

2 De que ácido y base proviene cada sal.

Ácido	Base o hidróxido	Fórmula	Nombre
$H_2CO_3$	$Al(OH)_3$	$Al_2(CO_3)_3$	Carbonato de aluminio
$HCl$	$Ba(OH)_2$	$BaCl_2$	Cloruro de bario
$Fe(OH)_3$	$H_2SO_4$	$Fe_2(SO_4)_3$	Sulfato férrico
$Cu(OH)_2$	$HNO_3$	$Cu(NO_3)_2$	Nitrato cúprico
$CO_2$	$CaCO_3$	$CaCO_3$	Carbonato de calcio
$Fe(OH)_2$	$H_2S$	$FeS$	Sulfato ferroso
$Mg(OH)_2$	$HNO_2$	$Mg(NO_2)_2$	Nitrito de magnesio
$NaCl$	$(HCl)$	$NaClO$	Hipoclorito de sodio
$3PO_4$	$KOH$	$K_3PO_4$	Fosfato de potasio
$HCl$	$(NaOH)$	$NaCl$	Cloruro de sodio
$H_2BrO_4$	$Be(OH)_2$	$Be(BrO_4)_2$	Per bromato de berilio

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

	$Br^-$	$S^{2-}$	$CO_3^{2-}$	$SO_3^{2-}$	$NO_3^-$	$ClO_4^-$
$Na^+$	$NaBr$	$Na_2S$	$Na_2CO_3$	$Na_2SO_3$	$NaNO_3$	$NaClO_4$
$Cu^{+2}$	$CuBr$	$Cu_2S$	$Cu_2CO_3$	$Cu_2SO_3$	$CuNO_3$	$CuClO_4$
$NH_4^{+1}$	$NH_4Br$	$NH_4S$	$NH_4CO_3$	$NH_4SO_3$	$NH_4NO_3$	$NH_4ClO_4$
$Ca^{+2}$	$CaBr$	$Ca_2S$	$Ca_2CO_3$	$Ca_2SO_3$	$CaNO_3$	$CaClO_4$
$Zn^{+2}$	$ZnBr$	$Zn_2S$	$Zn_2CO_3$	$Zn_2SO_3$	$ZnNO_3$	$ZnClO_4$
$Al^{+3}$	$AlBr$	$Al_2S$	$Al_2CO_3$	$Al_2SO_3$	$AlNO_3$	$AlClO_4$
$Fe^{+2}$	$FeBr$	$Fe_2S$	$Fe_2CO_3$	$Fe_2SO_3$	$FeNO_3$	$FeClO_4$
$Fe^{+3}$	$FeBr$	$Fe_2S$	$Fe_2CO_3$	$Fe_2SO_3$	$FeNO_3$	$FeClO_4$
$Au^{+1}$	$AuBr$	$Au_2S$	$Au_2CO_3$	$Au_2SO_3$	$AuNO_3$	$AuClO_4$
$Au^{+3}$	$AuBr$	$Au_2S$	$Au_2CO_3$	$Au_2SO_3$	$AuNO_3$	$AuClO_4$
$Pb^{+2}$	$PbBr$	$Pb_2S$	$Pb_2CO_3$	$Pb_2SO_3$	$PbNO_3$	$PbClO_4$
$Pb^{+4}$	$PbBr$	$Pb_2S$	$Pb_2CO_3$	$Pb_2SO_3$	$PbNO_3$	$PbClO_4$
$Sn^{+2}$	$SnBr$	$Sn_2S$	$Sn_2CO_3$	$Sn_2SO_3$	$SnNO_3$	$SnClO_4$
$Sn^{+4}$	$SnBr$	$Sn_2S$	$Sn_2CO_3$	$Sn_2SO_3$	$SnNO_3$	$SnClO_4$

... respectivas completa la reacción y añade el nombre.

Ácido	+	Base	→	Sal	+	Agua
HBr	+	LiOH	→	LiBr	+	LiH <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	+	Ga(OH) <sub>3</sub>	→	CO <sub>2</sub> Ga	+	GaH <sub>2</sub> O
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	+	Ca(OH) <sub>2</sub>	→	POCa	+	CaH <sub>2</sub> O
HClO	+	Al(OH) <sub>3</sub>	→	ClAl	+	AlH <sub>2</sub> O
HIO <sub>4</sub>	+	KOH	→	IOK	+	KH <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	+	Mg(OH) <sub>2</sub>	→	SO <sub>3</sub> Mg	+	MgH <sub>2</sub> O

5 Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

- a  $PbO_2$   $Pb + O_2 \rightarrow PbO_2$
- b  $Fe_2O_3$   $Fe + 3O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
- c  $H_4SiO_4$   $2H_2O + SiO_2 \rightarrow H_4SiO_4$
- d  $H_2MnO_4$   $H_2O + MnO_3 \rightarrow H_2MnO_4$
- e  $H_2CrO_4$   $H_2O + CrO_3 \rightarrow H_2CrO_4$