**VEŽBANJE**

1. Označite simbolima i formulama:

* 1. 3 atoma kiseonika \_\_\_\_\_\_\_\_\_
  2. 1 molekul azota\_\_\_\_\_\_\_\_
  3. 2 molekula broma\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
  4. 4 atoma kalcijuma \_\_\_\_\_\_\_\_\_
  5. 5 molekula hlora \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Odredi tip hemijske veze(nepolarna, polarna kovalentna ili jonska veza):

NH3 Cl2 CO P4 N2O5 Cl2O7 LiBr CaCl2

1. Šta je valenca? Odredite valencu elemenata u sledećim jedinjenjima:
2. HMnO3
3. Fe2O3
4. H2Se
5. CaCl2
6. NH3
7. HClO4
8. Cl2O7
9. Li2O
10. Izračunajte relativne molekulske mase sledećih jedinjenja, ako su poznate njihove relativne atomske mase.

Ar: (H)=1; (O)=16; (S)=32; (Ca)=40; (Cl)=35,5; (N)=14; (P)=31; (Fe)=56;

a) H2SO4 b) CaCl2 c) Fe3(PO4)2 d)HNO3