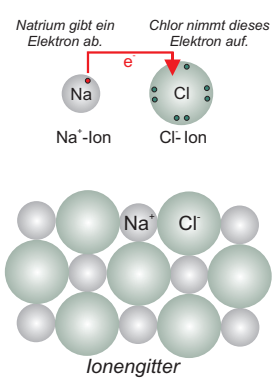


Lernkartei - Chemie 4. Klasse HS

C13	Aufbau der Stoffe	<ul style="list-style-type: none"> • Verbindung aus Metall und Nichtmetall durch Ionen (z.B. NaCl Kochsalz) • Verbindungen aus Ionen sind nur im gelösten Zustand elektrisch leitfähig, im festen Zustand sind sie ein Nichtleiter. <div style="text-align: right;">  <p>Natrium gibt ein Elektron ab. Chlor nimmt dieses Elektron auf.</p> <p>Na⁺-Ion Cl⁻-Ion</p> <p>Ionengitter</p> </div>
C14	Aufbau der Stoffe	<ul style="list-style-type: none"> • Summenformel: Sie zeigt die Anzahl der Atome im Molekül. z.B. C₂H₆ (Ethan) • Strukturformel: Sie zeigt den Aufbau (= <i>Struktur</i>) des Moleküls. z.B. $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$
C15	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none"> • farblos, geschmacklos, geruchlos • nicht stromleitfähig • sehr gutes Lösungsmittel • Erstarrungspunkt: 0°C • Siedepunkt: +100°C • Chem. Formel: H₂O (2 Atome Wasserstoff, 1 Atom Sauerstoff)
C16	Chemische Reaktionen	<ul style="list-style-type: none"> • Elektrolyse von Wasser. • Die Reaktion von unedlen Metallen (z.B. Zink) mit Säuren (z.B. Salzsäure) setzt Wasserstoff frei.