

Ajusta les reaccions químiques següents, amb nombres enters. Si el coeficient val 1 cal posar-ho.

- 1) $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- 2) $\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
- 4) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 5) $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
- 6) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 7) $\text{O}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}_2\text{O}$
- 8) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$
- 9) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 10) $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$
- 11) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- 12) $\text{FeS}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{S}_4 + \text{S}_2$
- 13) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
- 14) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 15) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- 16) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{CO}_2$
- 17) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 18) $\text{H}_2\text{O} + \text{Na} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 19) $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{AgCl}$
- 20) $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{CO} + \text{K}$