1. Izracunati relativnu molekulsku masu za:

O2 NH3 H2O H2SO4 Fe2O3 Na2SO4 H3PO4 HI Cu2O HBr CO2

Koristiti PSE-a pri izradi.

Resenja za jedinjenja redom: 32, 17, 18, 98, 160, 142, 98, 128, 143, 81, 44

1. Odrediti valence elemenata u sledecim jedinjenjima:

Fe2O3 SO2 P2O5 N2O3  Na2O N2O MgO P2O3 CO SO3

Resenje: Valenca kiseonika je stalna i iznosi II.

 Ostale valence za elemente redom: III, IV, V, III, I, I, II, III, II, VI

1. U kojim od datih supstanci je zastupljena polarna kovalentna veza?

H2 HCl H2O NaCl KBr NH3  F2 Cl2 FeO

Resenje: Polarna kovalentna veza se javlja kod: HCl, H2O, NH3

1. Napisati molekulske formule sledecih jedinjenja:

 cetvorovalentnog sumpora i kiseonika SO2

sestovalentnog sumpora i kiseonika SO3

magnezijuma i vodonika MgH2

trovalentnog gvozdja i vodonika FeH3

petovalentnog azota i kiseonika N2O5

natrijuma i kiseonika Na2O

dvovalentnog ugljenika i kiseonika CO

petovalentnog fosfora i kiseonika P2O5

cinka i kiseonika ZnO

fluora i kiseonik F2O

1. Molekulskim formulama prestavite molekule:

vodonika H2

sumpora S8

kiseonika O2

fosfora P4

1. Objasniti razlike u fizickim svojstvima kovalentnih i jonskih jedinjena.

 Resenje u udzbeniku na strani 85-86.