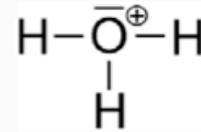


Musterlösungen zum Zusatzblatt 'Molekül-Ionen zeichnen' (S. 2g) von Stellvertreterin Nina Krauer

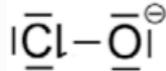
Hydroxid OH^-

vgl. Skript S. 2c

(Hydronium)
Oxonium H_3O^+



Hypochlorit OCl^-

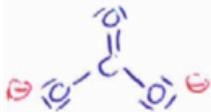


Ammonium NH_4^+

vgl. Skript S. 2c

Carbonat CO_3^{2-}

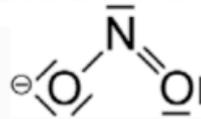
vgl. Skript S. 2c



Hydrogencarbonat HCO_3^-



Nitrit NO_2^-



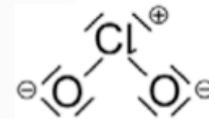
Nitrat NO_3^-

vgl. Skript S. 2c

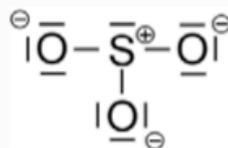
Phosphat* PO_4^{3-}

vgl. Skript S. 2c

Chlorit* ClO_2^-



Sulfit* SO_3^{2-}

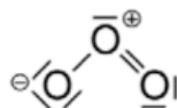


Sulfat* SO_4^{2-}

vgl. Skript S. 2c

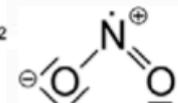
Ungeladene Moleküle (mit geladenen Atomen)

Ozon O_3



Stickstoffdioxid NO_2

ist ein Radikal,
d.h. ein Teilchen
mit einfach be-
setzter Wolke und deshalb sehr reaktiv



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

Name der Verbindung	Einfache Schreibweise	Ionenschreibweise
Bariumsulfat	BaSO_4	$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
Silbernitrat	AgNO_3	$\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$
Calciumcarbonat	CaCO_3	$\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
Natriumsulfit	Na_2SO_3	$2 \text{Na}^+ + \text{SO}_3^{2-}$
Calciumhydroxid	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$\text{Ca}^{2+} + 2 \text{OH}^-$
Ammoniumchlorid	NH_4Cl	$\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$
Eisen(II)-phosphat	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{Fe}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$