

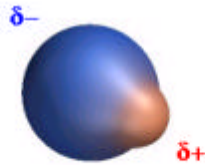
Atom- oder Ionenbindung ?

Vereinigen sich zwei Atome zu einem Molekül, so bestimmt deren
differenz den Bindungstyp.



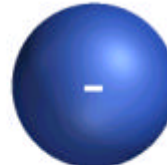
Fluor- Molekül

.....Elektronegativität



Fluorwasserstoff- Molekül

.....Elektronegativität



Fluorid- Ion

EN-Differenz:.....

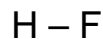


Lithium- Ion

Bindungsarten:

.....bindungbindungbindung

Skizziert die Strukturformeln mit bindenden und nichtbindenden Elektronenpaaren:



Merke:

Atome mit gleicher teilen sich die bindenden Elektronen in einer
bindung.

Zwischen **Atomen** mit einer**differenz** bis etwa bildet sich eine
bindung aus.

Ist die**differenz** zwischen zwei **Atomen** größer als so liegt eine
bindung vor.

Die Übergänge zwischen den einzelnen Bindungsarten sind gleitend.

Beispiele:

Die Bindung zwischen Wasserstoff- und Sauerstoffatomen ist eine
bindung. Elektronegativitätsdifferenz:

Die Bindung zwischen Lithium- und Chloratomen ist eine
bindung. Elektronegativitätsdifferenz:

Die Bindung zwischen Kohlenstoff- und Wasserstoffatomen ist eine
bindung. Elektronegativitätsdifferenz: