

Zusatzblatt 'Molekül-Ionen zeichnen' von Stellvertreterin Nina Krauer

Aufgabe: Zeichne die folgende Moleküle bzw. Molekül-Ionen und ergänze die untenstehende Tabelle.

Hydroxid OH^-

Oxonium H_3O^+

Hypochlorit OCl^-

Ammonium NH_4^+

Carbonat CO_3^{2-}

Hydrogencarbonat HCO_3^-

Nitrit NO_2^-

Nitrat NO_3^-

Phosphat* PO_4^{3-}

Chlorit* ClO_2^-

Sulfit* SO_3^{2-}

Sulfat* SO_4^{2-}

Ungeladene nicht-ionische Moleküle (mit geladenen Atomen)

Ozon O_3

Stickstoffdioxid 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		
		$\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$
	CaCO_3	
Natriumsulfit		
Calciumhydroxid		
		$\text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$
Eisen(II)-phosphat		