# DRUGI DOMAĆI ZADATAK ­­­­­­­­­­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Hemija

(smjer)

# Ime i prezime br. indeksa

1. Izračunati pH u rastvoru u kome je koncentracija hidornijum jona 10-5 mol/dm3. Koja bi bila boja metil-oranža u ovom rastvoru.
2. Zaokružiti tačan odgovor:

Slaba baza je: a. NH4OH b. CH3COOH c. KOH d. HNO3

pH kiselih rastvora je: a. manji od 7 b. veći od 7 c. jednako 7

1. Koliko je molova natrijum-hidroksida (NaOH) potrebno za potpunu neutralizaciju 1,5 mola sulfatne kiseline (H2SO4)?
2. Izračunati zapreminu rastvora koji se može napraviti od 69,5 g cink-fosfata, ako koncentracija rastvora trreba da bude 0,7 M.
3. U kom smjeru će se pomjeriti hemijska ravnoteža u sistemu:

2A + 3B ↔ 3C + D

a. Ako se koncentracija komponente B poveća

b. Ako se temperatura u sistemu poveća (uzimajući u obzir da je direktna reakcija

endotermna)