

الإختبار الأول للثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية

السنة الدراسية : 2013 - 2014

أقسام : 2 (أول و فلسفة) 3+2+1

الإسم :	اللقب :	القسم : 2 (أ ف)
---------------	---------------	----------------------

التمرين الأول : 09 نقاط



ملاحظة: الإجابة تكون بوضع العلامة (X) في الإجابة الصحيحة، مع تجنب التشطيب والإبهاظ والإجابة بوضع أكثر من علامة تعتبر خاطئة.

1- من نواتج الإحتراق التام للمركبات العضوية:

أ- الفحم C [] ب- ثاني اكسيد الكربون CO₂ [] ج -الميثان CH₄ [] د- كل الأجوبة خاطئة []

2- من نواتج الإحتراق الغير تام للمركبات العضوية:

أ- الفحم C [] ب- ثاني اكسيد الكربون CO₂ [] ج -الميثان CH₄ [] د- كل الأجوبة خاطئة []

3- الإحتراق التام للمركبات العضوية ينتج في حالة:

أ- وفرة غاز الأكسجين [] ب- غياب غاز الأكسجين [] ج - وفرة غاز الهيدروجين [] د- كل الأجوبة خاطئة []

4- 1mol من الحديد و 1mol من النحاس يحتويان على:

أ- نفس الكتلة [] ب- نفس الحجم [] ج - نفس عدد الذرات [] د- كل الأجوبة خاطئة []

5- 1g من الحديد و 1g من النحاس يحتويان على:

أ- نفس الكتلة [] ب- نفس الحجم [] ج - نفس عدد الذرات [] د- كل الأجوبة خاطئة []

6- نوع كيميائي كتلته 56g وكمية مادته 2 mol، إذن كتلته المولية:

أ- 14g/mol [] ب- 44g/mol [] ج - 28g/mol [] د- كل الأجوبة خاطئة []

7- إذا كانت $M_C = 12g/mol$ و $M_H = 1g/mol$ فإن $M_{C_4H_{10}}$

أ- 108 g/mol [] ب- 75 g/mol [] ج - 57g/mol [] د- كل الأجوبة خاطئة []

8- عند حدوث تحول كيميائي فإن العدد الذي يبقى ثابتا هو:

أ- عدد الذرات [] ب- عدد الجزيئات [] ج - عدد ستوكيومتري [] د- كل الأجوبة خاطئة []

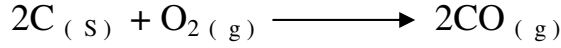
9- عند حدوث تحول كيميائي فإن كتلة المتفاعلات:

أ- أكبر من كتلة النواتج [] ب- تساوي كتلة النواتج [] ج - أقل من كتلة النواتج [] د- كل الأجوبة خاطئة []

— أطلب الورقة —

التمرين الثاني: 06 نقاط

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



1- كيف نقرأ المعادلة على المستوى المجهرى ؟

.....

.....

2- يستهلك التفاعل 1 mol من غاز ثنائي الأوكسجين ، فكم من mol من الكربون تختفي ، وماهي كمية مادة أول أكسيد الكربون الناتجة .

.....

.....

3- ماذا تعني الرموز الصغيرة (s) ، (g) الموضوعة في معادلة التفاعل .

.....

.....

التمرين الثالث: 05 نقاط

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

علما أن الكتل الذرية للعناصر : $H = 1 \text{ g/mol}$ ، $O = 16 \text{ g/mol}$

1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية لجزئ الماء (H_2O)

.....

.....

2- أحسب كمية المادة للمتفاعلات .

.....

.....

3- أحسب كمية المادة للنواتج .

.....

.....

بالتوفيق للجميع

أن لا تضع خطة للنجاح فتلك أحسن خطة للفشل