

# CH7 Säure-Base-Reaktionen

Säure-Base-Reaktionen	
Grundlagen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Grundlagen</a> (9min)</li> <li>• <a href="#">Reaktion von HCl mit Wasser</a> (15min)</li> <li>• <a href="#">Reaktion von NH<sub>3</sub> mit Wasser</a> (10min)</li> <li>• <a href="#">Plakat: Strukturformeln von Säuren</a> (7min)</li> </ul>
starke/schwache Säure	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Auffrischung Logarithmus</a> (11min)</li> <li>• <a href="#">Säurekonstante und pK<sub>S</sub>-Wert</a> (11min)</li> <li>• <a href="#">starke/schwache-Säure</a> (11min)</li> </ul>
Gefäßgrafiken von Flüssigkeiten	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">starke/schwache Säure</a> (15min)</li> <li>• <a href="#">Ammoniak in Wasser</a> (7min)</li> <li>• <a href="#">Natronlauge</a> (7min)</li> </ul>
pH-Wert	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Autoprotolyse/Ionenprodukt von Wasser</a> (11min)</li> <li>• <a href="#">pH-Wert und pOH-Wert</a> (15min)</li> <li>• <a href="#">Gefäßgrafik: pH-Wert-Rechnungen im Überblick</a> (8min)</li> </ul>
Neutralisationsreaktionen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">V1: vollständige Reaktion</a> (12min)</li> <li>• <a href="#">V2: unvollständige Neutralisation</a> (8min)</li> <li>• <a href="#">V3: Neutralisation im Teilchenmodell</a> (14min)</li> </ul>
Säure-Base-Indikatoren	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">V1 Grundprinzip: Farbverlauf von Universalindikator</a> (11min)</li> <li>• <a href="#">V2 Vertiefung Farbstoffmolekül mit Säureform/Basenform</a> (26min)</li> </ul>
Titration	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Versuch: Erklärung Titration</a> (19min)</li> </ul>
Sonstiges	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <a href="#">Verdünnungs-/Mischungsberechnungen</a> (16min)</li> </ul>