

إجابات أسئلة مراجعة الدرس الأول

السؤال الأول:

المعادلات الكتابية للتفاعلات الكيميائية:

- (أ) كبريتيد النحاس (II) + أكسجين $\rightarrow$ نحاس + ثاني أكسيد الكبريت
 (ب) كربونات الصوديوم الهيدروجينية $\xrightarrow{\Delta}$ كربونات الصوديوم + ثاني أكسيد الكربون + ماء
 (ج) هيدروجين + أكسجين $\rightarrow$ ماء + حرارة

السؤال الثاني:

موازنة المعادلات:

- (أ) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$
 (ب) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$
 (ج) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}$
 (د) $2\text{Al} + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{AlN}$

السؤال الثالث:

الصيغ والرموز:

- (أ) $\text{SO}_3 (\text{g})$
 (ب) $\text{KNO}_3 (\text{aq})$
 (ج) $\xrightarrow{\Delta}$
 (د) $\text{Cu} (\text{s})$
 (هـ) $\text{Hg} (\text{l})$
 (و) $\xrightarrow{\text{ZnCl}_2}$

السؤال الرابع:

علاقة قانون بقاء الكتلة ووزن المعادلة الكيميائية:

عند وزن المعادلة الكيميائية يكون عدد ذرات المواد المتفاعلة ونوعها يساوي عدد ونوع ذرات المواد الناتجة من التفاعل، وهكذا تكون الذرات والكتل خاضعة لقانون بقاء الكتلة.