

OTESTUJTE SA

Poznámka: Pri dopĺňaní produktov píšte vzorce bez dolných indexov, napr. H₂O napíšete ako H2O

A. Dopĺňte produkty neutralizácie a stechiometrické koeficienty:

- a. HBr + Ba(OH)₂ → H₂O +
- b. H₂CO₃ + KOH → H₂O +
- c. HNO₃ + Cu(OH)₂ → H₂O +

B. Dopĺňte chýbajúce reaktanty a stechiometrické koeficienty:

- a. H₂SO₃ + → CaSO₃ + H₂O
- b. HNO₃ + → Al(NO₃)₃ + H₂O
- c. + Pb(OH)₂ → PbS + H₂O
- d. + Mg(OH)₂ → Mg₃(PO₄)₂ + H₂O

Upravte schémy chemických reakcií na chemické rovnice. Určte typ chemickej reakcie.

1. C₂H₆ + O₂ → CO₂ + H₂O typ reakcie:
2. P₄O₁₀ + H₂O → H₃PO₄ typ reakcie:
3. Al(OH)₃ + H₂SO₄ → Al₂(SO₄)₃ + H₂O typ reakcie:
4. Cl₂ + NaI → I₂ + NaCl typ reakcie:
5. H₂S + O₂ → SO₂ + H₂O typ reakcie:
6. SO₂ + O₂ $\xrightarrow{V_2O_5}$ SO₃ typ reakcie:
7. PbO₂ + HCl → PbCl₂ + Cl₂ + H₂O typ reakcie:
8. FeS₂ + O₂ → Fe₂O₃ + SO₂ typ reakcie:
9. AsH₃ + O₂ → As₂O₃ + H₂O typ reakcie:
10. Al + H₂SO₄ → Al₂(SO₄)₃ + H₂ typ reakcie:
11. CaSO₄ + C → CaO + SO₂ + CO₂ typ reakcie:
12. HBrO₃ → Br₂ + O₂ + H₂O typ reakcie: