

SOLUCIONES AJUSTE DE REACCIONES QUÍMICAS

- 1.- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
- 2.- $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
- 3.- $\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightarrow \text{NaOH} + 1/2\text{H}_2$
- 4.- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + 3/2\text{O}_2$
- 5.- $\text{BaO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
- 6.- $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl}$
- 7.- $3\text{FeS}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
- 8.- $2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{SO}_2 + \text{CO}_2$
- 9.- $\text{SO}_2 + 1/2\text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ Multiplicamos por 2 para quitar el número decimal
 $2\text{SO}_2 + 1\text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$
- 10.- $2\text{NaCl} \rightarrow 2\text{Na} + \text{Cl}_2$
- 11.- $4\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- 12.- $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{C} \rightarrow 3\text{CO} + 2\text{K}$
- 13.- $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{AgCl}$
- 14.- $\text{NaNO}_3 + \text{KCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{KNO}_3$ Está ajustada
- 15.- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightarrow 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$
- 16.- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{NaHCO}_3$
- 17.- $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$
- 18.- $\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Cr}$
- 19.- $3\text{Ag} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{AgNO}_3$
- 20.- $\text{CuFeS}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_2 + \text{CuO} + \text{FeO}$
- 21.- $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
- 22.- $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{BaSO}_4$
- 23.- $\text{Al} + 3\text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3/2\text{H}_2$ Multiplicamos por 2 para quitar el número decimal
 $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
- 24.- $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + 1/2\text{H}_2$ Multiplicamos por 2 para quitar el número decimal
 $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- 25.- $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

