أسئلة مراجعة الدرس الأول

التفاعلات الكيميائية

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أوضح أهمية المعادلة الكيميائية الموزونة.

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكل من:

- تفاعل الاتحاد.
- التفاعل الكيميائي.
- تفاعل التحلل.
- تفاعل الاحتراق.
- تفاعل الإحلال الأحادي.
- قانون حفظ الكتلة.

السؤال الثالث:

أوازن المعادلات الكيميائية الآتية:

$$H_2S_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow SO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$$

$$C_2H_{6(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$$

$$Fe_2O_{3(s)} + CO_{(g)} \rightarrow Fe_{(s)} + CO_{2\,(g)}$$

السؤال الرابع:

أصنف التفاعلات الآتية إلى أنواعها وهي: (الاتحاد، التحلل، الاحتراق، الإحلال الأحادي):

$$S_{(s)} + Mg_{(s)} \rightarrow MgS_{(s)}$$

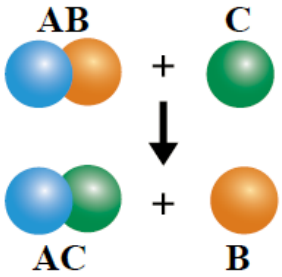
$$2HgO_{(s)} \xrightarrow{\Delta} 2Hg_{(l)} + O_{2\,(g)}$$

$$2Zn_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2ZnO_{(s)}$$

$$Fe_{(s)} + Pb(NO_3)_{2\,(aq)} \rightarrow Fe(NO_3)_{2\,(aq)} + Pb_{(s)}$$

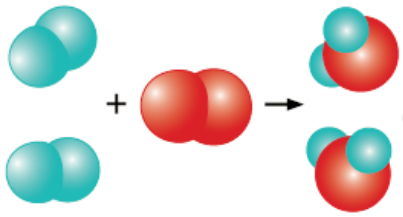
السؤال الخامس:

أميز التفاعل الآتي الموضح في الشكل، وأفسره.



السؤال السادس:

أفسر قانون حفظ الكتلة من خلال التفاعل الآتي:



$$2H_2 + O_2 = 2H_2O$$