

**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**  
**ESCUELA NACIONAL PREPARATORIA Núm. 2 ERASMO CASTELLANOS QUINTO**  
**ANIONES MÁS USUALES**

1-		2-		3-	
FORMULA	NOMBRE	FORMULA	NOMBRE	FORMULA	NOMBRE
H <sup>1-</sup>	hidruro	S <sup>2-</sup>	sulfuro	N <sup>3-</sup>	nitruro
Br <sup>1-</sup>	bromuro	O <sup>2-</sup>	óxido	P <sup>3-</sup>	fosfuro
Cl <sup>1-</sup>	cloruro	O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	peróxido	BO <sub>2</sub> <sup>3-</sup>	borito
F <sup>1-</sup>	floruro	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	carbonato	BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	borato
I <sup>1-</sup>	yoduro	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	sulfito	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	fosfito
OH <sup>1-</sup>	hidróxido	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	sulfato	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	fosfato
CN <sup>1-</sup>	cianuro	CrO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	cromito	AsO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	arsenito
SCN <sup>1-</sup>	sulfocianuro o tiocianato	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	cromato	AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	arseniato
CNO <sup>1-</sup>	cianato	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	dicromato	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>3-</sup>	ferricianuro
BrO <sup>1-</sup>	hipobromito	SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	silicato	4-	
ClO <sup>1-</sup>	hipoclorito	MnO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	manganito	C <sup>4-</sup>	carburo
IO <sup>1-</sup>	hipoyodito	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	tiosulfato	Si <sup>4-</sup>	siluro
BrO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	bromito	HPO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	fosfito monoácido	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>4-</sup>	ferrocianuro
ClO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	clorito	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	fosfato monoácido	<p><b>NOTA:</b> Los nombres de los aniones corresponden a los usados al formar sales. Para los <b>ácidos</b> cambiar las terminaciones:</p> <p style="text-align: center;"><b>URO POR HÍDRICO</b>  <b>ITO POR OSO</b>  <b>ATO POR ICO</b></p> <p><b>HIDRÁCIDO</b>  H<sup>1+</sup> + No metal</p> <p><b>OXIÁCIDO</b>  H<sup>1+</sup> + anión con oxígeno (oxoanión)</p> <p><b>HIDRÓXIDO</b>  Metal + OH<sup>1-</sup></p> <p><b>ÓXIDO BÁSICO</b>  Metal + O<sup>2-</sup></p> <p><b>ÓXIDO ÁCIDO O ANHÍDRIDO</b>  No metal + O<sup>2-</sup></p> <p><b>SAL SIMPLE o BINARIA</b>  Metal + no metal</p> <p><b>OXISAL</b>  Metal + anión con oxígeno (oxoanión)</p> <p><b>SALES ÁCIDAS</b>  Metal + hidrógeno+ oxoanión</p>	
IO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	yodito	HBO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	borito monoácido		
NO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	nitrito	HBO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	borato monoácido		
BrO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	bromato				
ClO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	clorato				
IO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	yodato				
NO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	nitrato				
BrO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	perbromato				
ClO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	perclorato				
IO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	peryodato				
MnO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	permanganato				
CH <sub>3</sub> COO <sup>1-</sup>	acetato*				
HS <sup>1-</sup>	sulfuro ácido				
HCO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	carbonato ácido				
HSO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	sulfito ácido				
HSO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	sulfato ácido				
HCrO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	cromito ácido				
HCrO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	cromato ácido				
H <sub>2</sub> BO <sub>2</sub> <sup>1-</sup>	borito diácido				
H <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	borato diácido				
H <sub>2</sub> PO <sub>3</sub> <sup>1-</sup>	fosfito diácido				
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>1-</sup>	fosfato diácido				

Iones para sales ácidas

\* ión que proviene de un ácido orgánico (CH<sub>3</sub>COOH ácido acético)