**OTÁZKY 6 – CHEMICKÁ VAZBA**

1. Co je z nejobecnějšího pohledu chemická vazba (CHV)
2. Co jsou to valenční elektrony. Jak určíme počet valenčních elektronů u nepřechodných prvků.
3. Co je to orbital
4. Co je to elektronegativita
5. Jak se mění elektronegativita v PSP
6. Jak rozdělujeme CHV podle hodnot rozdílu elektronegativit vázaných atomů prvků
7. Jaké jsou předpoklady vzniku CHV
8. Vysvětlete pojem disociační a vazebná energie
9. Vysvětlete podstatu kovalentní vazby. Jak kovalentní vazby dělíme.
10. Popište kovalentní nepolární vazbu
11. Popište kovalentní polární vazbu.
12. Co je to dipól, uveďte příklad
13. Rozhodněte o typu vazby u sloučenin: HI, PbS, NaCl
14. Vysvětlete podstatu vazby iontové
15. Charakterizujte kovovou vazbu
16. Popište umístění kovů v PSP. Jak se mění kovový charakter prvků v PSP.
17. Jaké vlastnosti mají kovy a proč
18. Vysvětlete pojem donor a akceptor v koordinačně kovalentní vazbě, uveďte příklad
19. Jaké znáte příklady slabých vazebných interakcí?
20. Charakterizujte vazbu vodíkovým můstkem, uveďte příklad výskytu
21. Popište Van der Waalsovy síly, , uveďte příklad výskytu