

Übungen Formeln und Namen von Ionensubstanzen

	1	2	3	4	5	6	7	8	9
	Lithium-Ion $\text{Li}^+$	Kalium-Ion $\text{K}^+$	Natrium-Ion $\text{Na}^+$	Magnesium-Ion $\text{Mg}^{2+}$	Calcium-Ion $\text{Ca}^{2+}$	Barium-Ion $\text{Ba}^{2+}$	Kupfer-II-Ion $\text{Cu}^{2+}$	Aluminium-Ion $\text{Al}^{3+}$	Eisen-III-Ion $\text{Fe}^{3+}$
A	Fluorid-Ion $\text{F}^-$								
B	Chlorid-Ion $\text{Cl}^-$				$\text{CaCl}_2$ Calciumchlorid				
C	Bromid-Ion $\text{Br}^-$								
D	Iodid-Ion $\text{I}^-$								
E	Sulfid-Ion $\text{S}^{2-}$	$\text{K}_2\text{S}$ Kaliumsulfid							
F	Oxid-Ion $\text{O}^{2-}$						$\text{CuO}$ Kupfer-II-oxid		
G	Nitrid-Ion $\text{N}^{3-}$								
H	Phosphid-Ion $\text{P}^{3-}$								
I	Hydroxid-Ion $\text{OH}^-$					$\text{Ba(OH)}_2$ Bariumhydroxid			
J	Nitrat-Ion $\text{NO}_3^-$								$\text{Fe(NO}_3)_3$ Eisen-III-nitrat
K	Nitrit-Ion $\text{NO}_2^-$								
L	Cyanid-Ion $\text{CN}^-$		$\text{NaCN}$ Natriumcyanid						
M	Sulfat-Ion $\text{SO}_4^{2-}$							$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ Aluminiumsulfat	
N	Sulfid-Ion $\text{SO}_3^{2-}$			$\text{MgSO}_3$ Magnesiumsulfid					
O	Carbonat-Ion $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{Li}_2\text{CO}_3$ Lithiumcarbonat							
P	Phosphat-Ion $\text{PO}_4^{3-}$	$\text{K}_3\text{PO}_4$ Kaliumphosphat							
Q	Borat-Ion $\text{BO}_3^{3-}$				$\text{Ca}_3(\text{BO}_3)_2$ Calciumborat				
R	Hydrogencarbonat-Ion $\text{HCO}_3^-$								