1. Elektronskim formulama predstavite nastajanje veze u sledećim molekulima:
2. F2
3. HCl
4. H2O
5. NaCl
6. MgCl2

Ovakvi zadaci su radjeni na casu, pogledati skolsku svesku.

1. Koji tip hemijske veze se javlja u sledećim primerima?

HCl –polarna kovalentna KF-jonska F2 – nepolarna kovalentna MgO-jonska P4 - nepolarna kovalentna NaCl -jonska NH3 – polarna kovalentna CaBr2 -jonska AlCl3- jonska CO- polarna kovalentna

1. Izračunati relativnu molekulsku masu sledećih jedinjenja:
2. Al2(SO4)3 Mr =342
3. C6H12O6 Mr=180
4. N2O5 Mr=108
5. Ca3N2 Mr=148
6. Odrediti valence elemenata u sledećim jedinjenjima:

II II II I III I I II III I I II III II II I

FeO ZnCl2 AlF3  Cu2O NH3 H2S Al2O3 PbCl2

1. Izračunaj relativnu molekulsku masu jedinjenja aluminijuma sa kiseonikom.

Mr (Al2O3)= 102

1. Koji tipovi kristalnih rešetki postoje? Ukratko ih opisati. Udzbenik 94.-97. strana
2. Koji od navedenih molekula sadrže nepolarnu kovalentnu vezu?

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

Nepolarna kovalentna veza: N2, O3, H2, Cl2, S8

1. Koja supstanca je rastvarač u rastvoru koji nastaje mešanjem:
2. 2 g soli i 20 g vode voda
3. 50 g vode i 100 g alkohola alkohol
4. 10 g šećera i 20 g soli so
5. Da li je rastvaranje soli u vodi fizička ili hemijska promena?

 Rastvaranje je fizicka promena.

1. Rastvoljivost šećera u vodi na 20 **°**C je 204 g. Koliko se šećera rastvara u 150 g vode?

306 g

1. Izračunati rastvorljivost soli u vodi na 20 **°**C ako se zna da se na istoj temperatiri u 40 g vode rastvori 15 soli.

37,5 g

**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.