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

**1. Kolika je stopnja disociacije alpha2 za 0,05 M H2SO4,**

**ce je K2 = 1,2.10-2 ? V prvi stopnji je H2SO4 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 Ca2+ je raztopljeno v**

**5,00 litrih te vode ?**

**4. Kaj veš o spojini NaClO2 ? Kemijske lastnosti, pridobivanje, uporaba.**

**5. Vrstno število elementa je 38. Napiši ustrezno elektronsko konfiguracijo !**

**Kaj veš o tem elementu ? Napiši formule fosfata(V), hidrida, hidroksida in**

**selenata(IV) tega elementa !**