

## 1. test znanja – 1.c skupina B

Ime in priimek: .....

št. točk ..... / 25 ..... %

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. Na kratko opiši, kako bi ločil zmesi: [2]
  - sladkorja in peska
  
  - vode in olja
  
2. Poimenuj naslednje spojine! [3]
  - $\text{CaSO}_4$
  - $\text{BaO}$
  - $\text{H}_2\text{SO}_3$
  - $\text{BeCl}_2$
  - $\text{HClO}_3$
  - $\text{Al}(\text{OH})_3$
  
3. Zapiši formule naslednjih spojin! [3]
  - natrijev klorat(VII)
  - dušikova(III) kislina
  - barijev hidroksid
  - amonijev fosfat(V)
  - nikljev(II) klorid heksahidrat
  - kromov(III) fluorid
  
4. Izračunaj masni delež fosforja v fosforjevi(V) kislini. [3]

5. Pri reakciji med amoniakom in klorovo(VII) kislino nastane amonijev klorat(VII). Koliko amoniaka je moralo reagirati s prebitkom klorove(V) kisline, če je pri reakciji nastalo 420 gramov amonijevega klorata(VII)? [4]
6. Ogljik tvori več izotopov. V enem od njih je število nevtronov za 2 večje od števila elektronov. Zapiši simbol tega izotopa z vrstnim in masnim številom ter mu določi število protonov, elektronov in nevtronov. [3]
7. Kakšna je razlika med  $2p$  in  $3p$  orbitalami. V čem so si orbitale podobne in v čem se razlikujejo? [2]
- podobnost
  - različnost
8.  $\text{Cu}^{2+}$  ionu določi elektronsko konfiguracijo na daljši in krajši način. [2]
- daljši način: .....
  - krajši način: .....
9. Kateri element je izoelektronski z  $\text{S}^{2-}$ ? [1]
10. Katere elemente imenujemo izotope in kako jih delimo? [2]