

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

4. Zapiši imena naslednjih spojin: [6]

- | | |
|----------------------------|-------------------------|
| • Na_2SO_4 | • HClO_4 |
| • CaCl_2 | • NaOH |
| • MgO | • Na_2S |

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 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]
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]