

Balancing Equations Worksheet

- 1) $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
- 2) $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$
- 3) $\text{Sb}_2\text{S}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{SbCl}_3 + \text{H}_2\text{S}$
- 4) $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 5) $\text{CuO} + \text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 6) $\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S} + \text{HNO}_3$
- 7) $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{Cu}_2\text{S}$
- 8) $\text{Al} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_2 + \text{AlPO}_4$
- 9) $\text{NaNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
- 10) $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{O}_2$
- 11) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- 12) $\text{BaO}_2 \rightarrow \text{BaO} + \text{O}_2$
- 13) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{KNO}_3$
- 14) $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
- 15) $\text{NH}_4\text{NO}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 16) $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 17) $\text{Cl}_2 + \text{KBr} \rightarrow \text{KCl} + \text{Br}_2$
- 18) $\text{BaCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- 19) $\text{MgCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 20) $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

Solutions

- 1) $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$
- 2) $4\text{P} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_3$
- 3) $\text{Sb}_2\text{S}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{SbCl}_3 + 3\text{H}_2\text{S}$
- 4) $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 5) $\text{CuO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 6) $2\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S} + 2\text{HNO}_3$
- 7) $2\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{Cu}_2\text{S}$
- 8) $2\text{Al} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow 3\text{H}_2 + 2\text{AlPO}_4$
- 9) $2\text{NaNO}_3 \rightarrow 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2$
- 10) $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + 3\text{O}_2$
- 11) $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- 12) $2\text{BaO}_2 \rightarrow 2\text{BaO} + \text{O}_2$
- 13) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + 2\text{KNO}_3$
- 14) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_5$
- 15) $\text{NH}_4\text{NO}_2 \rightarrow \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 16) $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
- 17) $\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} \rightarrow 2\text{KCl} + \text{Br}_2$
- 18) $\text{BaCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$
- 19) $\text{MgCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 20) $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$