|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **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 …………………………….. |