

Chemie

Jannis Schnitzer

Inhaltsverzeichnis

1	Wiederholung: Säuren und Basen	2
1.1	Definition	2
1.2	Säure-Base-Reaktionen	2

1 Wiederholung: Säuren und Basen

1.1 Definition

Säuren nach Brönstedt: Protonendonator.

Laugen nach Brönstedt: Protonenakzeptor.

Tabelle 1: *Wichtige Säuren*

Name der Säure		Name des Säurerests	
Salzsäure	HCl	Chlorid-Ion	Cl^-
Schwefelsäure	H_2SO_4	Hydrosulfat-Ion	HSO_4^-
		Sulfat-Ion	SO_4^{2-}
Kohlensäure	H_2CO_3	Hydrogencarbonat-Ion	HCO_3^-
		Carbonat-Ion	CO_3^{2-}
Phosphorsäure	H_3PO_4	Dihydrogenphosphat-Ion	$H_2PO_4^-$
		Hydrogenphosphat-Ion	HPO_4^{2-}
		Phosphat-Ion	PO_4^{3-}
Salpetersäure	HNO_3	Nitrat-Ion	NO_3^-
Schwefelwasserstoffsäure	H_2S	Hydrosulfid-Ion	HS^-
		Sulfid-Ion	S^{2-}

1.2 Säure-Base-Reaktionen

Auch: Protolysen/Protonenaustauschreaktionen

