

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

Acido	Base o hidróxido	Fórmula	Nombre
$Al(OH)_3$	H_2CO_3	$Al_2(CO_3)_3$	Carbonato de aluminio
$Ca(OH)_2$	HCl	$BaCl_2$	Cloruro de bario
$FeSO_4$	H_2SO_4	$Fe_2(SO_4)_3$	Sulfato férrico
Cu	NO_2	$Cu(NO_3)_2$	Nitrato cúprico
CaO	CO_2	$CaCO_3$	Carbonato de calcio
$Fe(OH)_2$	H_2S	FeS	Sulfato ferroso
Mg	NO_2	$Mg(NO_2)_2$	Nitrito de magnesio
$NaOH$	$HClO$	$NaClO$	Hipoclorito de sodio
H_3PO_4	KOH	K_3PO_4	Fosfato de potasio
HCl	$(NaOH)$	$NaCl$	Cloruro de sodio
H_2BrO_3	$Be(OH)_2$	$Be(BrO_4)_2$	Per bromato de berilio

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

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

	Br ⁻¹	S ⁻²	CO ₃ ⁻²	SO ₃ ⁻²	NO ₃ ⁻¹	ClO ⁻¹
Na ⁺¹	Bromuro de sodio	Sulfuro de sodio	Carbonato de sodio	Sulfato de sodio	Nitrato de sodio	Perclorato de sodio
Cu ⁺²	Bromuro de cobre (II)	Sulfuro de cobre (II)	Carbonato de cobre (II)	Sulfato de cobre	Nitrato de cobre (II)	Perclorato de cobre
NH ₄ ⁺¹	Bromuro de Amonio	Amonio sulfuro	Carbonato de Amonio	Amonio sulfato	Amonio nitrato	Perclorato de Amonio
Ca ⁺²	Bromuro de calcio	Sulfuro de calcio	Carbonato de calcio	Sulfato de calcio	Nitrato de calcio	Perclorato de calcio
Zn ⁺²	Bromuro de zinc	Sulfuro de zinc	Carbonato de zinc	Sulfato de zinc	Nitrato de zinc	Perclorato de zinc
Al ⁺³	Bromuro de Aluminio	Sulfuro de Aluminio	Carbonato de Aluminio	Sulfato de Aluminio	Nitrato de Aluminio	Perclorato de Aluminio
Fe ⁺²	Bromuro de hierro	Sulfuro de hierro	Carbonato de hierro	Sulfato de hierro	Nitrato de hierro	Perclorato de hierro
Fe ⁺³	Bromuro de hierro	Sulfuro de hierro	Carbonato de hierro	Sulfato de hierro	Nitrato de hierro	Perclorato de hierro
Au ⁺¹	Bromuro de oro	Sulfuro de oro	Carbonato de oro	Sulfato de oro	Nitrato de oro	Perclorato de oro
Au ⁺³	Bromuro de oro	Sulfuro de oro	Carbonato de oro	Sulfato de oro	Nitrato de oro	Perclorato de oro
Pb ⁺²	Bromuro plumboso	Sulfuro plumboso	Carbonato plumboso	Sulfato plumboso	Nitrato plumboso	Perclorato plumboso
Pb ⁺⁴	Bromuro plumbico	Sulfuro plumbico	Carbonato plumbico	Sulfato plumbico	Nitrato plumbico	Perclorato plumbico
Sn ⁺²	Bromuro estannoso	Sulfuro estannoso	Carbonato estannoso	Sulfato estannoso	Nitrato estannoso	Perclorato estannoso
Sn ⁺⁴	Bromuro estannico	Sulfuro estannico	Carbonato estannico	Sulfato estannico	Nitrato estannico	Perclorato estannico

Balances
 Generalmente, la forma de escribir la fórmula de un compuesto iónico es colocando el símbolo del catión a la izquierda y el del anión a la derecha, de modo que el número de cargas positivas sea igual al número de cargas negativas. Así, el compuesto formado por el ion sodio (Na⁺) y el ion cloruro (Cl⁻) se escribe NaCl.

Decimos e escrita cua

Se lee dici

Esta reacc

Si obser

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

ácido	+	Base	→	Sal	+	Agua
HBr	+	LiOH	→	LiBr	+	LiH ₂ O
H ₂ CO ₃	+	Ga(OH) ₃	→	Co ₂ ba	+	CaH ₂ O
H ₃ PO ₄	+	Ca(OH) ₂	→	CaAl	+	CaH ₂ O
HNO ₃	+	Al(OH) ₃	→	10K	+	AlH ₂ O
H ₂ SO ₄	+	KOH	→	SO ₂ Hg	+	KO ₂ H ₂ O
H ₂ SO ₄	+	Mg(OH) ₂	→		+	AgH ₂ O

Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

- a) $PbO_2 + O_2 \rightarrow PbCO_2$
- b) $Fe_2O_3 + 3O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
- c) $H_2SiO_4 + 2H_2O + SiO_2 \rightarrow H_4SiO_4$
- d) $H_2MnO_4 + H_2O + HNO_3 \rightarrow H_2HMnO_4$
- e) $H_2CrO_4 + H_2O + CO_2 \rightarrow H_2CrO_4$

Balanceo de ecuaciones químicas