تم تحميل هذا الملف من موقع تلاميذي www.talamidi.com

الثانـــــــــويـــة 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 :

.. 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 ******

3ن

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) ما اسم هذا الناتج ؟ اكتب صيغته الكيميائية ؟ 1

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

3) أكتب حصيلة هذا التفاعل الكيميائي 1.5
.....

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

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).

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

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