

## Lernkartei - Chemie 4. Klasse HS

<b>C25</b>	Säuren und Basen	<p>Löst man ein <b>Metalloxid</b> (= <i>Verbrennungsprodukt eines Metalls</i>) in <b>Wasser</b>, so entsteht eine <b>Base</b>.</p> <p><i>Beispiel:</i> Verbrennt man Magnesium, so entsteht Magnesiumoxid. In Wasser gelöst ergibt sich Magnesiumhydroxid (=Base).</p>																		
	Wie entsteht eine Base?																			
<b>C26</b>	Säuren und Basen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Säuren sind Wasserstoffspender.</li> <li>• Kennzeichen aller Basen ist die OH-Gruppe (= Hydroxid-Gruppe).</li> </ul>																		
	Allgemeine Kennzeichen von Säuren und Basen.																			
<b>C27</b>	Säuren und Basen	<p>Bei der Neutralisation wird eine Säure und eine Base solange gemischt, bis neutrales Salzwasser entsteht.</p> <p><i>Beispiel:</i> <math>\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>Salzsäure + Natronlauge → Natriumchlorid (= Kochsalz) + Wasser</p>																		
	Was versteht man unter dem Begriff Neutralisation?																			
<b>C28</b>	Säuren und Basen	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;"><i>Säure:</i></th> <th style="text-align: left;"><i>Formel:</i></th> <th style="text-align: left;"><i>Salz:</i></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Salzsäure</td> <td>HCl</td> <td>Chlorid</td> </tr> <tr> <td>Schwefelsäure</td> <td>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></td> <td>Sulfat</td> </tr> <tr> <td>Phosphorsäure</td> <td>H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></td> <td>Phosphat</td> </tr> <tr> <td>Salpetersäure</td> <td>HNO<sub>3</sub></td> <td>Nitrat</td> </tr> <tr> <td>Kohlensäure</td> <td>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></td> <td>Carbonat</td> </tr> </tbody> </table>	<i>Säure:</i>	<i>Formel:</i>	<i>Salz:</i>	Salzsäure	HCl	Chlorid	Schwefelsäure	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sulfat	Phosphorsäure	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Phosphat	Salpetersäure	HNO <sub>3</sub>	Nitrat	Kohlensäure	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Carbonat
<i>Säure:</i>	<i>Formel:</i>	<i>Salz:</i>																		
Salzsäure	HCl	Chlorid																		
Schwefelsäure	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sulfat																		
Phosphorsäure	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Phosphat																		
Salpetersäure	HNO <sub>3</sub>	Nitrat																		
Kohlensäure	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Carbonat																		
	Nenne mindestens zwei Säuren mit ihren Formeln und den dazugehörigen Salzen.																			