

# PERIODIC TABLE OF COMMON CATIONS

**1A    2A    3B    4B    5B    6B    7B    8B    8B    1B    2B    3A    4A**

	$\text{H}^+$											
1												
2	$\text{Li}^+$	$\text{Be}^{2+}$										
3	$\text{Na}^+$	$\text{Mg}^{2+}$									$\text{Al}^{3+}$	
4	$\text{K}^+$	$\text{Ca}^{2+}$					$\text{Fe}^{2+}$ $\text{Fe}^{3+}$			$\text{Cu}^+$ $\text{Cu}^{2+}$	$\text{Zn}^{2+}$	
5	$\text{Rb}^+$	$\text{Sr}^{2+}$								$\text{Ag}^+$		$\text{Sn}^{2+}$ $\text{Sn}^{4+}$
6	$\text{Cs}^+$	$\text{Ba}^{2+}$									$\text{Hg}_2^{2+}$ $\text{Hg}^{2+}$	$\text{Pb}^{2+}$ $\text{Pb}^{4+}$

# PERIODIC TABLE OF COMMON ANIONS

1A	2A	3B	4B	5B	6B	7B	8B	8B	1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A
H <sup>-</sup>												N <sup>3-</sup> CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	O <sup>2-</sup> OH <sup>-</sup> O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup> ClO <sup>-</sup> ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup> ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ClO <sub>4</sub>	
												P <sup>3-</sup> PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup> HPO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> H <sub>2</sub> PO <sub>3</sub> <sup>-</sup> PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup> HS <sup>-</sup> SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup> SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup> BrO <sup>-</sup> BrO <sub>2</sub> <sup>-</sup> BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup> BrO <sub>4</sub>	
						CrO <sub>2</sub> <sup>2-</sup> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>							I <sup>-</sup> IO <sup>-</sup> IO <sub>2</sub> <sup>-</sup> IO <sub>3</sub> <sup>-</sup> IO <sub>4</sub>	

## OTHER ANIONS:

CN<sup>-</sup>  
SCN<sup>-</sup>  
C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub><sup>-</sup>  
C<sub>2</sub>O<sub>4</sub><sup>2-</sup>