

Common Cations

Those with only one possible charge per element:

1+	2+	3+
H <sup>+</sup>	Be <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>
Li <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	
Na <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	
K <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	
Cs <sup>+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	
Ag <sup>+</sup>	Cd <sup>2+</sup>	
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	

Those with more than one possible charge per element:

1+	2+	3+	4+	5+	6+
Cu <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>				
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>				
	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>			
	Co <sup>2+</sup>	Co <sup>3+</sup>			
	Sn <sup>2+</sup>		Sn <sup>4+</sup>		
	Pb <sup>2+</sup>		Pb <sup>4+</sup>		
	Mn <sup>2+</sup>		Mn <sup>4+</sup>		
		Bi <sup>3+</sup>		Bi <sup>5+</sup>	
	Cr <sup>2+</sup>	Cr <sup>3+</sup>			Cr <sup>6+</sup>