

1. KONTROLNA NALOGA

Ime in priimek:

1. Navedenih je šestnajst snovi.

/9 T

N ₂	NO	Al	SF ₆	Na ₂ O	Cu	NH ₃	K ₂ S	Na ₂ SO ₄	KNO ₃	P ₄	He	S ₈	Mg	MgCl ₂	CO ₂
----------------	----	----	-----------------	-------------------	----	-----------------	------------------	---------------------------------	------------------	----------------	----	----------------	----	-------------------	-----------------

- a) V katerih snoveh povezuje delce ionska vez? _____
- b) V katerih snoveh so atomi povezani s kovalentno nepolarno vezjo? _____
- c) Katere snovi so zgrajene iz molekul? _____
- č) V katerih snoveh sta prisotni ionska in kovalentna vez? _____
- d) V katerih snoveh povezuje delce kovinska vez? _____
- e) Katere snovi so elementi? _____
- f) Katere nekovine se nahajajo v obliki atomov? _____
- g) Katere snovi prevajajo električni tok v talini (tekočem agregatnem stanju)? _____

2. Dopolni tabelo.

/5 T

Molekula	NH ₃	CCl ₄
Strukturna formula molekule (nariši pravilno obliko molekule, označi vezne in nevezne elektronske pare)		
Polarnost molekule		
Oblika molekule		
Kot med vezmi		

3. Nariši strukturno formulo za CO₂ in H₂S.

/2 T

4. Zapiši enačbo urejene kemijske reakcije:

/1 T



5. Vrednosti 20 kJ/mol, 2 kJ/mol in 430 kJ/mol ustrezajo energijam treh različnih vrst vezi. Ugotovi, katera vrednost ustreza kateri vezi. /1 T

kovalentna vez _____ vodikova vez _____ disperzijska vez _____

6. Katera od navedenih lastnosti NI posledica vodikove vezi? /1 T

- a) Vodi se pri sobnih pogojih nahaja v tekočem agregatnem stanju.
- b) Specifična izparilna toplota vode je precej visoka, znaša kar 2260 kJ/kg.
- c) Led plava na tekoči vodi.
- č) Voda je polarna molekula.
- d) Voda ima kljub manjši molski masi višjo temperaturo vrelišča kot vodikov sulfid.

7. Imenuj molekulsko vez, ki prevladuje med: /2 T

- a) molekulo HCl in molekulo Cl₂ _____
- b) molekulami H₂S _____
- c) molekulami O₂ _____
- č) molekulami NH₃ _____

8. 5,00 g soli raztopimo v 120 g vode. Izračunaj masni delež soli v raztopini. /2 T

9. Koliko g K₂CO₃ potrebuješ za pripravo 2,50 L 0,7520 M raztopine? /3 T

13 – 16,25 = zd (2)
16,5 – 20,25 = db (3)

$$20,5 - 23,25 = \text{pd (4)}$$

$$23,5 - 26 = \text{odl (5)}$$