**ثانوية محمد خميستي-مستغانم- إختبار الثلاثي الأول في مادة أقسام السنة 2 آ ف**

**30/11/2010 العلوم الفيزيائية المدة : 1 ساعة**

**اللقب :**...............................  **القسم :** ..............................

**الإسم :** ................................ ملاحظة : الإجابة في هذه الورقة

**التمرين 1 :**  .

عرف مايلي :

الكتلة المولية الذرية :.............................................................................................................

الكتلة المولية الجزيئية : .........................................................................................................

أحسب الكتلة المولية الجزئية للأنواع الكيميائية التالية :

M=

M=

C3H8

.......................................................... ......................................................... ****

M=

M=

C3H7NH2

........................... .................. .................................. ... H2SO4

**المعطيات :**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| العنصر | H | O | C | N | S |
| الكتلة المولية الذرية )g/mol( | 1 | 16 | 12 | 14 | 32 |

**التمرين 2 :**

1. وازن معادلات التفاعلات الكيميائة التالية :

C2H6O  + O2  CO2+ H2O Al  + Cl2   Al Cl3 

1. ينمذج التحول الكيائي بين غاز ثنائي الهيدروجين H2 و غاز ثنائي الكلور Cl2 بالمعادلة الكيميائية :

 2 HCl H2 + Cl2 

يتفاعل 4 mol من H2  مع 3 mol من Cl2 .

* هل المزيج الإبتدائي ستوكيومتري ؟ **الجواب :** ...........................................................................................

...................................................................................................................................................................

* ما هو المتفاعل المتبقي في المزيج ؟ **الجواب :**.................................................................................................

.....................................................................................................................................................................

1. يتفاعل الكربون C مع غاز ثنائي الأكسجين O2 معطيا غاز أول أكسيد الكربون CO .

* أكتب معادلة التفاعل : ........................................................................................................
* ما نوع الإحتراق ؟ تام أم غير تام ؟ ..................................................لماذا ؟.................................................
* نفاعل 2,4 g من C فينتج 5,6 g من CO .

ما هي كتلة غاز ثنائي الأكسجين المتفاعلة ؟ و ما هو القانون الذي طبقته ؟

إستنتج كمية مادة غاز ثنائي الأكسجين المتفاعلة .

**الجواب :** كتلة غاز ثنائي الأكسجين المتفاعلة هي : ......................................................................................................

**الجواب :** القانون المطبق هو : ..............................................................................................................................

**الجواب :** كمية مادة غاز ثنائي الأكسجين المتفاعلة هي : .....................................................................................

...........................................................................................................................................................

**التمرين 3 :**

أكمل الجدول التالي :

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| الفحم الهيدروجيني | الصيغة العامة | معادلة تفاعل الإحتراق | الإسم | العائلة | مشبع أو غير مشبع |
| C2H6 | …….. | C2H6+O2 ….+… | ……….. | ألكان | ……………… |
| ……… | ……. | ..................... | إيـــثن | ألكن | …………… |
| ……… | CnH2n+2. | ………………… | بروبان | ......... | ………….. |

نايت محمد لخضر