

Normas para la determinación del Número de Oxidación

<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">-2</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Oxígeno</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Excepto en los Peróxidos <div style="background-color: yellow; padding: 2px; display: inline-block; font-weight: bold;">-1</div> </div>	<p>Para el oxígeno, en los compuestos en los que aparece, el número de oxidación es -2, excepto en los peróxidos, en los que es -1, y en su combinación con el flúor (OF_2) en la que es +2.</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">-1</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Halógenos</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> En los Haluros $\text{F}^- \text{Cl}^- \text{Br}^- \text{I}^-$ </div>	<p>Los halógenos (Elementos del grupo 17) en sus combinaciones binarias con elementos menos electronegativos actúan con estado de oxidación -1</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">-1</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Flúor</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Excepto como Elemento Libre (F_2) <div style="background-color: yellow; padding: 2px; display: inline-block; font-weight: bold;">0</div> </div>	<p>El flúor actúa siempre con estado de oxidación -1, excepto cuando aparece como elemento libre, con estado de oxidación 0</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">0</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Elementos</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Fe Co Ni Cu Hg $\text{H}_2 \text{N}_2 \text{O}_2 \text{Br}_2 \text{I}_2$ </div>	<p>Los elementos, en su estado natural o libres, actúan con número de oxidación 0</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">+1</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Hidrógeno</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Excepto en los Hidruros Metálicos <div style="background-color: yellow; padding: 2px; display: inline-block; font-weight: bold;">-1</div> </div>	<p>El número de oxidación del hidrógeno en los compuestos químicos que lo contienen es +1, excepto en los hidruros metálicos que es -1</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">+1</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Alcalinos</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Elementos del Grupo 1 Li Na K Rb Cs Fr </div>	<p>El número de oxidación de los metales alcalinos es +1</p>
<div style="background-color: yellow; padding: 5px; font-size: 2em; font-weight: bold;">+2</div> <div style="background-color: lightblue; padding: 5px; font-weight: bold;">Alcalinotérreos</div> <div style="background-color: lightgreen; padding: 5px; font-size: 0.8em;"> Elementos del Grupo 2 Be Mg Ca Sr Ba Ra </div>	<p>El número de oxidación de los metales alcalinotérreos es +2</p>
<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> Fe^{3+} Número de oxidación +3 </div> <div style="text-align: center;"> S^{2-} Número de oxidación -2 </div> </div>	<p>En los iones monoatómicos, el estado de oxidación del elemento coincide con la carga del ión.</p>
<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> MnO_4^- Número de oxidación +7 </div> <div style="text-align: center;"> MnO_4^{2-} Número de oxidación +6 </div> </div>	<p>En los iones poliatómicos, la suma de los estados de oxidación de los elementos debe coincidir con la carga del ión.</p>
<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> H_2SO_4 Número de oxidación +6 </div> <div style="text-align: center;"> H_2SO_3 Número de oxidación +4 </div> </div>	<p>En los compuestos neutros, la suma de los estados de oxidación de los elementos deber ser 0</p>