

Wichtige Säuren und Basen

1. Säuren und saure Lösungen

Name der Säure	Formel	Saure Lösung (aq)	Name des Säurerest-Ions
Chlorwasserstoff	HCl	$\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$ (Salzsäure)	Chlorid-Ion
Fluorwasserstoff		(Flusssäure)	
	HNO_3		
Essigsäure			
Schwefelsäure			
	H_2CO_3		
	H_3PO_4		

2. Basen und alkalische Lösungen

Name der Base	Formel	alkalische Lösung (aq)	Name der alkal. Lösung
Natriumhydroxid	NaOH	$\text{Na}^+ + \text{OH}^-$	Natronlauge
Kaliumhydroxid			
Calciumhydroxid			
	NH_3		
Calciumoxid (gebrannter Kalk, Ätzkalk)	CaO		
Natriumcarbonat (Soda)	Na_2CO_3		Sodalösung

Nach Brönstedt gilt:

Säuren sind Verbindungen, die

(.....). Sie reagieren mit Wasser zu

Basen sind Verbindungen, die

(.....). Sie bilden mit Wasser