

Li^+	Na^+	K^+
Mg^{2+}	Ca^{2+}	Fe^{2+}
Fe^{3+}	Ag^+	Zn^{2+}
O^{2-}	S^{2-}	F^-
Cl^-	Br^-	I^-
PO_4^{3-}	SO_4^{2-}	CO_3^{2-}

Kalium (Kation)	Natrium (Kation)	Lithium (Kation)
Eisen(II) (Kation)	Calcium (Kation)	Magnesium (Kation)
Zink(II) (Kation)	Silber(I) (Kation)	Eisen(III) (Kation)
Fluorid (Anion)	Sulfid (Anion)	Oxid (Anion)
Iodid (Anion)	Bromid (Anion)	Chlorid (Anion)
Carbonat (Anion)	Sulfat (Anion)	Phosphat (Anion)

ClO_3^-	NO_3^-	HCO_3^-
H^+	NaCl	Fe_2O_3
CuCl_2	NaHCO_3	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
CaCO_3	NaOH	Ag_2S
BaSO_4	SiO_2	MgO
NH_4^+	OH^-	CH_3COO^-

Hydrogencarbonat (Anion)	Nitrat (Anion)	Chlorat (Anion)
Eisen(III)oxid (Salz; Rost)	Natriumchlorid (Salz; Kochsalz)	Proton, Hydrogen, Wasserstoff (Kation) (Dieses Ion macht Säuren sauer. Sie lernen in der 3. Klasse, wie es funktioniert.)
Calciumnitrat (Salz)	Natriumhydrogen- carbonat (Salz; Natron)	Kupfer(II)chlorid (Salz)
Silber(I)sulfid (Salz)	Natriumhydroxid (Salz)	Calciumcarbonat (Salz; Kalk, Marmor)
Magnesiumoxid (Salz)	Siliciumoxid (±Salz; Quarz, Sand, Glas)	Bariumsulfat (Salz)
Acetat (Anion)	Hydroxid (Anion)	Ammonium (Kation)