

2. 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. Opiši kovalentno kemijsko vez! [2]

2. Zapiši kemijske enačbe za naslenje kemijske reakcije: [3]

- kalijev oksid in voda:
- klorova(VII) kislina in natrijev hidroksid:
- cink in klorovodikova kislina:

3. Kaj je značilno za elemente, ki so v isti skupini periodnega sistema in kaj za elemente, ki so v isti periodi periodnega sistema? [2]

- ista skupina:
- ista perioda:

4. Kako imenujemo prehode med naslednjimi agregatnimi stanji? [3]

- trdno → plin
- plin → tekoče
- tekoče → trdno

5. Izpolni naslednjo tabelo o lastnostih kristalov! [4]

	kovalentni kristal	ionski kristal	kovinski kristal	molekulski kristal
--	-----------------------	-------------------	---------------------	-----------------------

trdnost				
prevodnost v trdnem				
prevodnost v talini				
topnost v vodi				

6. Kaj je značilno za indukcijske molekulske vezi? [1]

7. V čaši zmešamo 500 gramov 12% raztopine kalijevega klorida in dodamo še 40 gramov kalijevega klorida. Koliko procentna je tako pripravljena zmes? [3]

8. Imamo 1500 gramov 8% raztopine natrijevega karbonata. Raztopini odparimo vso vodo. Koliko gramov soli je ostalo v posodi? [2]

9. Natančno nariši graf, ki ponazarja eksotermno kemijsko reakcijo! Na grafu označi energijo aktivacije in spremembo entalpije! [3]