1. test znanja – 1.c
skupina A

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]
   - joda in peska
   - peska in soli

2. Poimenuj naslednje spojine! [3]
   - Na_2SO_4
   - Al_2O_3
   - H_2SO_2
   - BCl_3
   - $HClO_4$
   - $Ca(OH)_2$

3. Zapiši formule naslednjih spojin! [3]
   - natrijev klorat(V)
   - dušikova(V) kislina
   - aluminijev hidroksid
   - amonijev sulfat(VI)
   - bakrov(II) sulfat(VI) pentahidrat
   - kromov(III) oksid

4. Izračunaj masni delež klora v klorovi(V) kislini. [3]

5. Pri reakciji med klorovo(VII) kislino in natrijevim hidroksidom nastaneta natrijev klorat(VII) in voda. Koliko natrijevega hidroksida potrebujemo, če želimo dobiti 350 g natrijevega klorata(VII). Klorova(VII) kislina je v prebitku. [4]

6. Dušik tvori več izotopov. V enem od njih je število nevtronov za 4 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 *1s* in *3s* orbitalami. V čem so si orbitale podobne in v čem se razlikujejo? [2]

   - podobnost
   - različnost

8. Cr^{3+} ionu določi elektronsko konfiguracijo na daljši in krajši način. [2]

   - daljši način: ……
   - krajši način: ……

9. Kateri element je izoelektronski z Zn^{2+}? [1]

10. Katere elemente imenujemo izotope in kako jih delimo? [2]