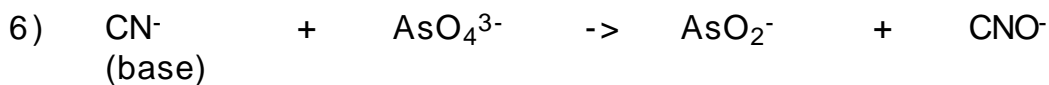
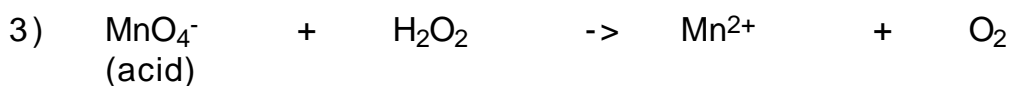
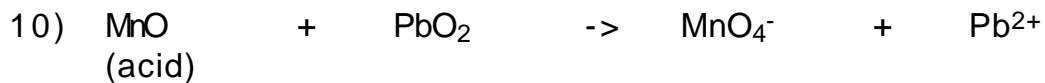


Chem12 Balancing Redox Reactions : W.S. - 70





Answers : 1) $2\text{Cr}^{2+} + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{I}^- + 2\text{Cr}^{3+}$, 2) $3\text{Ti} + 2\text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 3\text{TiO}_2 + 4\text{Fe}$,
3) $2\text{MnO}_4^- + 6\text{H}^+ + 5\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O} + 5\text{O}_2$, 4) $3\text{P}_4 + 18\text{H}_2\text{O} + 10\text{IO}_3^- \rightarrow 12\text{H}_2\text{PO}_4^- + 12\text{H}^+ + 10\text{I}^-$, 5) $\text{Zn} + 8\text{H}^+ + 2\text{VO}_3^- \rightarrow 2\text{VO}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O} + \text{Zn}^{2+}$, 6) $\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{AsO}_4^{3-} \rightarrow \text{AsO}_2^- + \text{CNO}^- + 2\text{OH}^-$, 7) $\text{P}_4 + 3\text{OH}^- + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + 3\text{H}_2\text{PO}_2^-$, 8) $\text{ClO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{S}^{2-} \rightarrow \text{Cl}^- + 3\text{S} + 6\text{OH}^-$, 9) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 3\text{Hg} \rightarrow 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O} + 3\text{Hg}^{2+}$, 10) $2\text{MnO} + 8\text{H}^+ + 5\text{PbO}_2 \rightarrow 2\text{MnO}_4^- + 4\text{H}_2\text{O} + 5\text{Pb}^{2+}$.