الثانـــــــويـــة الإعدادية الوفاء- تنغير السنة الدراسية : 2011-2012	فرض كتابي محروس رقم 3 الاسدس 1 الثانية من التعليم الثانوي الإعدادي	الاسم و النسب : ..... الرقم : القسم :

التمـــــرين الأول (6.5ن) :

1- اجب بصحيح او خطأ:

0.5 **تشمل المتفاعلات و النواتج على نفس الجزيئات** .....

0.5 **انصهار الجليد تفاعل كيميائي** .....

0.5 **كل احتراق فهو تفاعل كيميائي** .....

0.5 **أثناء التفاعل الكيميائي تنحفظ الجزيئات** .....

0.5 **ينخفض عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي** .....

0.5 **مشتقات البترول مواد طبيعية** .....

0.5 **يتكون ثنائي أوكسيد الكربون الطبيعي و ثنائي أوكسيد الكربون الصناعي من نفس الجزيئة** .....

2- وازن العادلات الكيميائية التالية :

3ن

.. CH_4 +.. O_2 → .. CO_2 + .. H_2O *	.. N_2 + .. H_2 → .. NH_3 ****
..Al + .. O_2 → .. Al_2O_3 **	.. H_2 + .. O_2 → .. H_2O *****
.. C_4H_{10}+ .. O_2→ ..CO_2 +.. H_2O ***	.. Cu + .. O_2 → .. Cu_2O ******

التمـــــرين الثـــانـــي (9.5ن) :

نقوم بخلط 7 g من مسحوق الحديد مع 4 g من زهرة الكبريت ثم نقوم بتسخين الخليط الى أن يتوهج ثم نبعده عن الموقد فنلاحظ استمرار التوهج الى نهاية التفاعل حيث يتكون جسم صلب اسود لا ينجذب الى المغناطيس.

1 **1) ما اسم هذا الناتج ؟ اكتب صيغته الكيميائية ؟** ....

1 **2) عبر كتابة عن المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل**

.....

3) أكتب حصيلة هذا التفاعل الكيميائي

1.5 .....

1 **4) ذكر بقانون انحفاظ الكتلة اثناء تفاعل كيميائي**

.....

.....

5) احسب كتلة الناتج عن هذا التفاعل ؟

2 .....

.....

6) اذا علمت ان تفاعل كتلة 10g من الحديد يستلزم 3g من الكبريت لينتج عن ذلك 13.5gمن الناتج السابق(جسم صلب اسود لا ينجذب الى المغناطيس).

1 **أ) هل تحقق قانون انحفاظ الكتلة ؟ علل جوابك ؟**.....

ب) احسب كتلة الكبريت اللازمة للتفاعل مع 7 g من مسحوق الحديد.

2 .....

.....

التمـــــرين الثالـــث (4ن):

أراد أحمد الحصول على كمية من ثنائي أوكسيد الكربون (CO_2). فأنجز احتراق(4g) من الكربون داخل قنينة تحتوي على(0.5L) من ثنائي الأوكسجين.

ساعد أحمد لحساب كتلة ثنائي أوكسيد الكربون المحصل عليه ، علما أنه عند نهاية الاحتراق يبقى (1 g) من الكربون .

لمساعدتك:

كتلة 1L من ثنائي الأوكسجين هي 1.4g

4 .....

.....

.....

وفقك الله