# **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
1. Poimenuj naslednje spojine! [3]
* CaSO4
* BaO
* H2SO3
* BeCl2
* HclO3
* Al(OH)3
1. Zapiši formule naslednjih spojin! [3]
* natrijev klorat(VII)
* dušikova(III) kislina
* barijev hidroksid
* amonijev fosfat(V)
* nikljev(II) klorid heksahidrat
* kromov(III) fluorid
1. Izračunaj masni delež fosforja v fosforjevi(V) kislini. [3]
2. 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]
3. 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]
4. Kakšna je razlika med *2p* in *3p* orbitalami. V čem so si orbitale podobne in v čem se razlikujejo? [2]
* podobnost
* različnost
1. Cu2+ ionu določi elektronsko konfiguracijo na daljši in krajši način. [2]
* daljši način: ……………………………………………………………………………
* krajši način: ……………………
1. Kateri element je izoelektronski z S2-? [1]
2. Katere elemente imenujemo izotope in kako jih delimo? [2]