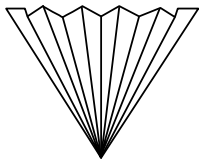


1. test	A	Ime in priimek:	št. točk:	od 8
---------	---	-----------------	-----------	------

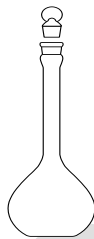
1T 1. Naloga: Izpolnite spodnjo tabelo.

	Št. protonov	Št. nevtronov	Št. elektronov	Vrstno število	Masno število	Ime delca
${}^{26}_{12}\text{Mg}^{2+}$						
${}^{18}_8\text{O}^{2-}$						
${}^{37}_{11}\text{Cl}$						

1T 2. Naloga: Pod sliko vpišite ime pribora, ki ga pogosto uporabljamo v kemijskem laboratoriju



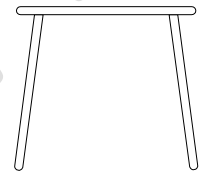
A _____



B _____



C _____



D _____

1T 3. Naloga: Dopolnite tabelo z manjkajočimi formulami in imeni (po Stocku).

formula	po Stocku
	nikljev(II) sulfid
	manganov(II) oksid
PCl_5	
N_2O	
CO_2	

formula	po Stocku
Fe_2O_3	
NaBr	
	kalcijev(II) sulfid
	aluminijev(III) karbid
	žveplov(VI) oksid

1T 4. Naloga: LD_{50} (človek) za nikotin je 0,88 mg na 1 kg telesne teže. Ena cigareta lahko vsebuje 2 mg nikotina. Koliko pokajenih cigaret predstavlja smrtno dozo za človeka s 50 kg?

1T 5. Naloga: V paru obkroži delec, ki ima večjo prvo ionizacijsko energijo:

a) Sr I b) Cl Br c) H Li d) Na Cl e) Ar Kr

1T 6. Naloga: Element **A** leži v 3. periodi in VI. Skupini, element **B** ša ima 20 elektronov. Zapišite elektronski konfiguraciji obeh atomov in dopolnite stavke.


Elektronska konfiguracija **A**: _____

Število lupin v atomu **A**: _____; število samskih elektronov v atomu **A** _____. Napišite naboj iona, ki ga bo element **A** najverjetneje tvoril _____.

Elektronska konfiguracija **B**: _____

Število lupin v atomu **B**: _____; število samskih elektronov v atomu **B** _____. Napišite naboj iona, ki ga bo element **B** najverjetneje tvoril _____. Element **B** leži v _____ periodi in _____ skupini.

1T 7. Naloga: Pod posamezne opozorilne znake zapiši opozorila na katera opozarjajo znaki.

1T 8. Naloga: Izračunajte relativne molekulske mase naslednjih spojin:

$H_2C_2O_4$, _____, H_2S _____,

$CuSO_4 \cdot 5H_2O$ _____, $Ca_3(PO_4)_2$ _____

$A_r(H)=1,0$	$A_r(C)=12,0$	$A_r(O)=16,0$	$A_r(Ca)=40,0$	$A_r(P)=31,0$	$A_r(S)=32,0$	$A_r(Cu)=63,5$
--------------	---------------	---------------	----------------	---------------	---------------	----------------

2. test	A	Ime in priimek:	št. točk:	od 8
---------	---	-----------------	-----------	------

1T

1. Naslednje molekule razporedite med polarne in nepolarne: HBr, BeCl₂, H₂O, NH₃, CF₄, PF₅, SF₆, CO, H₂S, PH₃

Polarne:

Nepolarne:

1T

2. Določite vrsto vezi znotraj gradnikov naslednjih snovi (ionska, polarna ali nepolarna kovalentna):



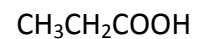
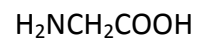
1T

3. Izpolni spodnjo tabelo.

molekula	NH ₃	BF ₃
Ime spojine		
oblika molekule		
kot med vezmi		
vezi med molekulami		
nariši strukturo molekule		

1T

4. Določi vrsto vezi med gradniki (molekulami) naslednjih snovi!



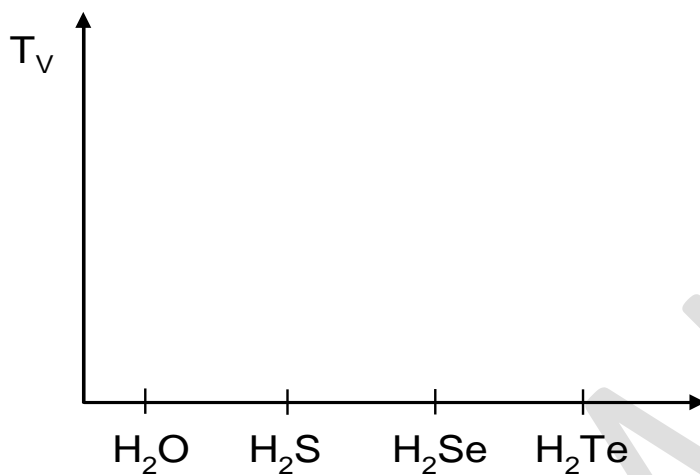
1T

5. Razvrstite naslednje spojine (S₈, Cl₂, O₂, CCl₄, He) od najnižjega do najvišjega vrelišča:

_____ < _____ < _____ < _____

1T

6. V spodnji graf približno vrišite vrelišča spojin vodika z elementi VI. skupine.



1T

7. V tabeli so navedene nekatere lastnosti snovi. Določite vrsto kristala, ki odgovarja tem lastnostim.

Vrsta	Tališče	Prevodnost	Prevodnost	Topnost v
	801	ne	da	da
	1067	ne	da	da
	1083	da	da	ne
	-26	ne	ne	ne

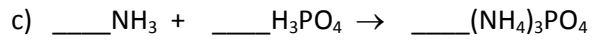
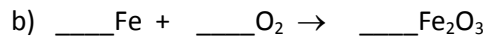
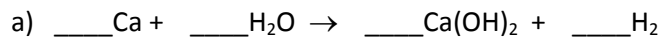
1T

8. Razvrstite navedene spojine (H_2O , CCl_4 , BeF_2 , H_2S , grafit) po velikosti kotov med vezmi od najmanjšega do največjega.

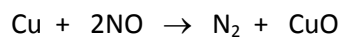
_____ < _____ < _____ < _____

3. test	A	Ime in priimek:	št. točk:	od 8
---------	---	-----------------	-----------	------

1T 1. Ureditete naslednje kemijske reakcije:

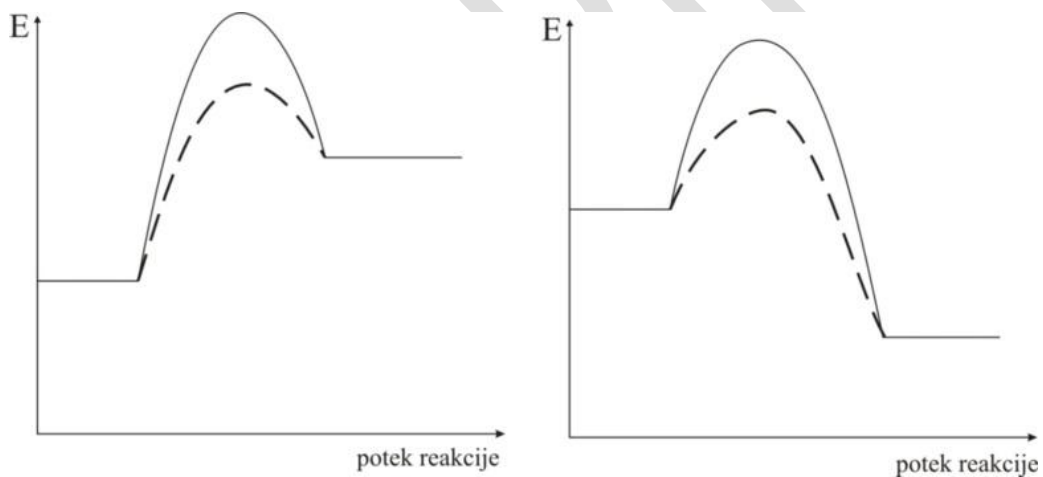


1T 2. Izračunajte maso bakra, ki jo potrebujemo, da bo pri reakciji nastalo 5 L dušika pri normalnih pogojih.

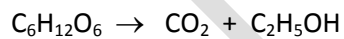


m(Cu) =

1T 3. V ustrezni graf na spodnji sliki vriši reakcijsko entalpijo endotermne reakcije.



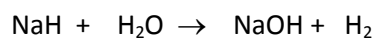
1T 4. Koliko g etanola lahko nastane iz 1 kg glukoze po naslednji reakciji:



m(etanola) =

1T

5. Pri spodnji reakciji nastane 5×10^{22} molekul vodika. Koliko gramov NaH smo porabili?



$m(\text{NaH}) =$

1T

6. Izračunaj masni delež kisika v $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_7$.

$w(\text{O}) =$ _____

1T

7. V čaši imamo 700 g kalijevega hidroksida, KOH. Izračunaj množino kalijevega hidroksida.

$n(\text{KOH}) =$ _____

1T

8. V 2 litrski posodi imamo kisik pri normalnih pogojih. Koliko g kisika je v posodi?

$m(\text{O}_2) =$ _____