

AJUSTE E INTERPRETACIÓN DE ECUACIONES QUÍMICAS

Realiza el ajuste de las siguientes ecuaciones químicas, y escribe los coeficientes estequiométricos correspondientes:

- $\square \text{H}_2 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{CH}_4 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{SO}_2 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{SO}_3$
- $\square \text{Na} + \square \text{H}_2\text{O} \text{ -----} \square \text{NaOH} + \square \text{H}_2$
- $\square \text{Al} + \square \text{Cl}_2 \text{ -----} \square \text{AlCl}_3$
- $\square \text{CH}_4\text{O} + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{Fe} + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{Fe}_2\text{O}_3$
- $\square \text{Ba(OH)}_2 + \square \text{HCl} \text{ -----} \square \text{BaCl}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{KClO}_3 + \square \text{KCl} \text{ -----} \square \text{KClO}$
- $\square \text{H}_2\text{SO}_4 + \square \text{NaOH} \text{ -----} \square \text{Na}_2\text{SO}_4 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{H}_2\text{SO}_4 + \square \text{NaOH} \text{ -----} \square \text{Na}_2\text{SO}_4 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{Fe}_2\text{S}_3 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{Fe} + \square \text{SO}_2$
- $\square \text{C}_5\text{H}_8 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{FeS} + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{Fe}_2\text{O}_3 + \square \text{SO}_2$
- $\square \text{KClO}_3 \text{ -----} \square \text{KCl} + \square \text{O}_2$
- $\square \text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
- $\square \text{C}_6\text{H}_6 + \square \text{O}_2 \text{ -----} \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$