

Table of Electrovalencies  
Positive

+ 1		+ 2		+3	
lithium	Li <sup>+</sup>	calcium	Ca <sup>2+</sup>	aluminium	Al <sup>3+</sup>
sodium	Na <sup>+</sup>	barium	Ba <sup>2+</sup>	chromium (III)	Cr <sup>3+</sup>
potassium	K <sup>+</sup>	magnesium	Mg <sup>2+</sup>	iron (III)	Fe <sup>3+</sup>
caesium	Cs <sup>+</sup>	zinc	Zn <sup>2+</sup>		
silver	Ag <sup>+</sup>	iron (II)	Fe <sup>2+</sup>		
copper(I)	Cu <sup>+</sup>	copper (II)	Cu <sup>2+</sup>		
ammonium	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	mercury (II)	Hg <sup>2+</sup>		
		tin(II)	Sn <sup>2+</sup>		
		lead(II)	Pb <sup>2+</sup>		
		nickel	Ni <sup>2+</sup>		
		manganese (II)	Mn <sup>2+</sup>		
		mercury (II)	Hg <sup>2+</sup>		
		strontium	Sr <sup>2+</sup>		

+ 4	
tin (IV)	Sn <sup>4+</sup>
lead (IV)	Pb <sup>4+</sup>

Negative

- 1		- 2		- 3	
hydride	H <sup>-</sup>	oxide	O <sup>2-</sup>	nitride	N <sup>3-</sup>
fluoride	F <sup>-</sup>	sulfide	S <sup>2-</sup>	phosphate	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
chloride	Cl <sup>-</sup>	sulfate	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		
bromide	Br <sup>-</sup>	sulfite	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		
iodide	I <sup>-</sup>	carbonate	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		
hydroxide	OH <sup>-</sup>	dichromate	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>		
nitrate	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	chromate	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		
hydrogen carbonate	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	thiosulfate	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		
hydrogen sulfate	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>				
chlorate	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>				
hydrogen sulfite	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>				
nitrite	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>				
permanganate	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>				
acetate	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>				

This document was created with Win2PDF available at <http://www.daneprairie.com>.  
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.