المستوى : 2 أ فل
المدة : 1 سا

الفرض الأول للفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

اللقب: الاسم:

التمرين الأول:

1. متى يحدث الاحتراق غير التام ؟ ما هي نواتجه؟
2. أثناء عملية التفكك الذاتي للماء نلاحظ انطلاق غازين ؟ ما هما هذان الغازان ؟ و كيف يمكن الكشف عنهما؟

التمرين الثاني:

أحسب الكتلة المولية الجزيئية للأنواع الكيميائية التالية :

CH_4 :.....

$Fe(OH)_2$:.....

$Cu(NO_3)_2$:.....

علما أن :

$$M_N = 14g/mol; M_O = 16g/mol; M_{Cu} = 63,5g/mol$$
$$M_{Fe} = 56g/mol; M_H = 1g/mol; M_C = 12g/mol$$

التمرين الثالث:

يؤدى تفاعل 200g من نترات الرصاص $Pb(NO_3)_2$ مع 100g من يود البوتاسيوم KI الى ظهور راسب ليود الرصاص PbI_2 .

1. اكتب معادلة التفاعل المنمذجة للتحول الحادث مع موازنتها .
2. استنتج المعادلة المختصرة للتفاعل.
3. احسب الكتلة المولية الجزيئية ليود البوتاسيوم و نترات الفضة
4. استنتج كمياتها الابتدائية.
5. هل المزيج المتفاعل ستوكيومتري؟ علل.
6. كيف نقرأ المعادلة على المستوى المجهري ؟