

Příjmení:

Datum:

1. Atomy v molekuly se spojují dvěma základními druhy vazeb:
 - a) iontová a kovová
 - b) iontová a klasická
 - c) iontová a kovalentní (chemická)
 - d) kovová a nekovová
2. Částice, která má více elektronů než protonů:
 - a) má záporný náboj a jmenuje se anion
 - b) má záporný náboj a jmenuje se kation
 - c) má kladný náboj a jmenuje se anion
 - d) má kladný náboj a jmenuje se kation
3. Kation je částice, která má:
 - a) záporný náboj, má více protonů než elektronů
 - b) záporný náboj, má více elektronů než protonů
 - c) kladný náboj, má více protonů než elektronů
 - d) kladný náboj, má více elektronů než protonů
4. Kationty vznikají nejčastěji z atomů:
 - a) kovů (např. S^{2+} , Cl^+ , O^{2+} ...)
 - b) nekovů
 - c) kovů
 - d) polokovů
5. Na vzniku kovalentní (chemické) vazby se podílejí:
 - a) elektrony v první vrstvě
 - b) elektrony ve valenční vrstvě
 - c) protony
 - d) neutrony
6. Při vzniku kovalentní vazby vytvoří atom jednoho prvku s atomem druhého prvku:
 - a) kovalentní pár
 - b) protonový pár
 - c) elektronovou vazbu
 - d) elektronový pár
7. Schopnost, poutat k sobě elektrony jiných atomů a tvořit tak kovalentní vazbu se nazývá:
 - a) elektropoutavost
 - b) kovalentní účinnost
 - c) iontová negativita
 - d) elektronegativita
8. Hodnoty elektronegativity najdeme v tabulkách a všeobecně platí:
 - a) atomy kovů = malá elektronegativita
 - b) atomy kovů = velká elektronegativita
 - c) atomy kovů nemají elektronegativitu
 - d) atomy nekovů = malá elektronegativita

9. Kovalentní vazba může být:

- a) nepolární a iontová
- b) nepolární a polární
- c) nepolární a kovová
- d) polární a zapolární

10. Abychom mohli vazbu označit za iontovou, musí být rozdíl hodnot elektronegativity prvků:

- a) menší než 1,7
- b) větší než 1,7
- c) menší než 2,7
- d) větší než 2,7

11. Mezi alkalické kovy nepatří:

- a) sodík (Na)
- b) měď (Cu)
- c) lithium (Li)
- d) draslík (K)

12. Mezi základní společné vlastnosti alkalických kovů nepatří:

- a) jsou měkké
- b) jsou reaktivní
- c) mají vysokou odolnost proti korozi
- d) dobře reagují s vodou