



2 De que ácido y base proviene cada sal.. completar

Acido	Base o hidróxido	Fórmula	Nombre
Aluminio	Carbono	$Al_2(CO_3)_3$	Carbonato de aluminio
Bario	Cloro	$BaCl_2$	Cloruro de bario
Hierro	Azufre	$Fe_2(SO_4)_3$	Sulfato férrico
Cobre	Nitrogeno	$Cu(NO_3)_2$	Nitrato cúprico
Calcio	Carbono	$CaCO_3$	Carbonato de calcio
Hierro	Azufre	$FeS$	Sulfato ferroso
Magnesio	Nitrogeno	$Mg(NO_2)_2$	Nitrito de magnesio
Sodio	Cloro	$NaClO$	Hipoclorito de sodio
Potasio	Fosforo	$K_3PO_4$	Fosfato de potasio
Sodio	Cloro	$NaCl$	Cloruro de sodio
Berilio	Bromo	$Be(BrO_4)_2$	Per bromato de berilio

3 Completa los cruces de los cationes y escribe el nombre de cada sal.

	$Br^-$	$S^{2-}$	$CO_3^{2-}$	$SO_3^{2-}$	$NO_3^-$	$ClO_2^-$
$Na^+$	Bromuro de sodio	Sulfato de sodio	Carbonato de sodio	Sulfito de sodio	Nitrato de sodio	Hipoclorito de sodio
$Cu^{2+}$	Bromuro de Cobre	Sulfato de Cobre	Carbonato de cobre	Sulfito de cobre	Nitrato de cobre	Hipoclorito de cobre
$NH_4^+$	Bromuro de amonio	Sulfato de amonio	Carbonato de amonio	Sulfito de amonio	Nitrato de amonio	Hipoclorito de amonio
$Ca^{2+}$	Bromuro de calcio	Sulfato de Calcio	Carbonato de calcio	Sulfito de calcio	Nitrato de calcio	Hipoclorito de calcio
$Zn^{2+}$	Bromuro de zinc	Sulfato de zinc	Carbonato de zinc	Sulfito de zinc	Nitrato de zinc	Hipoclorito de zinc
$Al^{3+}$	Bromuro de aluminio	Sulfato de aluminio	Carbonato de aluminio	Sulfito de aluminio	Nitrato de aluminio	Hipoclorito de aluminio
$Fe^{2+}$	Bromuro de hierro	Sulfato de hierro	Carbonato de hierro	Sulfito de hierro	Nitrato de hierro	Hipoclorito de hierro
$Fe^{3+}$	Bromuro de hierro	Sulfato de hierro	Carbonato de hierro	Sulfito de hierro	Nitrato de hierro	Hipoclorito de hierro
$Au^+$	Bromuro de oro	Sulfato de oro	Carbonato de oro	Sulfito de oro	Nitrato de oro	Hipoclorito de oro
$Au^{+3}$	Bromuro de oro	Sulfato de hierro	Carbonato de oro	Sulfito de oro	Nitrato de oro	Hipoclorito de oro
$Pb^{2+}$	Bromuro de plomo	Sulfato de plomo	Carbonato de plomo	Sulfito de plomo	Nitrato de plomo	Hipoclorito de plomo
$Pb^{+4}$	Bromuro de plomo	Sulfato de plomo	Carbonato de plomo	Sulfito de plomo	Nitrato de plomo	Hipoclorito de plomo
$Sn^{2+}$	Bromuro de estaño	Sulfato de estaño	Carbonato de estaño	Sulfito de estaño	Nitrato de estaño	Hipoclorito de estaño
$Sn^{+4}$	Bromuro de estaño	Sulfato de estaño	Carbonato de estaño	Sulfito de estaño	Nitrato de estaño	Hipoclorito de estaño



Con los ácidos y bases respectivas completa la reacción y añade el nombre.

Acido	+	Base	→	Sal	+	Agua
HBr	+	LiOH	→	LiBr	+	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	+	Ga(OH) <sub>3</sub>	→	Ga <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	+	Ca(OH) <sub>2</sub>	→	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub> O
HClO	+	Al(OH) <sub>3</sub>	→	Al(ClO) <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O
HIO <sub>4</sub>	+	KOH	→	KIO <sub>4</sub>	+	H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	+	Mg(OH) <sub>2</sub>	→	MgSO <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O

Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

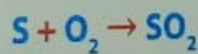
- a) PbO<sub>2</sub> Pb + O<sub>2</sub>
- b) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Fe(OH)<sub>3</sub>
- c) H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub> SiO<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O
- d) H<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub> 2H<sub>2</sub>O + O<sub>2</sub> + 2MnO<sub>2</sub>
- e) H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> H<sub>2</sub>O + Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + O<sub>2</sub>

### Inicio de ecuaciones químicas

Almente para expresar los cambios químicos de la materia se utiliza una ecuación química en forma que representa cómo se altera la naturaleza de los elementos o cómo reacciona uno con otros. Si deseamos comprender estas alteraciones, debemos ser capaces de equilibrar las ecuaciones químicas.

En una reacción química, la masa de los reactantes es igual a la masa de los reactivos" por lo que la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma"

Entonces que la reacción está igualada o balanceada. Una ecuación estará correctamente balanceada. La ecuación:



donde un átomo de azufre reacciona con una molécula de oxígeno para dar lugar al anhídrido sulfuroso.

Esta ecuación también está balanceada pues existe el mismo número de átomos entre los reactivos y productos. Sin embargo, esto no siempre es así. Observe la siguiente ecuación: