

CHEQ 1094 REACTIONS PROBLEM SET: ANSWERS

- $2\text{Mg}(s) + \text{O}_2(g) \xrightarrow{\Delta} 2\text{MgO}(s)$
- $3\text{Ca}(s) + \text{N}_2(g) \xrightarrow{\Delta} \text{Ca}_3\text{N}_2(s)$
- $\text{Ba}(s) + \text{Cl}_2(g) \longrightarrow \text{BaCl}_2(s)$
- $2\text{Na}(s) + \text{Br}_2(l) \longrightarrow 2\text{NaBr}(s)$
- $16\text{Al}(s) + 3\text{S}_8(s) \xrightarrow{\Delta} 8\text{Al}_2\text{S}_3(s)$
- $\text{CaO}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2(s)$
- $12\text{K}(s) + \text{P}_4(s) \xrightarrow{\Delta} 4\text{K}_3\text{P}(s)$
- $\text{Li}_2\text{O}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow 2\text{LiOH}(s)$
- $\text{SO}_3(g) + \text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(l)$
- $2\text{K}(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow 2\text{KOH}(s) + \text{H}_2(g)$
- $\text{Sn}(s) + \text{FeCl}_3(aq) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $\text{Zn}(s) + \text{NiCl}_2(aq) \longrightarrow \text{ZnCl}_2(aq) + \text{Ni}(s)$
- $2\text{Al}(s) + 6\text{HBr}(aq) \longrightarrow 2\text{AlBr}_3(aq) + 3\text{H}_2(g)$
- $\text{Ag}(s) + \text{HCl}(aq) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $3\text{Cl}_2(aq) + 2\text{AlI}_3(aq) \longrightarrow 2\text{AlCl}_3(aq) + 3\text{I}_2(aq)$
- $\text{Br}_2(l) + \text{NaF}(aq) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $\text{Cu}(s) + \text{H}_2\text{O}(l) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $\text{CaCl}_2(aq) + \text{Na}_2\text{CO}_3(aq) \longrightarrow \text{CaCO}_3(s) + 2\text{NaCl}(aq)$
- $\text{MgBr}_2(aq) + \text{KNO}_3(aq) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $2\text{HNO}_3(aq) + \text{Sr}(\text{OH})_2(aq) \longrightarrow \text{Sr}(\text{NO}_3)_2(aq) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$
- $3\text{AgNO}_3(aq) + \text{AlCl}_3(aq) \longrightarrow 3\text{AgCl}(s) + \text{Al}(\text{NO}_3)_3(aq)$
- $\text{K}_2\text{CO}_3(aq) + 2\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2(aq) \longrightarrow 2\text{KC}_2\text{H}_3\text{O}_2(aq) + \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l)$
- $\text{NH}_4\text{Br}(aq) + \text{K}_2\text{SO}_4(aq) \longrightarrow \text{No reaction}$
- $\text{HCl}(aq) + \text{NaHCO}_3(aq) \longrightarrow \text{NaCl}(aq) + \text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(l)$