

المنذوبية الجهوية للتعليم بالقصرين
إعدادية التقنية سبيطة
فيفري : 2020
الأستاذ : منصف عباسي

العلوم الفيزيائية
فرض مراقبة عـ02ـدد
التوقيت : 30 دقيقة

الإسم :
اللقب :
القسم : 9 أساسي الرقم

التمرين عـ01ـدد (08 نقاط)

(1) ضع علامة (X) أمام كل مقترح صحيح :

- أ - الذرة هي أصغر جزيء ينتج عن تجزئة المادة
- ب - النواة هي أصغر جزيء ينتج عن تجزئة المادة
- ج - أغلب كتلة الذرة موجودة في النواة

(2 ن)

د - الإلكترون أصغر حجما من النواة والنواة أصغر حجما من الذرة

(2) أتمم الجدول بمايناسب من إسم الذرة أو رمزها :

(2 ن)

إسم الذرة	صوديوم	حديد
رمز الذرة	Cl	O

(2 ن)

(3) صنّف الأجسام التالية إلى أجسام نقية بسيطة وأجسام نقية مركبة .

$CuSO_4$; Cl_2 ; O_3 ; $NaOH$; $K_2Cr_2O_7$; I_2

الأجسام النقية المركبة	الأجسام النقية البسيطة
.....
.....
.....

(4) شحنة نواة ذرة الكربون ذات قيمة تساوي $Q = 9,6.10^{-19}C$ ، أكمل الفراغات بما يناسب :

أ - قيمة شحنة إلكترونات ذرة الكربون ذات قيمة تساوي : $Q = \dots\dots\dots$

(2 ن)

ب - قيمة شحنة ذرة الكربون هي $Q = \dots\dots\dots$

ج - عدد بروتونات ذرة الكربون يساوي عدد

التمرين عـ02ـدد (12 نقطة)

(1.5 ن)

(1) عرّف التفاعل الكيميائي محددا الفرق بينه وبين التحول الفيزيائي

.....
.....

2) الأستيلين هيدروكربون يتكوّن من ذرّتي كربون وذرّتي هيدروجين وهو غاز يسبّب الاختناق وقابل للإشتعال بدرجة كبيرة وهو مادّة كيميائيّة تتفاعل مع الأكسجين لتنتج غازين أحدهما يعكّر ماء الجير والآخر يحوّل لون كبريتات النحاس اللّامائي من أبيض رمادي إلى أزرق.

أ - أكتب الصّيغة الكيميائية لهباءة الأستيلين

(1 ن)

(3 ن) ب - أذكر أسماء وصيغ المتفاعلات

.....	المتفاعلات
.....	الصيغ الكيميائية

(3 ن) ج - أذكر أسماء وصيغ منتجات التفاعل.

.....	منتجات التفاعل
.....	الصيغ الكيميائية

(1.5 ن) د - أكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي.

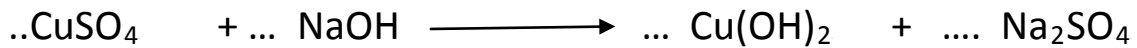
.....

(1.5 ن) هـ - أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة.

.....

.....

(0.5 ن) 3) وازن المعادلة الكيميائية التّالية:



عملا موفقا