**Građa tvari za 2**

1. Što je atom?...............................................................................................................

2. Što je molekula?.........................................................................................................

3. a) Uz pomoć PSE-a odredi subatomske čestice za H, N, i Al

b) Ispod istih elemenata napiši da li su metali ili nemetali i u kom su agregatnom stanju te kolika je njihova relativna atomska masa.

4. Napiši oznake za: 2 atoma sumpora…………………..

 2 molekule sumpora………………..

 2 molekule sumporovog(IV) oksida…………………….

 2 formulske jedinke natrijevog sulfida …………………….

 4 atoma fosfora………………………..

 4 molekule fosfora………………………

 4 molekule fosforovog(V) oksida…………………………………

5. Nacrta j i oboji (iznad zadatka)model molekule vode, ugljikovog(IV) oksida, dušika i klorovodika.

6. Napiši formule i prebroji sve atome u:

a) 5 molekula vode,………………………………..…………………………………………

b) 3 molekule klorovodika,……………………………………………..……………………

c) 2 molekule metana,………………………………………………………………………..

d) 7 molekula ugljikovog(IV) oksida …………………………………….…………………..

e) 6 molekula amonijaka…………………………………………...…………………………

7. Izračunaj relativnu molekulsku masu:

a) vode …………………………………………………………………………………………

b) klorovodika …………………………………………………………………………………

c) amonijaka …………………………………………………………………………………..

d) ugljikovog(IV) oksida ……………………………………………………………………..

e) metana …………………………………………………………………………………….