# **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 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]

* ................................
* ................................
* ................................

1. Kaj je topnost? [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 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]
2. Izračunaj koliko procentov kisika je v vodi? [2]
3. Kislost oziroma bazičnost raztopin merimo s pH. Kakšen je pH alkalnih raztopin? [1]