترونات = 1

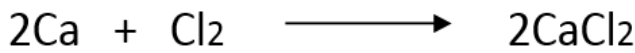
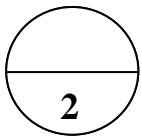


١- عدد البروتونات = 1

٣- عدد النيوترونات = 0 (لا يوجد)

٥- هل النموذجين أعلاه (نظيرين أم عنصرين)

وضح السبب ؟ لأنهم متساويين في عدد البروتونات ومختلفين في عدد النيوترونات



...المتفاعلات...

...النواتج...

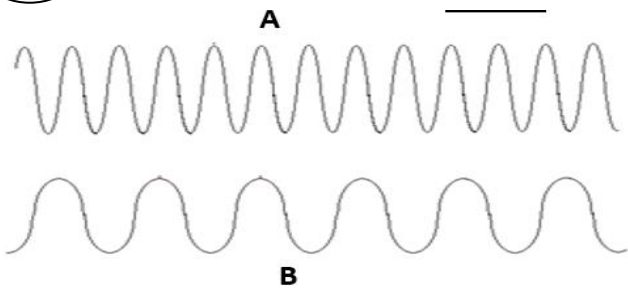
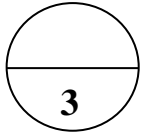
ثالثا: حدد المتفاعلات و الناتج في المعادلة التالية :

رابعا: تأمل الشكل التخطيطي ثم أجب عما يلي :

١- أي الشكلين له طول موجي أكبر B

٢- أي الشكلين له تردد أكبر A

٣- ما العلاقة بين الطول الموجي و التردد عكسية



مع تمنياتي للجميع بالنجاح و التفوق
المعلمة / ايناس فوزي

انتهت الأسئلة

