

Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 1.rok 1999/2000 12. junij 2000.

1. Kolika je stopnja disociacije α_2 za 0,05 M H_2SO_4 , ce je $K_2 = 1,2 \cdot 10^{-2}$? V prvi stopnji je H_2SO_4 popolno disociirana.
2. V posodi sta plina dušik in argon v masnem razmerju 7 : 5. Doloci tlak plinaste zmesi, ce je parcialni tlak argona 33,3 kPa.
3. Voda ima trdoto 14,0 nemških stopinj. Koliko mg Ca^{2+} je raztopljeno v 5,00 litrih te vode ?
4. Kaj veš o spojini NaClO_2 ? Kemijske lastnosti, pridobivanje, uporaba.
5. Vrsto štrevilo elementa je 38. Napiši ustrezno elektronsko konfiguracijo !
Kaj veš o tem elementu ? Napiši formule fosfata(V), hidrida, hidroksida in selenata(IV) tega elementa !