

Blatt 'Komplexionen' von Stellvertreterin Nina Krauer

### Salze: Komplexionen

Bisher haben wir im Unterricht nur Salze mit einatomigen Ionen behandelt. Es gibt aber auch Ionen, welche aus einer Atomgruppe bestehen. Solche elektrisch geladene «Moleküle» werden Komplexionen genannt.

Hydroxid  $\text{OH}^-$

Oxonium  $\text{H}_3\text{O}^+$

Hypochlorit  $\text{OCl}^-$

Ammonium  $\text{NH}_4^+$

Carbonat  $\text{CO}_3^{2-}$

Hydrogencarbonat  $\text{HCO}_3^-$

Nitrit  $\text{NO}_2^-$

Nitrat  $\text{NO}_3^-$

Phosphat\*  $\text{PO}_4^{3-}$

Chlorit\*  $\text{ClO}_2^-$

Sulfit\*  $\text{SO}_3^{2-}$

Sulfat\*  $\text{SO}_4^{2-}$

### Ungeladene nicht-ionische Moleküle (mit geladenen Atomen)

Ozon  $\text{O}_3$

Stickstoffdioxid  $\text{NO}_2$

\* P, S, Cl können auch die Elektronen der doppelt besetzten freien Elektronenwolken für Bindungen zur Verfügung stellen.

Name der Verbindung	Einfache Schreibweise	Ionenschreibweise
Bariumsulfat		
		$\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$
	$\text{CaCO}_3$	
Natriumsulfit		
Calciumhydroxid		
		$\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$
Eisen(II)-phosphat		