

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				

6. Katere kemijske reakcije imenujemo endotermne? [1]

7. Natančno nariši graf, ki ponazarja eksotermno kemijsko reakcijo! Na grafu označi energijo aktivacije in spremembo entalpije! [3]
8. Imamo 1500 gramov 8% raztopine natrijevega karbonata. Raztopini odparimo vso vodo. Koliko gramov soli je ostalo v posodi? [2]
9. Zapiši kemijske enačbe za naslednje kemijske reakcije: [3]
- kalijev oksid in voda:
 - klorova(VII) kislina in natrijev hidroksid:
 - cink in klorovodikova kislina:
10. Izračunaj koliko odstotkov posameznih elementov je v natrijevem karbonatu (Na_2CO_3)? [3]