|  |  |
| --- | --- |
| **Určení druhu vazby mezi atomy – řešení č.28**  a). **vodík a brom, vazba H-Br**  XBr = ………2,7………. ∆X = 2,7 – 2,2 = 0,5  XH = .………2,2………  Vazba ………polární……………………..  b) **draslík a chlor, vazba K-Cl**  XK = ………0,9………. ∆X = 2,8 – 0,9 = 1,9  XCl = .……2,8…………  Vazba …………iontová…………………..  c) **vodík a uhlík, vazba H-C**  XH = ………2,2………. ∆X = 2,5 – 2,2 = 0,3  XC = .………2,5………  Vazba …………nepolární…………………..  d) **fluor a fluor, vazba F-F**  XF = ………4,1………. ∆X = 4,1 – 4,1 = 0  XF = .………4,1………  Vazba ……nepolární………………………..  e) **vodík a jod, vazba H-I**  XI = ………2,2………. ∆X = 2,2 – 2,2 = 0  XH = .………2,2………  Vazba ………nepolární……………………..  f) **vápník a brom, vazba Ca-Br**  XCa = ………1,0………. ∆X = 2,7 – 1,0 = 1,7  XBr = .……2,7…………  Vazba …………polární………………….. | g) **vodík a síra, vazba H-S**  XS = ……2,4…………. ∆X = 2,4 – 2,2 = 0,2  XH = .……2,2…………  Vazba ………nepolární……………………..  h) **síra a kyslík, vazba S-O**  XS = ………2,4………. ∆X = 3,5 – 2,4 = 1,1  XO = .………3,5………  Vazba ………polární……………………..  i) **vápník a kyslík, vazba Ca-O**  Xo = ………3,5………. ∆X = 3,5 – 1,0 = 2,5  XCa = .……1,0…………  Vazba ……iontová………………………..  **Ionty – řešení č.29**  **Vznik iontů**  Př.1. Zapiš vznik kationtů: H1+ , K1+ , Ca2+ , Al3+ (z neutrálních atomů).  H ……- 1e-…… H1+  K ……- 1e- …… K1+  Ca …… - 2e- …… Ca2+  Al …… - 3e- …… Al3+  Př.2. Zapiš vznik aniontů: F1- , Br1- , O2- , S2- (z neutrálních atomů).  F …… + 1e- …… F1-  Br …… + 1e-…… Br1-  O …… +2 e- …… O2-  S …… +2 e-…… S2- |