

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 sosedji, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

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

2. Katere kemijske reakcije imenujemo eksotermne? [1]

3. Natančno nariši graf, ki ponazarja endotermno 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 topnost? [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 imamo 370 gramov 9% raztopine kalijevega nitrata. Raztopini dodamo še 50 gramov kalijevega nitrata in dolijemo 200 gramov vode Koliko procentna je ta raztopina sedaj? [4]
9. Izračunaj koliko procentov kisika je v vodi? [2]
10. Kislost oziroma bazičnost raztopin merimo s pH. Kakšen je pH alkalnih raztopin? [1]