

### 3. test znanja – 2.j

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 manjšim od 7? Obkroži pravilen odgovor! [2]

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

- d) amonijev sulfat(VI)
- e) amonijev sulfid
- f) natrijev klorid

2. 1 liter baze s  $pOH = 2$  razredčimo na 100 litrov. Kolikšen je pH razredčene baze? [3]

3. 200 mL 0,20 M klorovodikove kisline razredčimo na 400 mL. Koliko mL 0,2 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]

