Struktura supstance – molekul

1. Šta je hemijska veza? Koji tipovi hemijskih veza postoje?

2. Šta je kovalentna veza? Koji tipovi kovalentne veze postoje?

3. Šta su molekuli?

4. Na primeru hlorovodonika objasni polarnu kovalentnu vezu.

5. Na primeru natrijum-hlorida objasni stvaranje jonske veze.

6. Šta je valenca?

7. Odredi valence elemenata u sledećim jedinjenjima.

Na2O Al2O3 NO SO2 PH3 SO3 P2O5 Cl2O7

8. Sastavi formule sledećih parova elemenata:

a) Ugljenik četvorovalentan-vodonik jednovalentan

b) Sumpor šestovalentan – kiseonik dvovalentan

c) Magnezijum dvovalentan – hlor jednovalentan

d) Silicijum četvorovalentan – fluor jednovalentan

e) Fosfor trovalentan – kiseonik dvovalentan

f) Azot petovalentan – kiseonik dvovalentan

g) Hlor sedmovalentan – kiseonik dvovalentan

9. Izračunaj relativnu molekulsku masu sledećih molekula:

MgCl2 SiF4 CuSO4 Ca3(PO4)2 K2O BaCO3 FeCl3 Al2(SO4)3