

**PROBLEMAS DE AUJUSTE DE REACCIONES
(Solucionario)**

- 1 $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
- 2 $\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \longrightarrow 2 \text{NH}_3$
- 3 $2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{Na} \longrightarrow 2 \text{Na(OH)} + \text{H}_2$
- 4 $2 \text{KClO}_3 \longrightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
- 5 $\text{BaO}_2 + 2 \text{HCl} \longrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
- 6 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl}$
- 7 $3 \text{FeS}_2 \longrightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
- 8 $2 \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + 2 \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
- 9 $2 \text{SO}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{SO}_3$
- 10 $2 \text{NaCl} \longrightarrow 2 \text{Na} + \text{Cl}_2$
- 11 $4 \text{HCl} + \text{MnO}_2 \longrightarrow \text{MnCl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- 12 $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2 \text{C} \longrightarrow 3 \text{CO} + 2 \text{K}$
- 13 $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaCl} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{AgCl}$
- 14 $\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{KNO}_3$
- 15 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \longrightarrow 3 \text{CO}_2 + 2 \text{Fe}$
- 16 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \longrightarrow 2 \text{NaHCO}_3$
- 17 $4 \text{FeS}_2 + 11 \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 8 \text{SO}_2$
- 18 $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2 \text{Al} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{Cr}$
- 19 $3 \text{Ag} + 4 \text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O} + 3 \text{AgNO}_3$
- 20 $\text{CuFeS}_2 + 3 \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$