

<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Anion</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>negativ geladenes Ion</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Anode</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Anionen wandern zur Anode, Anode daher positiv geladen. ana = hinauf, hinein (Fluss der Elektronen betrachtet)</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Duktilität</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Verformbarkeit eines Stoffes. Salze sind spröde, Metalle lassen sich verformen.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Elektrolyse</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Zerlegung eines Stoffes durch Strom. Bei der Elektrolyse wandern Anionen zur Anode und Kationen zur Kathode.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Gitterenergie</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Energiebetrag welcher frei wird, wenn bei einer chemischen Reaktion negativ und positiv geladenen Ionen ein Ionengitter bilden. Exothermer Vorgang. Der gleiche Energiebetrag wird gebraucht (endothermer Vorgang), wenn aus einem Ionengitter wieder die voneinander getrennten Ionen gebildet werden sollen.</p>

<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Hydratationsenergie</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Anlagerung von Wasser an die Ionen eines Salzes. Es werden neue Bindungen (Dipol-Ww) gebildet, Energie wird also frei: exothermer Vorgang.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Ionenbindung</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Anionen und Kationen üben aufgrund ihrer unterschiedlichen elektrischen Ladung eine starke Anziehung aufeinander aus. Diese Anziehungskraft wird als Ionenbindung bezeichnet.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Kathode</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Kationen wandern zur Kathode, Kathode daher negativ geladen. kata= hinab, heraus (Fluss der Elektronen)</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Kation</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>positiv geladenes Ion</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Legierung</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Metallisches Gemisch, welches aus mindestens zwei Komponenten besteht. Bsp. Bronze, Messing, Amalgam</p>

<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Löslichkeit von Salzen</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Wieder Coulomb: je höher die Ionen geladen sind umso schwerer, je grösser die Ionen umso leichter ist die Löslichkeit des Salzes in Wasser. Die Ladung ist wichtiger.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Lösungsenthalpie eines Salzes</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Wird Salz gelöst (z.B. Wasser), so treten zwei energetisch unterschiedliche Beiträge auf: Gitterenergie des Salzes sowie Hydratationsenergie (Salz und Wasser). Ob der gesamte Prozess exotherm oder endotherm ist, hängt von den Beiträgen beider beteiligten Vorgänge ab.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Metall</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Metalle geben leicht ihre Valenzelektronen ab. Die Atomrümpfe sind somit von frei beweglichen Elektronen umgeben (Elektronengas)</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Namensgebung von Salzen</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>zuerst das Kation, dann das Anion; Endung -id (z.B. Natriumchlorid), das Salz muss nach aussen hin neutral sein.</p>
<p>4 SALZE UND METALLE</p> <p style="text-align: center;"><b>Paracelsus</b></p> <p style="text-align: center;"><i>Chemie-Wörtchen by R. Steiger</i></p>	<p>Allein die Dosis eines Stoffes macht aus, das er giftig wirken kann.</p>

4 SALZE UND METALLE

**Salz**

*Chemie-Wörtchen by R. Steiger*

Verbindungen, welche aus Kationen und Anionen (Ionen) aufgebaut sind.

4 SALZE UND METALLE

**Supraleitung**

*Chemie-Wörtchen by R. Steiger*

Fähigkeit eines Stoffes, den elektrischen Strom widerstandslos zu leiten