

Übersicht: chemische Bindungen, Lösung

Bindungsart	Atombindung		Ionenbindung
	unpolar	polar	
Beispiel	Chlor + Chlor	Wasserstoff + Chlor	Natrium + Chlor
<u>Art</u> der beteiligten Atome	Nichtmetall + Nichtmetall	Nichtmetall + Nichtmetall	Metall + Nichtmetall
Vorgänge in der Elektronenhülle	Ausbildung eines gemeinsam bindenden Elektronenpaars beide Reaktionspartner sind <u>gleichberechtigt</u>	Ausbildung eines gemeinsam bindenden Elektronenpaars ABER: der Reaktionspartner mit der höheren EN zieht die Bindungselektronen stärker an sich → Partialladungen	Metalle geben Nichtmetall ihre Außenelektronen vollständig ab → es entstehen geladene Teilchen
EN-Differenz		Übergänge	fließend
Art der entstehenden Teilchen	Molekül	Molekül	<div style="text-align: center;"> Ionen ↙ ↘ Kation Anion </div>
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