

<p>Nenne den fachwissenschaftlichen Namen und die Formel von Kochsalz.</p> <p style="text-align: center;">KI.8 LB3</p>	<p>Natriumchlorid; NaCl</p>
<p>Nenne 3 Beispiele für die Verwendung von Kochsalz, leite wenn möglich Eigenschaften daraus ab.</p> <p style="text-align: center;">KI.8 LB3</p>	<p>zum Beispiel: Streusalz → setzt Schmelztemperatur herab Würzmittel → charakteristischer Geschmack Herstellung von Grundchemikalien → reaktionsfähig Konservierungsmittel → entzieht Wasser Futtermittelherstellung → Lecksteine für Tiere</p>
<p>Wo ist Kochsalz im menschlichen Körper zu finden? Welche Bedeutung hat es dort?</p> <p style="text-align: center;">KI.8 LB3</p>	<p><u>im Blut:</u> zu 9g/ l($\text{g}\cdot\text{l}^{-1}$) gelöst, (Bei hohen Blutverlusten kann man diesen mit einer physiologischen Kochsalzlösung ausgleichen.) <u>Magen:</u> Voraussetzung zur Bildung der Salzsäure <u>Nervensystems:</u> nötig für die Aktivität des NS</p>
<p>Wo findet man Kochsalz in der Natur?</p> <p style="text-align: center;">KI.8 LB3</p>	<p>in Salzlagerstätten unter der Erde, im Meerwasser gelöst</p>

<p>Wie kann man Kochsalz gewinnen?</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>bergmännisch , durch Salzgärten oder durch Auflösen und Verdampfen in Salinen</p>
<p>Was sind Halogene?</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>Elemente der VII. Hauptgruppe; Fluor, Chlor, Brom , Iod, Astat</p>
<p>Was sind Salze?</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>Stoffe mit Ionenbindung</p>
<p>Definiere die Ionenbindung.</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>Art der chemischen Bindung, die durch die Anziehungskräfte zwischen elektrisch entgegengesetzt geladenen Ionen bewirkt wird</p>
<p>Wie sind die Ionen in Salzen angeordnet?</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>regelmäßig, dicht beieinander, im Ionengitter, sie bilden große Ionenkristalle</p>

<p>Nenne 5 Eigenschaften von Stoffen mit Ionenbindung/Salzen.</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>kristallin, spröde, hohe schmelz- und Siedetemperaturen, gute Leitfähigkeit in Lösungen und Schmelzen, nicht leitend als Feststoff,</p>
<p>Was versteht man unter Dissoziation?</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>Bindungsspaltung durch die Wirkung des Wassers (Dipolmolekül); Es entstehen Ionen als freibewegliche Ladungsträger.</p>
<p>Gib die Dissoziationsgleichung für Natriumchlorid an.</p> <p>KI.8 LB3</p>	<p>Vereinfacht:</p> $\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$