Was gibt die Elektronegativität an?

Welche Faustregel gibt es um anhand der EN die Bindungsart zu bestimmen? (Bindungscharakter = Ionische Bindung oder un-/polare kovalente Atombindung)

Bilden Sie die Elektronegativitätsdifferenz und bestimmen Sie um welche Bindung es sich handelt (un-/ polare kovalente Bindung oder ionische Bindung?:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na-Cl | ΔEN = 3,2 (Cl) - 0,9 = 2,3 | ionisch |  | Cu-S |  |  |
| H-Cl |  |  |  | Pb-O |  |  |
| C-H |  |  |  | Mg-O |  |  |
| O-C |  |  |  | O2 |  |  |
| H-O |  |  |  | K-Br |  |  |
| H-F |  |  |  | Ti-O |  |  |

Was ist eine Partialladung? Z.B. bei Wasser = H2O

Was ist ein permanenter Dipol in einem Molekül?

Was ist eine Wasserstoffbrückenbindung und was Dipol-Dipol-Wechselwirkungen?

Was macht eine Säure, wenn sie in Kontakt mit Wasser kommt? Z.B. Salzsäure = HCl?

Was bedeutet H+(aq) also was bedeutet das (aq) hinter einer Ion?

Was ist der Unterschied zwischen einer starken und einer schwachen Säure?

Welchen pH – Wert haben Säuren und Basen und was ist bedeutet die magische 7 als pH-Wert?

Was ist ein Indikatorpapier und was kann man daran ablesen?

Was entsteht, wenn man eine Base in Wasser löst? Z.B. NaOH?

Was passiert, wenn man eine starke Säure und eine starke Lauge zu gleichen Anteilen (gleiche Anzahl von Teilchen) zusammenschüttet? Wie HCl und NaOH.