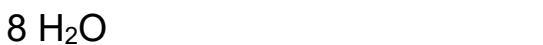


1. Napiši kvalitativno i kvantitativno značenje kemijskih oznaka:



2. Popuni tablicu:

Kemijska formula	H ₂ O	NH ₃	S ₈	NaCl	Fe ₂ O ₃
Broj atoma u molekuli	2 H, __ O	__ N, __ H	__ S	__ Na, __ Cl	__ Fe, __ O

3. Imenu kemijskog spoja u lijevom stupcu pridruži pripadnu kemijsku formulu A - G:



4.

1. Izračunaj relativnu molekulsku masu molekule klorovodika.

$$M_r(\text{HCl}) = A_r(\text{H}) + A_r(\text{Cl})$$

$$= 1,008 + \underline{\quad}$$

$$M_r(\text{HCl}) = \underline{\quad}$$

2. Izračunaj relativnu molekulsku masu dvije molekule klorovodika.

$$2 M_r(\text{HCl}) = 2 A_r(\text{H}) + \underline{\quad} A_r(\text{Cl})$$

$$= \underline{\quad} + \underline{\quad}$$

$$2 M_r(\text{HCl}) = \underline{\quad}$$

3. Izračunaj relativnu molekulsku masu molekule vode.

$$M_r(H_2O) = \underline{\quad} A_r(H) + A_r(O)$$

$$= \underline{\quad} + 16,00$$

$$M_r(H_2O) = \underline{\quad}$$

4. Izračunaj relativnu molekulsku masu tri molekule vode.

$$3 M_r(H_2O) = 6 A_r(H) + \underline{\quad} A_r(O)$$

$$= \underline{\quad} + \underline{\quad}$$

$$3 M_r(H_2O) = \underline{\quad}$$

5. Izračunaj relativnu molekulsku masu pet molekula ugljičnog dioksida.

$$5 M_r(CO_2) = \underline{\quad} A_r(C) + 10 A_r(O)$$

$$= \underline{\quad} + \underline{\quad}$$

$$5 M_r(CO_2) = \underline{\quad}$$

6. Izračunaj relativnu molekulsku masu četiri molekule kisika.

$$4 M_r(O_2) = \underline{\quad} A_r(O)$$

$$= \underline{\quad}$$

$$4 M_r(O_2) = \underline{\quad}$$

5. Razvrstaj kemijske oznake:

Cl₂, HCl, O, H₂, Cl, NH₃, H₂O, Cu, N, SO₂, Fe, S, O₂, S₈, Al.

A simboli atoma _____

B kemijske formule elementarnih tvari _____

C kemijske formule spojeva _____

6. U jezgri atoma kisika nalazi se 8 protona i 8 neutrona.

a) Izradi model zadatog atoma kisika.

b) Za zadani atom odredi protonski broj, broj elektrona i maseni broj.

$$Z = \underline{\quad} \quad N(e^-) = \underline{\quad} \quad A = \underline{\quad}$$

6. Kemijski element X nalazi se u 15. skupini periodnog sustava elemenata. Molekula te elementarne tvari može se prikazati kao X_2 .

- a) Napiši kemijski simbol elementa X. _____
- b) Napiši kemijsku formulu elementarne tvari X. _____
- c) Odredi: $A_r(X) =$ _____

7. a) Za atom kisika, ^{16}O , odredi: $N(p^+) =$ _____, $N(e^-) =$ _____, $N(n^0) =$ _____.

b) Kemijskom oznakom prikaži elementarni kisik. _____

c) Za molekulu kisika odredi: $N(p^+) =$ _____, $N(e^-) =$ _____.

d) Koliki naboj ima čestica koja nastaje kad neutralni atom kisika primi dva elektrona? Predloži kemijsku oznaku za takvu česticu.

a) Za atoma magnezija, ^{24}Mg , odredi: $N(p^+) =$ _____, $N(e^-) =$ _____, $N(n^0) =$ _____.

b) Kemijskom oznakom prikaži elementarni magnezij. _____

c) Koliki naboj ima čestica koja nastaje kad neutralni atom magnezija otpusti dva elektrona? Predloži kemijsku oznaku za takvu česticu. _____

d) Kako nazivamo čestice pozitivnog ili negativnog električnog naboja?

8.

VRSTE ATOMA I PRIPADNE VALENCIJE	KEMIJSKA FORMULA	NAZIV SPOJA (prema valenciji elementa)
	N_2O_3	
cink (II), jod (I)		
	FeCl_2	
		sumporov(IV) oksid