

## Opakování 3. celku (3/9 až 3/11)

- 1) Co je to chemická vazba a které částice atomu se podílí na jejím vzniku?
- 2) Jaké podmínky musí být splněny pro to, aby vznikla chemická vazba?
- 3) Podle čeho rozdělujeme vazby (řadte podle energie, která se uvolní při vzniku vazby)?
- 4) Jaké znáte typy vazeb a) podle vzniku, b) podle násobnosti, c) podle polarit?
- 5) Co je to vaznost atomu, co udává?
- 6) Co je to délka vazby, jak se mění s násobností?
- 7) Zakreslete základní a excitovaný stav atomu uhlíku.
- 8) Co je to hybridizace?
- 9) Co je to elektronegativita, jak se značí, kde najdeme hodnoty elektronegativit prvků?
- 10) Které prvky v PSP (obecně) mají nejvyšší hodnotu elektronegativity a které nejnižší?
- 11) Které prvky (obecně) vytváří nepolární vazbu, které polární a které iontovou vazbu?
- 12) Jak vzniká ve sloučenině při vzniku vazby částečně kladný a částečně záporný náboj?
- 13) Co je charakteristické pro donor-akceptorovou vazbu?
- 14) Vysvětlete vznik iontové vazby u NaCl.
- 15) Jak vzniká kovová vazba, jaké vlastnosti mají látky s kovovou vazbou?
- 16) Které vazby (síly) patří mezi slabé vazebné interakce?
- 17) Co víte o vodíkových můstcích (např. u vody)?