

Tabela: **Naboji ionov**

| KATIONI | | | | ANIONI | | |
|-----------------|------------------|------------------|------------------|------------------------------|-------------------------------|-----------------|
| + | 2+ | 3+ | 4+ | - | 2- | 3- |
| H ⁺ | Be ²⁺ | Al ³⁺ | Si ⁴⁺ | F ⁻ | O ²⁻ | N ³⁻ |
| Li ⁺ | Mg ²⁺ | Fe ³⁺ | | Cl ⁻ | S ²⁻ | P ³⁻ |
| Na ⁺ | Ca ²⁺ | | | Br ⁻ | CO ₃ ²⁻ | |
| K ⁺ | Fe ²⁺ | | | I ⁻ | SO ₄ ²⁻ | |
| Cu ⁺ | Cu ²⁺ | | | NO ₃ ⁻ | | |
| Ag ⁺ | Zn ²⁺ | | | | | |
| Hg ⁺ | Hg ²⁺ | | | | | |

Dopolni in uredi kemijske reakcije:

| | |
|--|---|
| CuI + H ₂ S → | [R: 2 CuI + H ₂ S → Cu ₂ S + HI] |
| AgNO ₃ + NaCl → | [R: AgNO ₃ + NaCl → AgCl + NaNO ₃] |
| MgO + HCl → | [R: MgO + 2 HCl → MgCl ₂ + H ₂ O] |
| Na ₂ S + CaCO ₃ → | [R: Na ₂ S + CaCO ₃ → Na ₂ CO ₃ + CaS] |
| Zn + HCl → | [R: Zn + 2 HCl → ZnCl ₂ + H ₂] |
| CaO + HCl → | [R: CaO + 2 HCl → CaCl ₂ + H ₂ O] |
| K ₂ SO ₄ + CaBr ₂ → | [R: K ₂ SO ₄ + CaBr ₂ → 2 KBr + CaSO ₄] |
| FeS + H ₂ SO ₄ → | [R: FeS + H ₂ SO ₄ → FeSO ₄ + H ₂ S] |
| Ag ₂ O + HCl → | [R: Ag ₂ O + 2 HCl → 2 AgCl + H ₂ O] |
| SiO ₂ + HF → | [R: SiO ₂ + 4 HF → SiF ₄ + 2 H ₂ O] |
| NaCl + H ₂ SO ₄ → | [R: 2 NaCl + H ₂ SO ₄ → Na ₂ SO ₄ + 2 HCl] |
| Ca ₃ (PO ₄) ₂ + H ₂ SO ₄ → | [R: Ca ₃ (PO ₄) ₂ + 3 H ₂ SO ₄ → 3 CaSO ₄ + 2 H ₃ PO ₄] |
| Ag ₂ O + H ₂ SO ₄ → | [R: Ag ₂ O + H ₂ SO ₄ → Ag ₂ SO ₄ + H ₂ O] |
| I ₂ + H ₂ S → | [R: I ₂ + H ₂ S → 2 HI + S] |
| CaF ₂ + H ₂ SO ₄ → | [R: CaF ₂ + H ₂ SO ₄ → CaSO ₄ + 2 HF] |
| Al + O ₂ → | [R: 4 Al + 3 O ₂ → 2 Al ₂ O ₃] |
| CaSO ₄ + Na ₂ CO ₃ → | [R: CaSO ₄ + Na ₂ CO ₃ → CaCO ₃ + Na ₂ SO ₄] |
| CuO + HNO ₃ → | [R: CuO + 2 HNO ₃ → Cu(NO ₃) ₂ + H ₂ O] |
| NaCl + Hg(NO ₃) ₂ → | [R: 2 NaCl + Hg(NO ₃) ₂ → HgCl ₂ + 2 NaNO ₃] |
| Na ₂ S + H ₂ SO ₄ → | [R: Na ₂ S + H ₂ SO ₄ → H ₂ S + Na ₂ SO ₄] |
| Al ₂ O ₃ + H ₂ → | [R: Al ₂ O ₃ + 3 H ₂ → 3 H ₂ O + 2 Al] |
| N ₂ + H ₂ → | [R: N ₂ + 3 H ₂ → 2 NH ₃] |

OPOMBE:

- Naloge naj Luka rešuje tako, da mu prvi del enačb prepišete na nov list, tako da ne bo videl rešitev, nato naj enačbe sam dopolni, preveri, če je pravilno napisal vse formule spojin, šele potem naj enačbo tudi opremi s primernimi koeficienti. **Na koncu** pa seveda preverita, ali je naloge pravilno rešil.
- Kjer v rešitvah [v oglatih oklepajih z **oranžno** barvo] pred spojino ni napisan koeficient (z **modro** barvo), se smatra, kot da tam stoji enica.
- Vrstni red napisanih produktov ni pomemben!