

**Test znanja – 1.d**  
**Popravljanje negativne ocene iz I. konference (3)**

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 sosedji, 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    | • kalijev manganat(VII) |
| • žveplova(VI) kislina | • kalijev oksid         |
| • aluminijev klorid    | • klorovodikova kislina |

4. Zapši imena naslednjih spojin: [6]

- |                            |                         |
|----------------------------|-------------------------|
| • $\text{Na}_2\text{SO}_4$ | • $\text{HClO}_4$       |
| • $\text{CaCl}_2$          | • $\text{NaOH}$         |
| • $\text{MgO}$             | • $\text{Na}_2\text{S}$ |

5. Opiši, kako je zgrajen atom! [3]

6. Kaj so izotopi? [1]
7. Izračunati moraš gostoto gumijastega zamaška. Masa suhega zamaška je 36,5 g. Volumen zamaška si izmeril tako, da si ga vrgel v meritni 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]
8. V 150 g čiste vode dodaš 50 g natrijevega klorida in pomešpaš, da se vsa sol raztopi. Koliko odstotna je tako pripravljena raztopina? [3]
9. Zmešamo 300 g 7% raztopine natrijevega klorida in 200 g 12% raztopine natrijevega klorida. Koliko odstotna je tako pripravljena raztopina? [4]