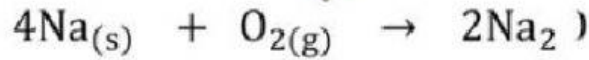


السؤال الأول:

يَحْتَرَقُ فِلْزُ الصوديوم Na الصلب بوجود كمية كافية من غاز الأكسجين احتراقاً تاماً لإنتاج أكسيد الصوديوم الصلب Na_2O ، احسب كتلة Na_2O الناتجة من تفاعل 6.9g من الصوديوم Na، علماً بأن الكتل الذرية النسبية (Na= 23 ، O=16)

1- نكتب معادلة التفاعل الموزونة:



شاهدي الفيديو لتذكر طريقة حل هذا السؤال ثم قومي بحل الأسئلة التي بعده بنفس الطريقة

السؤال الثاني:

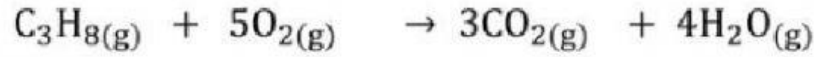
احسبي كتلة أكسيد المغنيسيوم MgO الناتج من احتراق قطعة من المغنيسيوم Mg كتلتها 2.4g في كمية وافرة من غاز الأكسجين O_2 .



بعد الحل اختاري الإجابة النهائية الصحيحة:

السؤال الثالث:

يَحْتَرَقُ غَازُ البروبان C_3H_8 بوجود كمية وافرة من غاز الأكسجين احتراقاً تاماً،
ويعبر عن ذلك بالمعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



احسب كتلة H_2O الناتجة عن احتراق $6.4g$ من C_3H_8 احتراقاً تاماً.

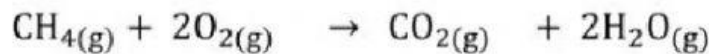
علماً بأن الكتلة الذرية لكل من ذرة $H = 1$ ، $O = 16$ ، $C = 12$.

بعد الحل اختاري الإجابة النهائية الصحيحة:

(لاتنسي توضيح خطوات الحل)

السؤال الرابع:

يَحْتَرَقُ غَازُ الميثان CH_4 بوجود كمية وافرة من غاز الأكسجين احتراقاً تاماً، ويعبر عن ذلك بالمعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



احسب عدد مولات CO_2 الناتجة من تفاعل 0.3 mol من O_2 ؟

اتبعي الخطوات التالية لحل المسألة ثم اختاري الإجابة الصحيحة:

السؤال الخامس:

ما عدد مولات CO_2 الناتجة من احتراق 6mol من الإيثان C_2H_6 احتراقا تاما في كمية وافرة من الأكسجين حسب المعادلة التالية.



اتبعي الخطوات السابقة لحل المسألة ثم اختاري الإجابة الصحيحة: