

24. Ajusta les següents reaccions. En el cas de que no calgui posar cap coeficient estequiomètric, escriu un 1.
Fes servir els **NOMBRES ENTERS** més petits possibles.

- 1) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- 3) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- 4) $\text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 6) $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$
- 7) $\text{CO}_3\text{Ca} \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- 8) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 9) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$
- 10) $\text{HCl} + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 11) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 12) $\text{H}_2\text{S} + \text{LiOH} \rightarrow \text{Li}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$
- 13) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
- 14) $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 15) $\text{CuSO}_4 + \text{Zn} \rightarrow \text{Cu} + \text{ZnSO}_4$
- 16) $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 17) $\text{H}_2\text{O} + \text{CO} \rightarrow \text{H}_2 + \text{CO}_2$
- 18) $\text{PbS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{SO}_2$
- 19) $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
- 20) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 21) $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{ClNa}$
- 22) $\text{Cl}_2 + \text{NO} \rightarrow \text{ClNO}$
- 23) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- 24) $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- 25) $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$
- 26) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 27) $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$
- 28) $\text{Al} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{AlBr}_3$
- 29) $\text{BaO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{BaO}_2$
- 30) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 31) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
- 32) $\text{HCl} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 33) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 34) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$