



กิจกรรมที่ 1 เรื่อง มาดุลสมการกันเถอะ

จงดุลสมการของปฏิกิริยาต่อไปนี้

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมเลขสัมประสิทธิ์ของแต่ละเทอมในการดุลปฏิกิริยา

1. $\text{Na(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{NaOH(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$
2. $\text{CO(g)} + \text{NO(g)} \rightarrow \text{CO}_2\text{(g)} + \text{N}_2\text{(g)}$
3. $\text{MnO}_2\text{(s)} + \text{Fe}^{2+}\text{(aq)} + \text{H}^+\text{(aq)} \rightarrow \text{Mn}^{2+}\text{(aq)} + \text{Fe}^{3+}\text{(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$
4. $\text{KI(s)} + \text{H}_2\text{SO}_4\text{(aq)} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4\text{(aq)} + \text{I}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)} + \text{H}_2\text{S(g)}$
5. $\text{Cl}_2\text{(g)} + \text{SO}_2\text{(g)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{SO}_4^{2-}\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)} + \text{H}^+\text{(aq)}$
6. $\text{Cl}_2\text{(g)} + \text{I}^-\text{(aq)} \rightarrow \text{I}_2\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)}$
7. $\text{Pb(s)} + \text{Ag}^+\text{(aq)} \rightarrow \text{Pb}^{2+}\text{(aq)} + \text{Ag(s)}$
8. $\text{BiO}_3^-\text{(aq)} + \text{Mn}^{2+}\text{(aq)} + \text{H}^+\text{(aq)} \rightarrow \text{MnO}_4^-\text{(aq)} + \text{Bi}^{3+}\text{(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$
9. $\text{Cu(s)} + \text{NO}_3^-\text{(aq)} + \text{H}^+\text{(aq)} \rightarrow \text{Cu}^{2+}\text{(aq)} + \text{NO}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$
10. $\text{ClO}_3^-\text{(aq)} + \text{H}^+\text{(aq)} + \text{Fe}^{2+}\text{(aq)} \rightarrow \text{Fe}^{3+}\text{(aq)} + \text{Cl}^-\text{(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....