

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



Si se combinan ácido sulfúrico (H_2SO_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 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"> - Fluoruro de litio Li F - Cloruro de calcio CaCl₂ - Bromuro de potasio KBr - Yoduro de magnesio MgI₂ - Sulfuro de sodio Na₂ S - Cloruro de sodio NaCl | <ul style="list-style-type: none"> - Sulfato de calcio Ca SO₄ - Sulfato de magnesio MgSO₄ - Nitrato de sodio NaNO₃ - Nitrato de potasio KNO₃ - Carbonato de calcio CaCO₃ - Carbonato de sodio Na₂CO₃ | <ul style="list-style-type: none"> - Sulfato ácido de Sodio. NaHSO₄ - Carbonato ácido de Potasio. KHCO₃ - Sulfato ácido de calcio. Ca(HSO₄)₂ - Carbonato ácido de sodio. NaHCO₃ - Sulfato ácido de potasio. K₂HSO₄ - Fosfato ácido de sodio Na₂HPO₅ | <ul style="list-style-type: none"> - Hipoclorito ba- sico de magnesio MgOHClO - Hipoclorito ba- sico de calcio CaOHClO - Bromato básico de magnesio MgOHBrO₂ - Bromato básico de calcio CaOHBrO₂ | <ul style="list-style-type: none"> - Sulfato de sodio y potasio KNaSO₄ - Sulfato de litio y potasio KLiSO₄ - Sulfato de litio y sodio NaLiSO₄ - Sulfato (doble) de calcio y disodio CaNa₂(SO₄)₂ |

