



**9** Połącz zapisy ogólne przebiegu reakcji otrzymywania trudno rozpuszczalnych soli z ilustrującymi je przykładami równań reakcji chemicznych.

(... / 1 p.)

- |  |   |
|--|---|
| 1. sól 1 + sól 2 → sól 3 ↓ + sól 4         | A. $K_2CO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 \downarrow + 2 KOH$ |
| 2. sól 1 + kwas 1 → sól 2 ↓ + kwas 2       | B. $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$                         |
| 3. sól 1 + zasada → sól 2 ↓ + wodorotlenek | C. $AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl \downarrow + HNO_3$         |
|  | D. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl \downarrow + NaNO_3$       |

**10** Uzupełnij zapisy ogólne przebiegu reakcji otrzymywania soli.

(... / 3 p.)

- a) metal + ..... → sól + .....
- b) kwas + zasada → ..... + .....
- c) ..... + kwas I → ..... + kwas II
- d) tlenek metalu + ..... → sól + woda
- e) tlenek zasadowy + ..... → sól
- f) tlenek kwasowy + ..... → sól + .....
- g) ..... + niemetal → sól
- h) sól I + zasada I → ..... + .....
- i) ..... + ..... → sól III + sól IV