

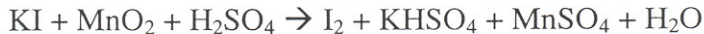
3. kolokvij – A

1422000

1. Koliko mL 63% HNO_3 z gostoto 1.38 g/mL potrebujemo za raztapljanje 1.7 g Cu? Napiši urejeno enačbo reakcije! R: 7,76 mL

2. Izračunaj koncentracijo kalcijevih ionov v nasičeni raztopini CaSO_4 . $L_p(\text{CaSO}_4) = 9.1 \cdot 10^{-6}$. R: $3,017 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$

3. Uredi enačbo (zapiši tudi delne reakcije!):



R: $2, 1, 1, 3 \rightarrow 1, 2, 1, 2$

4. Pri sušenju se masa neznanega kristalohidrata zmanjša za 56.9%. Preostanek vsebuje 29.5% Ca, 23.5% S in 47.0% O. Kakšna je formula kristalohidrata? R: $\text{CaSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

5. Koliko mg PbCl_2 lahko raztopimo v 1L 0.1M raztopine NaCl? $L_p(\text{PbCl}_2) = 1.6 \cdot 10^{-5}$. R: 445 mg