

ثانوية: 20 أوت-صيادة-	المادة: العلوم الفيزيائية	السنة الدراسية: 2018/2017
القسم: 2أفل	06/12/2017	المدة: 01 ساعة

### الإختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية

#### تمرين رقم (1) :

أجب بصحيح أو خطأ أمام العبارات الآتية مع تصحيح الخاطئة منها:

- 1- دوما الذرات محفوظة في التحول الكيميائي .
- 2- الاحتراق التام للمركبات العضوية ينتج عنه غاز أول أكسيد الكربون .
- 3- المركبات العضوية هي المركبات التي تحتوي أساسا على عنصر الهيدروجين.
- 4- في التحول الكيميائي تكون كتلة المتفاعلات لا تساوي كتلة النواتج.

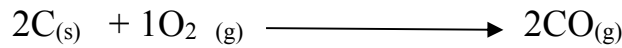
#### تمرين رقم (2) :

إليك المركبات التالية :  $C_1H_4$  ،  $C_2H_2$  ،  $C_3H_4$

- 1- أذكر تعريف الألكانات والألكينات والألكينات مع ذكر الصيغة العامة لكل منهم؟
- 2- تعرف على عائلة كل مركب ؟
- 3- سمي المركبات المذكورة سابقا ؟
- 4- أكتب الصيغ المفصلة لهذه المركبات ؟

#### تمرين رقم (3) :

يتفاعل الكربون مع ثنائي الأوكسجين فينتج غاز أحادي أكسيد الكربون ، حسب المعادلة التالية :



- 1- اعطي القراءة على المستوى العياني وعلى المستوى المجهري للمعادلة السابقة ؟
- 2- كيف نسمي الاعداد 2. 1. 2. في هذه المعادلة ؟
- 3- نفاعل 10 مول من الكربون مع 5 مول من الأوكسجين فهل المزيج ستيكيومتري؟ لماذا؟ هل تختفي كل المتفاعلات؟
- 4- ماذا تعني الرموز الصغيرة (s) ، (g) الموضوع في معادلة التفاعل؟

#### تمرين رقم (4) :

تتحلل كتلة قدرها 9 g من الماء فينتج 1 g من غاز ثنائي الهيدروجين و 8 g من غاز ثنائي الأوكسجين.

علمنا أن الكتل الذرية للعناصر :  $M_H = 1 \text{ g/mol}$  ،  $M_O = 16 \text{ g/mol}$

- 1- اكتب معادلة التفاعل ووازنها؟
- 2- أحسب الكتلة المولية الجزيئية للمركبات :  $H_2O$  ،  $O_2$  ،  $H_2$  ؟
- 3- أحسب كمية المادة للمتفاعلات و كمية المادة للنواتج؟

حظ سعيد

من جد وجد.....ومن زرع حصد.....

من تحيات أستاذ المادة: بوشافة . خ