

الاسم : .....	العلوم الفيزيائية	المندوبية الجهوية للتعليم بالقصرين
اللقب : .....	فرض مراقبة عـ02ـدد	إعدادية التقنية سبيطة
القسم : 9 أساسي .... الرقم ....	التوقيت : 30 دقيقة	فيفري : 2020
		الأستاذ : منصف عباسي

### 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 ☐

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

(2) أتمم الجدول بما يناسب من إسم الذرة أو رمزها :

إسم الذرة	.....	صوديوم	.....	حديد
رمز الذرة	Cl	.....	O	.....

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

$\text{CuSO}_4$  ;  $\text{Cl}_2$  ;  $\text{O}_3$  ;  $\text{NaOH}$  ;  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  ;  $\text{I}_2$

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

(4) شحنة نواة ذرة الكربون ذات قيمة تساوي  $Q = 9,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$  ، أكمل الفراغات بما يناسب :

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

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

ج - عدد بروتونات ذرة الكربون يساوي عدد  $\dots\dots\dots$

### التمرين عـ02ـدد (12 نقطة)

(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 اللامائي 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.

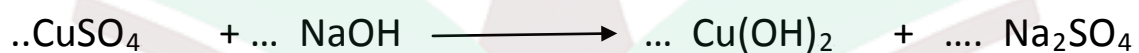
.....

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

.....

.....

(0.5 ن) (3) وازن المعادلة الكيميائية التّالية:



college.9raya.tn

عملا موفقا

