

الجامعة الإسلامية - كلية التربية - مديرية التربية لولاية عين الدفلة

الاستاذ : عتبة مكي

السنة الدراسية : 2012/2013

المدة : ساعة

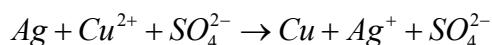
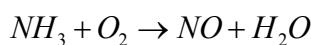
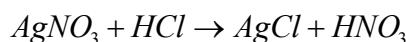
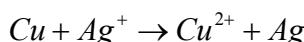
ثانوية سليماني جلو - تاشتة -

المستوى : سنة ثانية أدب وفلسفة

الفرض الأول الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول :

وازن المعادلات الكيميائية التالية :



التمرين الثاني :

أحسب الكتلة المولية الجزيئية للأنواع الكيميائية التالية :



معطيات :

$$\cdot M_S = 32g/mol , M_{Cu} = 63g/mol , M_O = 16g/mol , M_N = 14g/mol , M_{Ag} = 107g/mol \\ \cdot M_H = 1g/mol , M_{Fe} = 56g/mol$$

التمرين الثالث :

من أجل الحصول على الألومين (Al_2O_3) والكربون (C) نقوم بحرق (12mol) من الألومنيوم (Al) في (9mol) من غاز ثنائي أكسيد الكربون (CO_2).

- 1- هل المزيج ستكموماتي ؟
- 2- أحسب كمية المادة في الحالة النهائية.
- 3- ما هي كتلة الألومين الناتجة ؟

معطيات :

$$\cdot M_C = 12g/mol , M_O = 16g/mol , M_{Al} = 27g/mol$$

بالتوفيق