**POJMOVI IZ OPŠTE HEMIJE**

1.a)napiši elektronsku konfiguraciju za **16X, 19X, 35X**:

b)odredi grupu i periodu elementa, broj valentnih, nesparenih i slobodnih elektrona

c) dati element je: metal nemetal plemeniti gas

d) odredi broj protona, elektrona i neutrona za neutralne atome i jone

2.Odredi tip veze (jonska,polarna ili nepolarna kovalentna veza) i prestavi formiranje veze:

CaCl2 ,H2O, MgO,O3 , NH3, KBr, S8, HI, NaCl, H2

3.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) O O2-  ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ elektrona)

b) Ca Ca2+  ( \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ elektrona)

4. Koji od navedenih molekula gradi vodonične veze, dipol-dipol ili vandevalsove medjumolekulske veze: HBr ,NH3,H2, HCl, HF,O2, CHCl3, H2O,N2

5.Napiši formule,odnosno, imena za sledeća jedinjenja:

litijum-oksid\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ CO\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ kiseonik\_\_\_\_\_\_\_\_\_

sumporna kiselina\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Ba(OH)2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ CaCl2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Izračunati količinu supstance u 2,2g kalcijum-oksida (CaO).

7. Koliko ima atoma kiseonika u 3,5g natrijum-sulfata(Na2SO4)?

8.Koji element ima manju energiju jonizacije: Li ili C, N ili P, Mg ili Ba

Koji element ima veći afinitet prema elektronu: S ili Se, Na ili Al, K ili Rb

9. Dovršite i odredite koeficjente u navedenim jednacinama hemijskih reakcija:

Ca(OH)2 + HCl =

KOH + HNO3 =

10.Koliko u **1 molu amonijaka NH3** ima :

a) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**molekula**  b) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**atoma**

c) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**grama** d) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**dm3**?