

Ime in priimek:

Skupina:

Vpisna številka:

**DRUGA PREGLEDNA VAJA IZ KEMIJE**

- 1.) Izračunajte število  $\text{Fe}^{3+}$  ionov v 5,00 mmol železovega(III) heksacianoferata(II)!
- 2.)  $6,75 \cdot 10^{-5}$  M raztopina očetne kisline ima pH 4,57. Izračunajte stopnjo ionizacije ( $\alpha$ )!
- 3.) V 12,0 mL 0,030 M raztopine žveplove(VI) kisline odmerimo 5,0 mL 0,200 M raztopine natrijevega hidroksida. Izračunajte pH nastale raztopine! Predpostavite popolno disociacijo obeh elektrolitov in aditivnost prostornin!
- 4.) Konstanta ravnotežja za reakcijo  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}(\text{g})$  pri 1727 °C je 4,40. Kolikšen je parcialni tlak ogljikovega oksida, ko se vzpostavi ravnotežje, če v posodo s prostornino 5,0 L uvedemo 1,00 mol vodika in 1,00 mol ogljikovega dioksida?
- 5.) V epruveto odmerimo 2,0 mL 0,100 M raztopine natrijevega klorida in 3,0 mL 0,100 M raztopine kalijevega jodida. Dodamo prebitno količino vodne raztopine broma (bromovica) ter oktan. Napišite in uredite enačbo kemijske reakcije, ki je potekla in izračunajte množino halogena, ki nastane pri tej reakciji!

**Relativne atomske mase elementov:**

N-79,9; C-12,01; Cl-35,45; Fe-55,85; H-1,008; I-126,9

K-39,10; N-14,01; Na-22,99; O-16,00; S-32,06

**REZULTATI**

1. naloga	2. naloga	3. naloga	4. naloga	5. naloga