|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Určení druhu vazby mezi atomy**   |  |  | | --- | --- | | **Vazba:** | **Rozdíl elektronegativit** | | nepolární | 0 ≤ ∆X ≤ 0,4 | | polární | 0,4 < ∆X ≤ 1,7 | | iontová | 1,7 < ∆X |   **Urči druh vazby mezi atomy:**  Vzor: **kyslík – vodík, vazba O-H**  \* V tabulkách vyhledáme elekronegativity sloučených atomů.  Xo = …3,5… (elektronegativita kyslíku O)  XH = …2,2 … (elektronegativita vodíku H)  \*Vypočítáme rozdíl elektronegativit ∆X tak, že od vyšší hodnoty elektronegativity odečteme tu menší. ∆X je vždy nezáporné číslo.  ∆X = 3,5 – 2,2 = 1,3  \*Podle hodnoty ∆X určíme druh vazby.  vazba ………… **polární**…  a). **vodík a brom, vazba H-Br**  XBr = ………………. ∆X =  XH = .………………  Vazba ……………………………..  b) **draslík a chlor, vazba K-Cl**  XK = ………………. ∆X =  XCl = .………………  Vazba ……………………………..  c) **vodík a uhlík, vazba H-C**  XH = ………………. ∆X =  XC = .………………  Vazba …………………………….. | d) **fluor a fluor, vazba F-F**  XF = ………………. ∆X =  XF = .………………  Vazba ……………………………..  e) **vodík a jod, vazba H-I**  XI = ………………. ∆X =  XH = .………………  Vazba ……………………………..  f) **vápník a brom, vazba Ca-Br**  XCa = ………………. ∆X =  XBr = .………………  Vazba ……………………………..  g) **vodík a síra, vazba H-S**  XS = ………………. ∆X =  XH = .………………  Vazba ……………………………..  h) **síra a kyslík, vazba S-O**  XS = ………………. ∆X =  XO = .………………  Vazba ……………………………..  i) **vápník a kyslík, vazba Ca-O**  Xo = ………………. ∆X =  XCa = .………………  Vazba …………………………….. |