

2 De que ácido y base proviene cada sal. completar

Ácido	Base o hidróxido	Fórmula	Nombre
$H_2CO_3$	$Al_2O_3$	$Al_2(CO_3)_3$	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
$NaCl$	$HClO$	$NaClO$	Hipoclorito de sodio
$3PO_4$	$KOH$	$K_3PO_4$	Fosfato de potasio
HCl	$(NaOH)$	$NaCl$	Cloruro de sodio
$H_2Br_2O_8$	$Be(OH)_2$	$Be(BrO_4)_2$	Per bromato de berilio

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

	$Br^{-1}$	$S^{-2}$	$CO_3^{-2}$	$SO_3^{-2}$	$NO_3^{-1}$	$ClO_4^{-1}$
$Na^{+1}$	NaBr	$Na_2S$	$Na_2(CO_3)$	$Na_2(SO_3)$	$NaNO_3$	$NaClO_4$
$Cu^{+2}$	CuBr	$Cu_2S$	$Cu_2(CO_3)$	$Cu_2(SO_3)$	$CuNO_3$	$CuClO_4$
$NH_4^{+1}$	$NH_4Br$	$NH_4S$	$NH_4(CO_3)$	$NH_4(SO_3)$	$NH_4NO_3$	$NH_4ClO_4$
$Ca^{+2}$	CaBr	$Ca_2S$	$Ca_2(CO_3)$	$Ca_2(SO_3)$	$CaNO_3$	$CaClO_4$
$Zn^{+2}$	ZnBr	$Zn_2S$	$Zn_2(CO_3)$	$Zn_2(SO_3)$	$ZnNO_3$	$ZnClO_4$
$Al^{+3}$	AlBr	$Al_2S$	$Al_2(CO_3)$	$Al_2(SO_3)$	$AlNO_3$	$AlClO_4$
$Fe^{+2}$	FeBr	$Fe_2S$	$Fe_2(CO_3)$	$Fe_2(SO_3)$	$FeNO_3$	$FeClO_4$
$Fe^{+3}$	FeBr	$Fe_2S$	$Fe_2(CO_3)$	$Fe_2(SO_3)$	$FeNO_3$	$FeClO_4$
$Au^{+1}$	AuBr	$Au_2S$	$Au_2(CO_3)$	$Au(SO_3)$	$AuNO_3$	$AuClO_4$
$Au^{+3}$	AuBr	$Au_2S$	$Au_2(CO_3)$	$Au(SO_3)$	$AuNO_3$	$AuClO_4$
$Pb^{+2}$	PbBr	$Pb_2S$	$Pb_2(CO_3)$	$Pb(SO_3)$	$PbNO_3$	$PbClO_4$
$Pb^{+4}$	PbBr	$Pb_2S$	$Pb_2(CO_3)$	$Pb(SO_3)$	$PbNO_3$	$PbClO_4$
$Sn^{+2}$	SnBr	$Sn_2S$	$Sn_2(CO_3)$	$Sn(SO_3)$	$SnNO_3$	$SnClO_4$
$Sn^{+4}$	SnBr	$Sn_2S$	$Sn_2(CO_3)$	$Sn(SO_3)$	$SnNO_3$	$SnClO_4$

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

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

5 Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

