

Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 4. rok 1999/2000 11. september 2000

1. Koliko litrov 96 % žveplove(VI) kisline z gostoto 1,86 g/ml lahko dobimo iz 1,00 tone žvepla po kontaktnem postopku, e je izkoristek procesa 84 %. Napiši ustrezne reakcije !
2. Opiši postopek sinteze amoniaka iz elementov ! Kje industrijsko uporabljajo hidrazin ?
3. Kolika je stopnja disociacije α_2 0,05 M H_2SO_4 , cce je $K_2=1,2 \cdot 10^{-2}$? Kolika pa je α_1 ?
4. Kolikokrat je manjša topnost AgCl v 0,15 M raztopini NaCl v primerjavi s topnostjo AgCl v vodi, cce je topnostni produkt AgCl $1,25 \cdot 10^{-10}$?
5. Raztopino kalijevega manganata(VII) reduciramo v žveplenokislem mediju z natrijevim sulfatom(IV). Napiši in uredi redoks reakcijo z navedbo spremembe oksidacijskih števil !