**V Domaćizadatak**

1. Kolika je koncentracija vodonikovih jona u 0.1M rastvoru azotaste kiseline čija je konstanta disocijacije 5∙10 -4?
2. Da li će doći do taloženja kalcijum-karbonata ako se pomješaju jednake zapremine rastvora kalcijum-hidroksida koncentracije 0,5 mol/dm3 i rastvora natrijum-karbonata koncentracije 0,25 mol/dm3. K(CaCO3)=1,6∙10-8.
3. Prikazati jednačinom proces disocijacije jedne slabe baze i jedne jake baze.
4. Izračunati konstantu ravnoteže reakcije:

2SO2(g) + O2(g) 2SO3(g)

Ako je ravnotežna koncentracija SO2 0,04mol/dm3 , O2 0,04mol/dm3 a SO3 0,02mol/dm3