# **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
1. Poimenuj naslednje spojine! [3]
* Na2SO4
* Al2O3
* H2SO2
* BCl3
* HClO4
* Ca(OH)2
1. Zapiši formule naslednjih spojin! [3]
* natrijev klorat(V)
* dušikova(V) kislina
* aluminijev hidroksid
* amonijev sulfat(VI)
* bakrov(II) sulfat(VI) pentahidrat
* kromov(III) oksid
1. Izračunaj masni delež klora v klorovi(V) kislini. [3]
2. 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]
3. 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]
4. Kakšna je razlika med *1s* in *3s* orbitalami. V čem so si orbitale podobne in v čem se razlikujejo? [2]
* podobnost
* različnost
1. Cr3+ ionu določi elektronsko konfiguracijo na daljši in krajši način. [2]
* daljši način: ……………………………………………………………………………
* krajši način: ……………………
1. Kateri element je izoelektronski z Zn2+? [1]
2. Katere elemente imenujemo izotope in kako jih delimo? [2]