1. Elektronskim formulama predstavite nastajanje veze u sledećim molekulima:
2. F2
3. HCl
4. H2O
5. NaCl
6. MgCl2
7. Koji tip hemijske veze se javlja u sledećim primerima?

HCl KF F2 MgO P4 NaCl NH3 CaBr2 AlCl3  CO

1. Izračunati relativnu molekulsku masu sledećih jedinjenja:
2. Al2(SO4)3
3. C6H12O6
4. N2O5
5. Ca3N2
6. Odrediti valence elemenata u sledećim jedinjenjima:

FeO ZnCl2 AlF3  Cu2O NH3 H2S Al2O3 PbCl2

1. Izračunaj relativnu molekulsku masu jedinjenja aluminijuma sa kiseonikom.
2. Koji tipovi kristalnih rešetki postoje? Ukratko ih opisati.
3. Koji od navedenih molekula sadrže nepolarnu kovalentnu vezu?

N2 , H2O , NO , O3 , HCl , H2 , SO2, Cl2 , NaCl, KBr, S8, CO2

1. Koja supstanca je rastvarač u rastvoru koji nastaje mešanjem:
2. 20 g soli i 20 g vode
3. 50 g vode i 100 g alkohola
4. 10 g šećera i 20 g soli
5. Da li je rastvaranje soli u vodi fizička ili hemijska promena?
6. Rastvoljivost šećera u vodi na 20 **°**C je 204 g. Koliko se šećera rastvara u 150 g vode?
7. Izračunati rastvorljivost soli u vodi na 20 **°**C ako se zna da se na istoj temperatiri u 40 g vode rastvori 15 soli.

**NAPOMENA**: Pre izrade zadataka 8. 9. 10. i 11. pročitati predavanje o rastvorima postavljeno u delu **PREDAVANJA,** gde se nalaze primeri rešenih zadataka.

Za zadatke 10. i 11. poslati i postupak rada.