

الفرض الأول للفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

الاسم:

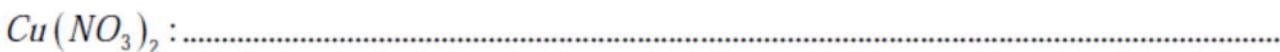
اللقب:

التمرين الأول:

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

التمرين الثاني:

احسب الكتلة المولية الجزيئية لأنواع الكيميائية التالية:



علماً أن :

$$M_N = 14 \text{ g / mol}; M_O = 16 \text{ g / mol}; M_{Cu} = 63,5 \text{ g / mol}$$

$$M_{Fe} = 56 \text{ g / mol}; M_H = 1 \text{ g / mol}; M_C = 12 \text{ g / mol}$$

التمرين الثالث:

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

- اكتب معادلة التفاعل المنفذة للتحول الحادث مع موازنتها.

- استنتج المعادلة المختصرة للتفاعل.

- احسب الكتلة المولية الجزيئية ليود البوتاسيوم و نترات الفضة

- استنتاج كمياتها الابتدائية.

- هل المزيج المتفاعل سقكيومتي؟ علل.

- كيف نقرأ المعادلة على المستوى المجهري؟