



## Molecole

## Specificazione

n.o.

## Esempi

Sostanze semplici		0	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Fe S <sub>8</sub>
Ione monoatomico	Sua carica		Na <sup>+</sup> = +1 Fe <sup>2+</sup> = +2 O <sup>2-</sup> = -2
<b>H</b> Idrogeno	In genere	+1	H <sub>2</sub> O NH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> HNO <sub>3</sub> H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
	Molecolare	0	H <sub>2</sub>
	In idruri (M+H)	-1	CuH BeH <sub>2</sub> NaH KH AlH <sub>3</sub>
<b>O</b> Ossigeno	In genere	-2	H <sub>2</sub> O CaO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
	In perossidi	-1	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> BaO <sub>2</sub>
	Con il Fe	+2	FeO
	Come difluoruro	+1	O <sub>2</sub> F <sub>2</sub>
<b>Cl</b> Cloro	In genere	-1	HCl NaCl CaCl <sub>2</sub> BaCl <sub>2</sub>
	Con O e F	+1	Cl <sub>2</sub> O ClF HClO NaClO Al(ClO) <sub>3</sub>
	"	+3	HClO <sub>2</sub> KClO <sub>2</sub>
	"	+5	HClO <sub>3</sub> LiClO <sub>3</sub>
	"	+7	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub> HClO <sub>4</sub> Mg(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
<b>F</b> Fluoro		-1	HF KF CaF <sub>2</sub> C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> SiF <sub>4</sub>
<b>IA</b> Metalli alcalini		+1	LiCl Na <sub>2</sub> O KBr RbIO <sub>4</sub>
<b>IIA</b> Metalli alcalino-terrosi		+2	BeCl <sub>2</sub> MgO CaF <sub>2</sub> SrSO <sub>4</sub> BaCO <sub>3</sub>