**Struktura molekula**

1. Napišite elektronske konfiguracije za atome i molekule 6C, 6C2, 7N, 7N2, 8O, 8O2.

2. Napišite elektronske konfiguracije i simbole mogućih termova atoma Na i F u osnovnom stanju te atoma ugljika u pobuđenom stanju konfiguracije 1*s*22 *s*22*p*13*p*1.

3. Odredite red veze u molekulama C2, N2 i O2 i ionima N2+ i O2+.

4. Pripišite 13 elektrona molekule BO odgovarajućim molekulskim orbitalama. Koji red veze ima molekula BO?