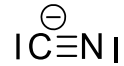


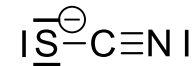
Abgesehen von den Ionen, die aus den Seminaren „Allgemeine Chemie“ und „Toxikologie“ bekannt sind, sind weitere Beispiele wichtig:

Ion (→ korrespondierende Säure)

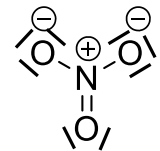
Cyanid (→ Blausäure)



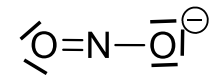
Thiocyanat (→ Thiocyansäure)



Nitrat (→ Salpetersäure)



Nitrit (→ Salpetrige Säure)



Allgemein Nomenklatur von Halogen-Sauerstoff-Säure-Anionen:

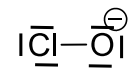
-id:	0 Sauerstoffatome
Hypo...-it:	1 Sauerstoffatom
-it:	2 Sauerstoffatome
-at:	3 Sauerstoffatome
Per...-at:	4 Sauerstoffatome

Beispiel Chlor:

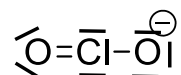
Chlorid (→ Salzsäure)



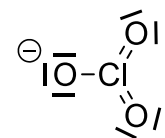
Hypochlorit (→ unterchlorige Säure)



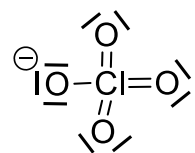
Chlorit (→ Chlorige Säure)



Chlorat (→ Chlorsäure)



Perchlorat (→ Perchlorsäure)



Analog dazu Bromsäuren:

- Bromid Br^-
- Hypobromit BrO^-
- Bromit BrO_2^-
- Bromat BrO_3^-
- Perbromat BrO_4^-

Iodsäuren

- Iodid I^-
- Hypoiodit IO^-
- Iodit IO_2^-
- Iodat IO_3^-
- Periodat IO_4^-