

## SOLUCIONES: ECUACIONES QUÍMICAS AJUSTADAS

- 1-  $2 \text{NaClO}_3 \rightarrow 2 \text{NaCl} + 3 \text{O}_2$
- 2-  $\text{C}_2\text{H}_4 + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 3-  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 2 \text{Al} + 3 \text{CO}_2$
- 4-  $\text{C}_7\text{H}_{16} + 11 \text{O}_2 \rightarrow 7 \text{CO}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$
- 5-  $4 \text{FeS}_2 + 11 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 8 \text{SO}_2$
- 6-  $2 \text{K} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH} + \text{H}_2$
- 7-  $(\text{NH}_4)_2\text{S} + 2 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{NH}_4\text{Cl} + \text{H}_2\text{S}$
- 8-  $3 \text{HCl} + \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- 9-  $2 \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 10-  $4 \text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 11-  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 12-  $6 \text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow 2 \text{AlCl}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- 13-  $\text{C}_{15}\text{H}_{32} + 23 \text{O}_2 \rightarrow 15 \text{CO}_2 + 16 \text{H}_2\text{O}$
- 14-  $4 \text{NH}_3 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{NO} + 6 \text{H}_2\text{O}$
- 15-  $2 \text{ZnS} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ZnO} + 2 \text{SO}_2$
- 16-  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 2 \text{Fe}$
- 17-  $4 \text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{NO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 18-  $\text{Na}_3\text{P} + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + 3 \text{NaOH}$
- 19-  $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- 20-  $2 \text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + 2 \text{KNO}_3$
- 21-  $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
- 22-  $\text{C}_5\text{H}_{12} + 8 \text{O}_2 \rightarrow 5 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
- 23.-  $\text{O}_2 + 2 \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{Cl}_2\text{O}$
- 24.-  $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
- 25.-  $2 \text{K} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH} + \text{H}_2$
- 26.-  $\text{C}_9\text{H}_{20} + 14 \text{O}_2 \rightarrow 9 \text{CO}_2 + 10 \text{H}_2\text{O}$ .