

# Sales básicas

Se forman cuando en una reacción de neutralización existe un exceso de hidróxido con respecto al ácido.

Son compuestos que poseen algún grupo OH en su estructura.

Para formularlas, se escribe primero el catión y luego los aniones en orden alfabético.



[www.youtube.com/watch?v=1E-oc2nDelU](http://www.youtube.com/watch?v=1E-oc2nDelU)



Si se combinan ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) con hidróxido de calcio  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

produce



## Nomenclatura

**Tradicional:** Se nombran como la sal neutra correspondiente pero indicando con la palabra básico la existencia de grupos OH y, mediante prefijos multiplicativos, el número de estos.

**Sistemática:** también se nombran como la sal neutra correspondiente pero anteponiendo la palabra hidroxí y el prefijo correspondiente para indicar el número de estos grupos.



Radical

Palabra  
"básica"

Prefijo  
"de"

Elemento

Ejemplo:



Fosfito básico de Sodio





Se nombran también citando, en orden alfabético, el nombre del anión y el término hidróxido unidos por un guión. La palabra hidróxido lleva antepuesto un prefijo numeral (*di*, *tri*, etc.), que indica el número de ellos presentes en la fórmula. Se pueden, también, nombrar como las sales neutras, pero intercalando la palabra básico precedida del prefijo mono (se omite), *di*, *tri*, etc., según el número de grupos  $\text{OH}^-$  presentes en la fórmula.





<http://www.acienciasgalilei.com/qui/formulacion/sales%20basicas.htm>

SAL BÁSICA	SISTEMÁTICA/SISTEMÁTICA/TRADICIONAL
$Mg(OH)NO_3$	hidroxitrioxonitrato (V) de magnesio hidróxido-nitrato de magnesio nitrato básico de magnesio
$Cu_2(OH)_2SO_4$	dihidroxitetraoxosulfato (VI) de cobre (II) dihidróxido-sulfato de cobre (II) sulfato dibásico de cobre (II)
$Hg(OH)NO_3$	hidroxitrioxonitrato (V) de mercurio hidróxido-nitrato de mercurio (II) nitrato básico de mercurio (II)
$Ca(OH)Cl$	hidroxicloruro de calcio cloruro-hidróxido de calcio cloruro básico de calcio
$Ca(OH)NO_3$	hidroxitrioxonitrato (V) de calcio hidróxido-nitrato de calcio nitrato básico de calcio
$Al(OH)SO_4$	hidroxitetraoxosulfato (VI) de aluminio hidróxido-sulfato de aluminio sulfato básico de aluminio
$Al(OH)_2ClO_4$	dihidroxitetraoxoclorato (VII) de aluminio clorato-dihidróxido de aluminio perclorato dibásico de aluminio
$Fe(OH)CO_3$	hidroxitrioxocarbonato (IV) de hierro (III) carbonato-hidróxido de hierro (III) carbonato básico de hierro (III)
$Cd(OH)Br$	hidroxibromuro de cadmio bromuro-hidróxido de cadmio bromuro básico de cadmio



# Comparación entre las sales

Sales Haloideas	S A L E S O X I S A L E S			
	Neutras	Acidas	Básicas	Dobles
<ul style="list-style-type: none"> <li>- Fluoruro de litio Li F</li> <li>- Cloruro de calcio CaCl<sub>2</sub></li> <li>- Bromuro de potasio KBr</li> <li>- Yoduro de magnesio MgI<sub>2</sub></li> <li>- Sulfuro de sodio Na<sub>2</sub> S</li> <li>- Cloruro de sodio NaCl</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Sulfato de calcio Ca SO<sub>4</sub></li> <li>- Sulfato de magnesio MgSO<sub>4</sub></li> <li>- Nitrato de sodio NaNO<sub>3</sub></li> <li>- Nitrato de potasio KNO<sub>3</sub></li> <li>- Carbonato de calcio CaCO<sub>3</sub></li> <li>- Carbonato de sodio Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Sulfato ácido de Sodio. NaHSO<sub>4</sub></li> <li>- Carbonato ácido de Potasio. KHCO<sub>3</sub></li> <li>- Sulfato ácido de calcio. Ca(HSO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></li> <li>- Carbonato ácido de sodio. NaHCO<sub>3</sub></li> <li>- Sulfato ácido de potasio. K<sub>2</sub>HSO<sub>4</sub></li> <li>- Fosfato ácido de sodio Na<sub>2</sub>HPO<sub>5</sub></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Hipoclorito básico de magnesio MgOHClO</li> <li>- Hipoclorito básico de calcio CaOHClO</li> <li>- Bromato básico de magnesio MgOHBrO<sub>2</sub></li> <li>- Bromato básico de calcio CaOHBrO<sub>2</sub></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Sulfato de sodio y potasio KNaSO<sub>4</sub></li> <li>- Sulfato de litio y potasio KLiSO<sub>4</sub></li> <li>- Sulfato de litio y sodio NaLiSO<sub>4</sub></li> <li>- Sulfato (doble) de calcio y disodio CaNa<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></li> </ul>

