**Obrazovno – vaspitni ishod**

**Na kraju učenja učenik */* učenica će moći da razvrstava molekule po tipu hemijske veze**

**Ishodi učenja:**

**- prikaže broj atoma u molekulu pomoću koeficijenta i indeksa u formuli**

 **molekula**

**- molekule predstavi strukturnim i elektronskim formulama (NaCl, H2, O2, N2,**

 **HCl);**

**Uputstva:**

**Pratite prezentaciju Valenca na TV kanalu-uči doma ili na sajtu** [www.ucidoma.me](http://www.ucidoma.me)**; uradite zadatke po uputstvu iz prezentacije.**

**Pogledajte video klipove koje se nalaze na google clasrom-u.**

**Rade PhET simulaciju-igra za atom.**

**Uradite test.**

 TEST IZ HEMIJE-VII RAZRED

1. Na osnovu formule odredi valencu svakog elementa:

a) MgBr2 b) CH4 c) Al2O3 d) Cl2O7

2. Sastavi molekulske formule na osnovu valenci:

     II     I          IV II     V II         III I

a) Ca  Cl     b) N O c) P  O     d) Al  Cl

3.  Napiši hemijske simbole, odnosno molekulske formule:

a) tri atoma azota \_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) četiri molekula amonijaka \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) dva atoma vodonika \_\_\_\_\_\_\_ d) dva molekula vodonika \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

4. Zaokruži slovo ispred formule molekula u kojem je zastupljena polarna kovalentna veza:

a) H2S b) NaCl c) N2 d) MgCl2

5.  Zaokruži slovo ispred simbola parova atoma koji mogu da obrazuju kovalentnu vezu:

a) K i Cl b) N i O c) Mg i F d) H i N e) Mg i Na f) Li i Cl

6. Prikaži Luisovom formulom, strukturnom i molekulskom formulom:

a) kovalentne veze u molekulu hlora

b) jonske veze u jedinjenju čija je formula CaCl2

7. Navedene čestice razvrstaj na atome, molekule elemenata i molekule jedinjenja

CH4, Br2, P, HCl, H2SO3,     F, S8, Na

atomi: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

molekuli elemenata: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

molekuli jedinjenja: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.