

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^+	$\text{Na}(\text{Br})$	$\text{Na}(\text{S}_2)$	$\text{Na}(\text{CO}_3)$	$\text{Na}(\text{SO}_3)$	$\text{Na}(\text{NO}_3)$	$\text{Na}(\text{ClO}_4)$
Cu^{+2}	$\text{Cu}(\text{Br})_2$	$\text{Cu}(\text{S}_2)$	$\text{Cu}(\text{CO}_3)$	$\text{Cu}(\text{SO}_3)$	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	CuCl_4
NH_4^+	$\text{NH}(\text{Br})_2$	$\text{NH}(\text{S}_2)$	$\text{NH}(\text{NO}_3)$	$\text{NH}(\text{SO}_3)$	$\text{NH}(\text{NO}_3)_2$	$\text{NH}(\text{Cl}_3)_2$
Ca^{+2}	$\text{Ca}(\text{Br})_2$	$\text{Ca}(\text{S}_2)$	$\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$	$\text{Ca}(\text{SO}_3)_2$	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ca}(\text{Cl}_3)_2$
Zn^{+2}	$\text{Zn}(\text{Br})_2$	$\text{Zn}(\text{S}_2)$	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$\text{Zn}(\text{SO}_3)_2$	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	ZnCl_2
Al^{+3}	$\text{Al}(\text{Br})_3$	$\text{Al}(\text{S}_2)$	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Al}(\text{Cl}_4)$
Fe^{+2}	$\text{Fe}(\text{Br})_2$	$\text{Fe}(\text{S}_2)$	$\text{Fe}(\text{CO}_3)$	$\text{Fe}(\text{SO}_4)$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Fe}(\text{Cl}_4)$
Fe^{+3}	$\text{Fe}(\text{Br})_3$	$\text{Fe}(\text{S}_3)$	FeCl_3	$\text{Fe}(\text{SO}_4)$	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Fe}(\text{Cl})_3$
Au^{+1}	$\text{Au}(\text{Br})_7$	$\text{Au}(\text{S}_3)$	$\text{Au}(\text{CO}_3)$	$\text{Au}(\text{SO}_4)$	$\text{Au}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Au}(\text{Cl})_3$
Au^{+3}	$\text{Au}(\text{Br})_3$	$\text{Au}(\text{S}_4)$	$\text{Au}(\text{CO}_4)$	$\text{Au}(\text{SO}_4)$	$\text{Au}(\text{NO}_4)$	$\text{Au}(\text{Cl})_3$
Pb^{+2}	$\text{Pb}(\text{Br})_2$	$\text{Pb}(\text{S}_3)$	$\text{Pb}(\text{CO}_3)$	$\text{Pb}(\text{SO}_3)$	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Pb}(\text{Cl}_3)$
Pb^{+4}	$\text{Pb}(\text{Br})_4$	$\text{Pb}(\text{S}_2)$	$\text{Pb}(\text{CO}_3)$	$\text{Pb}(\text{SO}_3)$	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Pb}(\text{Cl}_2)$
Sn^{+2}	$\text{Sn}(\text{Br})_2$	$\text{Sn}(\text{S}_2)_2$	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_3$	$\text{Sn}(\text{SO}_2)$	$\text{Sn}(\text{NO}_3)$	$\text{Sn}(\text{Cl}_3)$
Sn^{+4}	$\text{Sn}(\text{Br})_4$	$\text{Sn}(\text{S}_2)_4$	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_4$	$\text{Sn}(\text{SO}_3)_4$	$\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$	$\text{Sn}(\text{Cl}_4)$

1) 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	→	GaCO ₃	+	H ₂ O
H ₃ PO ₃	+	Ca(OH) ₂	→	Ca ₃ (PO ₃) ₂	+	H ₂ O
HClO	+	Al(OH) ₃	→	Al ₃ (ClO) ₃	+	H ₂ O
HIO ₄	+	KOH	→	KIO ₄	+	H ₂ O
H ₂ SO ₃	+	Mg(OH) ₂	→	Mg ₂ (SO ₃) ₃	+	H ₂ O

5) Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

