

ПРИПРЕМА ЗА КОНТРОЛНИ
ХЕМИЈСКЕ ВЕЗЕ, КОВАЛЕНТНА ВЕЗА

1. Написати симболима и формулама:

- а) два атома кисеоника
- в) три молекула водоника

- б) атом флуора
- г) пет молекула воде

2. Објасни на који начин настаје ковалентна веза између два атома водоника (1H).

3. Шта су поларни молекули? Наведите пример.

4. Шематски представите настајање везе између атома:

- а) водоника (1H) и кисеоника (8O),
- б) два атома кисеоника (8O)

5. Колико електрона на последњем енергетском нивоу имају атоми следећих елемената :

- а) 7N
- б) 15P
- в) 35Br

6. Наведене честице разврстај у три групе :
атоми, молекули елемената, молекули једињења

Ba , S_8 , N_2O_2 , H_2O , HCl , Na , 5S , P_2O_5 , Cl_2 , C_3H_6 , 5H_2