

## Namen und Ladungen von einfachen Ionen

Metall	Symbol mit Ladung	Name	Nichtmetall	Symbol mit Ladung	Spezieller Name
Natrium			Sauerstoff		
Arsen			Wasserstoff	H <sup>+</sup>	
Blei			Wasserstoff	H <sup>-</sup>	
Eisen(III)			Iod		
Kupfer(I)			Schwefel		
Kalium			Stickstoff		
Aluminium			Selen		

## Zusammengesetzte Ionen, wie zum Beispiel Säurerest-Anionen

Name der Säure	Summenformel	Anion nach Abgabe von einem H <sup>+</sup>	Anion nach Abgabe von zwei H <sup>+</sup>	Anion nach Abgabe von drei H <sup>+</sup>
Salzsäure*			—	—
Bromwasserstoff			—	—
Schwefelsäure*				—
Schweflige Säure				—
Schwefelwasserstoff*				—
Kohlensäure*				—
Salpetersäure*			—	—
Salpetrige Säure			—	—
Phosphorsäure*				
Cyanwasserstoff*			—	—
Ameisensäure	HCOOH		—	—
Essigsäure*	CH <sub>3</sub> COOH		—	—

Zeichne auf der Rückseite die Strukturformeln der mit \* markierten Säuren – Markiere auch die H-Atome farblich, die abgespalten werden können.

## Weitere Molekül-Ionen

Name	Summenformel	Strukturformel
Hydroxid-Ion		
Hydroxonium-/Oxonium-Ion		
Ammonium-Ion		