# **Test znanja**

**Popravljanje negativne ocene iz I. konference**

Ime in priimek: …………………………. št. točk ….. / 29 …….. %

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. Zapiši definicijo za element. [1]
2. Natančno opiši, kako bi ločil zmes kuhinjske soli, mivke in železnih opilkov? [2]
3. Zapiši formule naslednjih spojin: [6]

* kalcijev karbonat
* žveplova(VI) kislina
* aluminijev klorid
* kalijev manganat(VII)
* kalijev oksid
* klorovodikova kislina

1. Zapši imena naslednjih spojin: [6]

* Na2SO4
* CaCl2
* MgO
* HClO4
* NaOH
* Na2S

1. Opiši, kako je zgrajen atom! [3]
2. Kaj so izotopi? [1]
3. Izračunati moraš gostoto gumijastega zamaška. Masa suhega zamaška je 36,5 g. Volumen zamaška si izmeril tako, da si ga vrgel v merilni valj, v katerem si imel že 50 mL vode. Ob potopitvi zamaška je nivo vode narasel na 75 mL. Iz danih podatkov izračunaj gostoto zamaška. [3]
4. V 150 g čiste vode dodaš 50 g natrijevega klorida in pomešpaš, da se vsa sol raztopi. Koliko odstotna je tako pripravljena raztopina? [3]
5. Zmešamo 300 g 7% raztopine natrijevega klorida in 200 g 12% raztopine natrijevega klorida. Koliko odstotna je tako pripravljena raztopina? [4]