

3. test znanja

Ime in priimek:

št. točk / 23 %

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. Kateri tip molekulskih vezi povezuje med seboj same nepolarne molekule? [1]

2. Katere kemijske reakcije imenujemo endotermne? [1]

3. Natančno nariši graf, ki ponazarja eksotermno kemijsko reakcijo! Na grafu označi energijo aktivacije, aktivacijski kompleks in spremembo entalpije! [4]

4. Kako lahko vplivamo na hitrost kemijske reakcije? [3]

-
-
-

5. Kaj je raztopina? [1]

6. Katere raztopine imenujemo nasičene raztopine? [3]

7. Pred seboj imaš tri čaše v katerih so tri vrste raztopin: prava raztopina, koloidna raztopina in suspenzija. Kako bi jih ločil med seboj? [3]

- prava raztopina:
- koloidna raztopina:
- suspenzija:

8. V čaši zmešamo 70 gramov natrijevega klorida in 500 gramov vode. Tako pripravljeno raztopino dodamo še 410 gramov 12% raztopine natrijevega klorida. Koliko procentna je ta raztopina sedaj? [4]

9. Izračunaj koliko procentov vodika je v vodi? [2]

10. Kislost oziroma bazičnost raztopin merimo s pH. Kakšen je pH kislih raztopin? [1]