

### 3. test znanja – 2.letnik

Ime in priimek: .....

št. točk ..... / 24 ..... %

Datum:

OCENA .....

---

Kriterij: 0-49% - 1, 50-62% - 2, 63-75% - 3, 76-88% - 4, 89-100% - 5

Pišite čitljivo. Pri računskih nalogah mora biti razviden potek reševanja!

Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

---

1. V katerem primeru bomo pri raztapljanju soli v vodi dobili raztopino s pH večjim od 7?  
Obkroži pravilen odgovor! [2]

- a) natrijev acetat
- b) amonijev klorid
- c) natrijev nitrat(V)

- d) barijev sulfat(VI)
- e) amonijev nitrat(V)

2. 1 liter kisline s pH = 2 razredčimo na 10 litrov. Kolikšen je pH razredčene kisline? [3]

3. 100 mL 0,20 M klorovodikove kisline razredčimo na 200 mL. Koliko mL 0,1 M raztopine natrijevega hidroksida porabimo za nevtralizacijo razredčene raztopine? [5]

4. V 10 mL raztopine klorovodikove kisline je  $6,0 \cdot 10^{20}$  oksonijevih ionov. Izračunaj pH raztopine! [3]

5. Zmešamo raztopini dveh elektrolitov. V katerih primerih poteče ionska reakcija? [1]

- a) ..... b) ..... c) .....

6. Katera trditev je pravilna za 25 mL 0,01 M vodno raztopino etanojske kisline? [2]

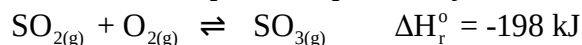
- a) V 1 L raztopine je 0,01 mol oksonijevih ionov.  
b) pH raztopine je 2,0.  
c) Raztopina ne prevaja električnega toka.  
d) V raztopini je več oksonijevih ionov kakor molekul etanojske kisline.  
e) Pri titraciji porabimo 25 mL 0,01 M raztopine natrijevega hidroksida.

7. Za nevtralizacijo natrijevega hidroksida smo porabili 140 mL 0,55 M žveplove(VI) kisline. Koliko gramov natrijevega hidroksida je bilo v vzorcu? [4]

8. 1 L 1M žveplove(VI) kisline popolnoma zreagira z: [2]

- a) 1 L 1 M NaOH d) 1 L 4 M NaOH  
b) 1 L 2 M NaOH e) 1 L 5 M NaOH  
c) 1 L 3 M NaOH

9. Pri kakšnih pogojih bo nastalo več produkta pri reakciji: [2]



- a) Dodamo katalizator.  
b) Povišamo temperaturo.  
c) Povišamo tlak reakcijske zmesi.  
d) Z nižamo tlak kisika v reakcijski zmesi.  
e) Na količino produktov ne moremo vplivati.