# **2. test znanja**

Ime in priimek: …………………………. št. točk ….. / 20 …….. %

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. Kaj je značilno za kovalentno kemijsko vez? [1]
2. Kaj je značilno za elemente, ki so v isti skupini periodnega sistema? [1]
3. Katere elektrone imenujemo valenčne elektrone? [1]
4. Med kakšnimi molekulami nastanejo orientacijske molekulske vezi? [1]
5. Izpolni naslednjo tabelo o lastnostih kristalov! [4]

(vsak pravilno rešen stolpec - 1T)

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | kovalentni kristal | ionski kristal | kovinski kristal | molekulski kristal |
| trdnost |  |  |  |  |
| prevodnost v trdnem |  |  |  |  |
| prevodnost v talini |  |  |  |  |
| topnost v vodi |  |  |  |  |

1. Katere kemijske reakcije imenujemo endotermne? [1]
2. Natančno nariši graf, ki ponazarja eksotermno kemijsko reakcijo! Na grafu označi energijo aktivacije in spremembo entalpije! [3]
3. Imamo 1500 gramov 8% raztopine natrijevega karbonata. Raztopini odparimo vso vodo. Koliko gramov soli je ostalo v posodi? [2]
4. Zapiši kemijske enačbe za naslenje kemijske reakcije: [3]
* kalijev oksid in voda:
* klorova(VII) kislina in natrijev hidroksid:
* cink in klorovodikova kislina:
1. Izračunaj koliko odstotkov posameznih elementov je v natrijevem karbonatu (Na2CO3)? [3]