**II Domaći zadatak**

1. Zaokružiti tačan odgovor:

-pH kiselih rastvora je:

1. manje od 7 b) jednako 7 c)veće od 7

-slaba kiselina je:

a)CH3COOH b)HCl c)NH4OH

1. Izračunati masu NaCl potrebnu za pripremanje 100 cm3 rastvora koncentracije 1,5 mol/dm3 .
2. Rastvoru koji sadrži 0,20 mola FeCl3 dodato je 0,24 mola NaOH. Napisati jednačinu te reakcije i izračunati koliko se molova Fe(OH)3 obrazovalo kao rezultat reakcije i koliko je molova FeCl3 ostalo u rastvoru.
3. Kako utiče na ravnotežu reakcije:

1/2 N2 (g + 1/2 O2 (g) NO(g) ΔrH=90.5kJ/mol

1. Povećanje koncentracije kiseonika
2. Povećanje koncentracije azot(II)-oksida
3. Smanjenje koncentracije azota