

1. Koji elementi obrazuju kovalentnu vezu i na koji način? _____

2. Zaokruži slovo ispred simbola parova atoma koji mogu da obrazuju jonsku vezu:

a) H i C b) K i Cl c) Mg i F d) H i N e) Mg i Na f) H i O

3. Pomoću Luisovih simbola prikaži nastajanje

a) kovalentne veze u molekulu kiseonika

b) jonske veze u jedinjenju čija je formula Li_2O

4. Navedene čestice razvrstaj na atome, molekule elemenata i molekule jedinjenja

Al, NH_3 , O_2 , P_4 , HBr, H_2SO_4 , Fe, F_2

atomi: _____

molekuli elemenata: _____

molekuli jedinjenja: _____

5. Koliko zajedničkih elektronskih parova ima u tri molekula azota? _____

6. Na osnovu formule odredi valencu svakog elementa:

a) MgBr_2 b) CH_4 c) Al_2O_3 d) Cl_2O_7

7. Sastavi molekulске formule na osnovu valenci:

II I	IV II	V II	III I
a) Ca Cl	b) N O	c) P O	d) Al Cl

8. Napiši hemijske simbole, odnosno molekulске formule:

a) tri atoma azota _____ b) četiri molekula amonijaka _____

c) dva atoma vodonika _____ d) dva molekula vodonika _____

9. Zaokruži slovo ispred formule molekula u kojem je zastupljena polarna kovalentna veza:

a) H_2S b) NaCl c) N_2 d) MgCl_2

1. Koji elementi obrazuju jonsku vezu i na koji način? _____

2. Zaokruži slovo ispred simbola parova atoma koji mogu da obrazuju kovalentnu vezu:

a) K i Cl b) N i O c) Mg i F d) H i N e) Mg i Na f) Li i Cl

3. Pomoću Luisovih simbola prikaži nastajanje

a) kovalentne veze u molekulu hlora

b) jonske veze u jedinjenju čija je formula CaCl_2

4. Navedene čestice razvrstaj na atome, molekule elemenata i molekule jedinjenja

CH_4 , Br_2 , P, HCl, H_2SO_3 , F, S_8 , Na

atomi: _____

molekuli elemenata: _____

molekuli jedinjenja: _____

5. Koliko zajedničkih elektronskih parova ima u dva molekula kiseonika? _____

6. Na osnovu formule odredi valencu svakog elementa:

a) CaBr_2 b) H_2O c) N_2O_5 d) Cl_2O

7. Sastavi molekulске formule na osnovu valenci:

II	I	III	II	VI	II	III	I
a) Mg	Cl	b) N	O	c) S	O	d) Al	F

8. Napiši hemijske simbole, odnosno molekulске formule:

a) dva atoma vodonika _____ b) pet molekula vode _____

c) dva atoma azota _____ d) dva molekula azota _____

9. Zaokruži slovo ispred formule molekula u kojem je zastupljena nepolarna kovalentna veza:

a) H_2 b) KCl c) NH_3 d) MgCl_2

1. Koji elementi obrazuju kovalentnu vezu i na koji način? _____

2. Zaokruži slovo ispred simbola parova atoma koji mogu da obrazuju jonsku vezu:

a) K i Br b) K i Na c) H i O d) H i N e) Mg i Na f) Mg i F

3. Pomoću Luisovih simbola prikaži nastajanje

a) kovalentne veze u molekulu azota

b) jonske veze u jedinjenju čija je formula Na_2O

4. Navedene čestice razvrstaj na atome, molekule elemenata i molekule jedinjenja

Na, NH_3 , N_2 , S_8 , HI, H_3PO_4 , Br, F_2

atomi: _____

molekuli elemenata: _____

molekuli jedinjenja: _____

5. Koliko zajedničkih elektronskih parova ima u pet molekula vodonika? _____

6. Na osnovu formule odredi valencu svakog elementa:

a) Cl_2O_5 b) NH_3 c) Fe_2O_3 d) SO_2

7. Sastavi molekulske formule na osnovu valenci:

II I	III II	V II	III I
a) Mg Cl	b) Al O	c) N O	d) Fe Cl

8. Napiši hemijske simbole, odnosno molekulske formule:

a) dva atoma hlora _____ b) tri molekula vode _____

c) dva atoma kiseonika _____ d) dva molekula kiseonika _____

9. Zaokruži slovo ispred formule molekula u kojem je zastupljena polarna kovalentna veza:

a) Cl_2 b) HBr c) N_2 d) CaCl_2

1. Koji elementi obrazuju jonsku vezu i na koji način? _____

2. Zaokruži slovo ispred simbola parova atoma koji mogu da obrazuju kovalentnu vezu:

a) Na i Cl b) Na i Mg c) Mg i Cl d) H i N e) N i O f) Ca i Cl

3. Pomoću Luisovih simbola prikaži nastajanje

a) kovalentne veze u molekulu kiseonika

b) jonske veze u jedinjenju čija je formula MgCl_2

4. Navedene čestice razvrstaj na atome, molekule elemenata i molekule jedinjenja

NH_3 , O_2 , P_4 , Cl, H_2CO_3 , Cu, S_8 , Ca

atomi: _____

molekuli elemenata: _____

molekuli jedinjenja: _____

5. Koliko zajedničkih elektronskih parova ima u dva molekula azota? _____

6. Na osnovu formule odredi valencu svakog elementa:

a) N_2O_4 b) H_2O c) CaCl_2 d) Cl_2O_7

7. Sastavi molekulске formule na osnovu valenci:

II I III II IV II III I
a) Na O b) P O c) N O d) Al Br

8. Napiši hemijske simbole, odnosno molekulске formule:

a) dva atoma azota _____ b) četiri molekula amonijaka _____

c) tri atoma vodonika _____ d) dva molekula vodonika _____

9. Zaokruži slovo ispred formule molekula u kojem je zastupljena nepolarna kovalentna veza:

a) NH_3 b) NaCl c) N_2 d) MgCl_2