

2001/2002

1. letnik

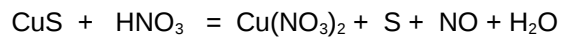
Pisni izpit (tretjič)

1. Skiciraj formulo dižveplove(VI) in trifosforjeve(V) kisline !
Napiši tudi bruto formuli !

2. Napiši vse, kar veš o NaOH (pridobivanje, lastnosti, uporaba) ?
Opremi z ustreznimi kemijskimi reakcijami !

3. 4,00 litre amoniaka pri normalnih pogojih raztopimo v 1250 ml vode.
Kolik je pH nastale raztopine, če je $K(\text{NH}_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$?

4. Uredi redoks enačbo



Ločeno napiši reakciji oksidacije in redukcije !

5. 0,50 % raztopina NaCl ima gostoto 1,005 g/ml pri 20°C. V njej raztopimo AgCl. Koliko mg srebrovih ionov se največ lahko raztopi v 250 litrih te raztopine, če je topnostni produkt AgCl $1,44 \cdot 10^{-10}$?