

Chemische Namen wichtiger Verbindungen und Ionen

Name der Verbindung bzw. des Ions	Summen- oder Verhältnisformel	Name der wässrigen Lösung
Essigsäure	H_3CCOOH	
Kohlensäure	H_2CO_3	
Phosphorsäure	H_3PO_4	
Salpetersäure	HNO_3	
Salpetrige Säure	HNO_2	
Wasserstoffmonochlorid	HCl	Salzsäure
Schwefelsäure	H_2SO_4	
Schweflige Säure	H_2SO_3	
Ammoniak	NH_3	Ammoniakwasser
Natriumhydroxid	NaOH	Natronlauge
Kaliumhydroxid	KOH	Kalilauge
Calciumhydroxid	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Kalkwasser
Sulfat-Ion	SO_4^{2-}	
Sulfit-Ion	SO_3^{2-}	
Nitrat-Ion	NO_3^-	
Nitrit-Ion	NO_2^-	
Ammonium-Ion	NH_4^+	
Oxonium-Ion	H_3O^+	
Hydroxid-Ion	OH^-	
Phosphat-Ion	PO_4^{3-}	
Hydrogenphosphat-Ion	HPO_4^{2-}	
Dihydrogenphosphat-Ion	H_2PO_4^-	
Permanganat-Ion	MnO_4^-	
Natriumchlorid (Kochsalz)	NaCl	
Ozon	O_3	
Wasserstoffperoxid	H_2O_2	
Wasser	H_2O	
Glukose (Traubenzucker)	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	
Methan	CH_4	
Ethan	C_2H_6	
Propan	C_3H_8	
Butan	C_4H_{10}	
Pentan	C_5H_{12}	
Hexan	C_6H_{14}	
Heptan	C_7H_{16}	
Oktan	C_8H_{18}	
Nonan	C_9H_{20}	
Dekan	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	