

**PRINCIPALI NUMERI DI OSSIDAZIONE DI ALCUNI ELEMENTI**

<b>GRUPPO</b>	<b>ELEMENTI</b>	<b>NUMERI DI OSSIDAZIONE</b>	<b>NOTE</b>
	<b>H</b>	<b>+1</b>	<b>-1 negli idruri metallici</b>
<b>I</b>	<b>Li, Na, K, Rb, Cs</b>	<b>+1</b>	
<b>II</b>	<b>Be, Mg, Ca, Sr, Ba</b>	<b>+2</b>	
<b>III</b>	<b>B, Al, Ga, In, Tl</b>	<b>+3</b>	
<b>IV</b>	<b>C</b> <b>Si, Ge</b> <b>Sn, Pb</b>	<b>-4 ; +4, +2</b> <b>+4</b> <b>+2, +4</b>	
<b>V</b>	<b>N</b> <b>P, As, Sb, Bi</b>	<b>+1, +2, +3, +4, +5</b> <b>+3, +5</b>	<b>-3 nei composti senza ossigeno</b> (nitruri, fosfuri, arseniuri...)
<b>VI</b>	<b>O</b>  <b>S, Se, Te</b>	<b>-2</b>  <b>-2; +4, +6</b>	<b>-1 nei perossidi</b> +2 in OF <sub>2</sub> <b>-2 senza ossigeno</b> (solfuri, seleniuri...)
<b>VII</b>	<b>F</b> <b>Cl</b> <b>Br</b> <b>I</b>	<b>-1</b> <b>+1, +3, +5, +7</b> <b>+1, +5</b> <b>+1, +5, +7</b>	<b>-1 senza ossigeno</b> (cloruri, bromuri, ioduri)
<b>Elementi di transizione</b>	<b>Sc</b> <b>Ti</b> <b>V</b> <b>Cr*</b> <b>Mn*</b> <b>Fe, Co, Ni</b> <b>Cu</b> <b>Zn, Cd</b> <b>Hg</b> <b>Ag</b>	<b>+3</b> <b>+4</b> <b>+5</b> <b>+2, +3, +6</b> <b>+2, +3, +4, +6, +7</b> <b>+2, +3</b> <b>+1, +2</b> <b>+2</b> <b>+1, +2</b> <b>+1</b>	<b>Cr<sup>2+</sup></b> ione cromoso <b>Cr<sup>3+</sup></b> ione cromico <b>CrO<sup>2-</sup></b> ione cromito <b>CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> ione cromato <b>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup></b> ione bicromato  <b>Mn<sup>2+</sup></b> ione manganoso <b>Mn<sup>3+</sup></b> ione manganico <b>MnO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b> ione manganato <b>MnO<sub>4</sub><sup>-</sup></b> ione permanganato

\* Cr e Mn a basso numero di ox si comportano come metalli (danno ioni positivi)

Ad alto numero di ox si comportano come non metalli (formano ossianioni, come MnO<sub>4</sub><sup>2-</sup> e MnO<sub>4</sub><sup>-</sup>)