

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

Ácido	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^{-1}	S^{-2}	CO_3^{-2}	SO_3^{-2}	NO_3^{-1}	ClO_4^{-1}
Na^{+1}	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^{+1}	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^{+1}	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 oro	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

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

Ácido	+	Base	→	Sal	+	Agua
Hbr	+	LiOH	→	LiBr	+	H ₂ O
H ₂ CO ₃	+	Ga(OH) ₃	→	Ga ₂ (CO ₃) ₃	+	H ₂ O
H ₃ PO ₃	+	Ca(OH) ₂	→	Ca ₃ (PO ₃) ₂	+	H ₂ O
HClO	+	Al(OH) ₃	→	Al(ClO) ₃	+	H ₂ O
HIO ₄	+	KOH	→	KIO ₄	+	H ₂ O
H ₂ SO ₃	+	Mg(OH) ₂	→	MgSO ₃	+	H ₂ O

5 Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

- a) PbO₂ Pb + O₂
- b) Fe₂O₃ Fe(OH)₃
- c) H₄SiO₄ SiO₂ + 2H₂O
- d) H₂MnO₄ 2H₂O + O₂ + 2MnO₂
- e) H₂CrO₄ H₂O + Cr₂O₃ + O₂