

## ΧΗΜΙΚΕΣ ΕΞΙΣΩΣΕΙΣ

**ΑΣΚΗΣΗ** • Να συμπληρώσετε τους συντελεστές στις παρακάτω χημικές εξισώσεις:

- |   |   |
|---|---|
| α. $H_2 + Br_2 \rightarrow HBr$                     | β. $Mg + O_2 \rightarrow MgO$                     |
| γ. $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$                     | δ. $Ca + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2$            |
| ε. $Al + Cl_2 \rightarrow AlCl_3$                   | στ. $Cl_2 + KI \rightarrow KCl + I_2$             |
| ζ. $NaOH + H_2S \rightarrow Na_2S + H_2O$           | η. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$                   |
| θ. $F_2 + H_2O \rightarrow HF + OF_2$               | ι. $ZnCl_2 + Al_2S_3 \rightarrow ZnS + AlCl_3$    |
|   |   |
| ια. $FeBr_3 + H_2S \rightarrow Fe_2S_3 + HBr$       | ιβ. $Al + HBr \rightarrow AlBr_3 + H_2$           |
| ιγ. $N_2O_5 + KOH \rightarrow KNO_3 + H_2O$         | ιδ. $K_2CO_3 + HCl \rightarrow KCl + CO_2 + H_2O$ |
| ιε. $Al_2O_3 + H_2S \rightarrow Al_2S_3 + H_2O$     | ιστ. $K_2O + HNO_3 \rightarrow KNO_3 + H_2O$      |
| ιζ. $FeCl_3 + MgO \rightarrow Fe_2O_3 + MgCl_2$     | ιη. $Na_2O + H_3PO_4 \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O$ |
| ιθ. $SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$                   | κ. $CuCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + HCl$    |
|   |   |
| 1. $H_2 + F_2 \rightarrow HF$                       | 2. $C + O_2 \rightarrow CO$                       |
| 3. $Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$                   | 4. $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$                 |
| 5. $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$              | 6. $Ag + O_2 \rightarrow Ag_2O$                   |
| 7. $Al + HBr \rightarrow AlBr_3 + H_2$              | 8. $K + H_2S \rightarrow K_2S + H_2$              |
| 9. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$           | 10. $Al + H_2S \rightarrow Al_2S_3 + H_2$         |
|   |   |
| 11. $Al_2O_3 + H_3PO_4 \rightarrow AlPO_4 + H_2O$   | 12. $K + O_2 \rightarrow K_2O$                    |
| 13. $FeCl_3 + K_2S \rightarrow Fe_2S_3 + KCl$       | 14. $Na_2O + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$         |
| 15. $Al + FeCl_2 \rightarrow AlCl_3 + Fe$           | 16. $K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$              |
| 17. $Na_2CO_3 + HBr \rightarrow NaBr + CO_2 + H_2O$ | 18. $C_2H_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$        |
| 19. $Fe_2O_3 + HI \rightarrow FeI_3 + H_2O$         | 20. $Na_2S + HCl \rightarrow NaCl + H_2S$         |