

## Lijst met te leren ionen.

positieve ionen		negatieve ionen	
<b>enkelvoudig:</b>		<b>enkelvoudig:</b>	
natrium-ion	Na <sup>+</sup>	fluoride	F <sup>-</sup>
kalium-ion	K <sup>+</sup>	chloride	Cl <sup>-</sup>
zilver-ion	Ag <sup>+</sup>	bromide	Br <sup>-</sup>
		jodide	I <sup>-</sup>
magnesium-ion	Mg <sup>2+</sup>	oxide	O <sup>2-</sup>
calcium-ion	Ca <sup>2+</sup>	sulfide	S <sup>2-</sup>
barium-ion	Ba <sup>2+</sup>		
koper-ion	Cu <sup>2+</sup>	<b>samengesteld:</b>	
zink-ion	Zn <sup>2+</sup>	hydroxide	OH <sup>-</sup>
mangaan-ion	Mn <sup>2+</sup>	nitraat	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
		nitriet	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
aluminium-ion	Al <sup>3+</sup>	chloraat	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
		chloriet	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
kwik(I)-ion	Hg <sup>+</sup>	acetaat	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
kwik(II)-ion	Hg <sup>2+</sup>	waterstofcarbonaat	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
tin(II)-ion	Sn <sup>2+</sup>		
tin(IV)-ion	Sn <sup>4+</sup>	carbonaat	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
lood(II)-ion	Pb <sup>2+</sup>	oxalaat	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
lood(IV)-ion	Pb <sup>4+</sup>	sulfaat	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
ijzer(II)-ion	Fe <sup>2+</sup>	sulfiet	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
ijzer(III)-ion	Fe <sup>3+</sup>	chromaat	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
<b>samengesteld:</b>			
ammonium	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	fosfaat	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
		fosfiet	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>