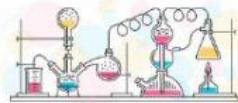


AJUSTE DE REACCIONES QUÍMICAS



Ajusta las siguientes reacciones siguiendo estas pautas:

- ✓ Si el coeficiente estequiométrico es 1, escríbelo.
- ✓ No escribas fracciones: exprésalo como el menor número entero posible.

- A. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- B. $\text{NaClO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{O}_2$
- C. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Al} + \text{CO}_2$
- E. $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- F. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- G. $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- H. $\text{CaC}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2$
- I. $\text{HCl} + \text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- J. $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- K. $\text{HCl} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- L. $\text{C}_{15}\text{H}_{32} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- M. $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- N. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$

- O. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Fe}$
- P. $\text{Na}_3\text{P} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{PH}_3 + \text{NaOH}$
- Q. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- R. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- S. $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- T. $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}$
- U. $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- V. $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$