|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Bindungsart | Atombindung **unpolar polar** | | Ionenbindung | |
| Beispiel | Chlor + Chlor | Wasserstoff + Chlor | | Natrium + Chlor |
| Art der beteiligten Atome | **Nichtmetall + Nichtmetall** | **Nichtmetall + Nichtmetall** | | **Metall + Nichtmetall** |
| Vorgänge in der Elektronenhülle | Ausbildung eines gemeinsam bindenden Elektronenpaars  beide Reaktionspartner sind gleichberechtigt | Ausbildung eines gemeinsam bindenden Elektronenpaars  ABER: der Reaktionspartner mit der höheren EN zieht die Bindungselektronen stärker an sich 🡺 Partialladungen | | Metalle geben Nichtmetallihre Außenelektronen **vollständig** ab  🡺 es entstehen geladene Teilchen |
| EN-Differenz  ***1,8***  ***0,4*** |  | Übergänge | | fließend |
| Art der entstehenden Teilchen | Molekül | Molekül | | Ionen Kation Anion |
| elektrische Ladung  -  + | neutral | neutral | |  |
| Symbol-Schreibweise | Cl - Cl | H Cl | | Na+ Cl- |
| Anziehungskräfte **zwischen** den Teilchen | van-der-Waals-Kräfte | v. a. Dipol-Dipol-Kräfte  (+ van-der-Waals-Kräfte) | | elektrostatische Wechselwirkung |