najah213.com · نجاح 213

متوسطة
المستوى: الثالثة متوســـط

السنة الدراسية :2017/2016
المدة الزمنية: ســــــــــاعة

الفرض الأول في الفيزياء

التمرين الأول:

- إليك الكتابات الرمزية التالية:

$$H_2O\ ;2Cl\ ;Ca\ ;CO\ ;\ O_3\ ;\ NH_3\ ;3N_2\ ;\ C_3H_{10}$$

1- أعد رسم الجدول مع تصنيف الكتابات الرمزية السابقة فيه

الذرات	عدد الذرات	الجزيئات	عدد الجزيئات

التمرين الثاني:

- وازن المعادلات الكيميائية التالية:

$$P_4 + O_2 \rightarrow P_2O_5$$

$$K + Br_2 \rightarrow KBr$$

$$C_7H_6O_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$$

$$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$$

$$FeCl_3 + NH_4OH \rightarrow Fe(OH)_3 + NH_4Cl$$

التمرين الثالث:

- نقوم بحرق 9g من صوف الحديد (Fe) في قارورة تحتوي على لترين $(2L)$ من غاز الأكسجين (O_2) فنتج لنا كمية من أكسيد الحديد (FeO)

1- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل مع موازنتها إن تطلب الأمر.

- إذا اختفى كل غاز الأكسجين (O_2) وبقي 2.2g من الحديد (Fe) :

2- احسب كتلة الحديد المتفاعلة وكتلة غاز الأكسجين المتفاعلة علما ان كتلة $1L$من غاز الأكسجين = 1.4g

3- استنتج كتلة أكسيد الحديد الناتجة عن هذا التفاعل

بالتوفيــق ☺

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com