**HEMIJSKA VEZA-vežbanje**

1.a)napiši elektronsku konfiguraciju za **16O**:

 b)odredi grupu i periodu elementa: \_\_\_\_\_\_\_\_ grupa i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ perioda.

 c) dati element je: metal nemetal plemeniti gas

 c)nacrtaj šemetski prikaz sa kvadratićima i odredi broj valentnih i nesparenih elektrona:

2.Definiši i objasni rečima kako nastaju sledeće hemijske veze:

a) Jonska veza \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

b) Kovalentna veza\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

3. Pored datih parova atoma napiši koja se hemijska veza između njih obrazuje(jonska, polarna ili nepolarna kovalentna veza):

a) K i Cl \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) O i O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) H i C \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c) Mg i S \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.Napiši na crtama jednu od ponudjenih reči ( otpušta/vezuje) i broj elektrona koje atom treba da otpusti ili veže kako bi navedeni jon nastao.

a) N N3-  ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ elektrona)

b) Mg Mg2+  ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ elektrona)

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

 CaCl2 H2O MgO O3

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. a)Šta je energija jonizacije:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Koji element ima veću energiju jonizacije i objasni(**gledaj periodni sistem!**):

 Mg ili P \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 b) Šta je afinitet prema elektronu:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Koji element ima veći afinitet prema elektronu i objasni: Cl ili Al \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. Odredi tip hemijske veze i predstavi nastajanje veze u sledećim primerima(Luisovom i valentnom teorijom): K2O, Cl2, H2O