# **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]
* ................................
* ................................
* ................................
1. Kaj je raztopina? [1]
2. Katere raztopine imenujemo nasičene raztopine? [3]
3. 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: ..........................................................................
1. V čaši zmešamo 70 gramov natrijevega klorida in 500 gramov vode. Tako pripravljeni raztopini dodamo še 410 gramov 12% raztopine natrijevega klorida. Koliko procentna je ta raztopina sedaj? [4]
2. Izračunaj koliko procentov vodika je v vodi? [2]
3. Kislost oziroma bazičnost raztopin merimo s pH. Kakšen je pH kislih raztopin? [1]