4. Nombra los siguientes ácidos.

1. HCl _____ 7. $HClO_2$ _____
2. $HClO_4$ _____ 8. H_2SO_4 _____
3. H_3PO_4 _____ 9. H_2S _____
4. HNO_3 _____ 10. $HClO_3$ _____
5. $HClO_2$ _____ 11. H_2CO_3 _____
6. HF _____ 12. H_2SO_3 _____

5. Escribe la fórmula correcta de los ácidos siguientes:

1. Acido bromhídrico _____ 7. Acido crómico _____
2. Acido bromoso _____ 8. Acido clórico _____
3. Acido fosforoso _____ 9. Acido sulfúrico _____
4. Acido nitroso _____ 10. Acido yodhídrico _____
5. Acido perclórico _____ 11. Acido cianhídrico _____
6. Acido carbónico _____ 12. Acido acético _____

Actividad 5.9 Sales binarias

1. Completa la siguiente tabla:

Acido binario		Anión formado	
fórmula	**nombre**	**fórmula**	**nombre**
HF	Acido fluorhídrico	F-	Ion fluoruro
HCl	_____	_____	_____
HBr	_____	_____	_____
HI	_____	_____	_____
H_2S	_____	_____	_____

2. A manera de cuadro, combina los seis aniones siguientes con todos los cationes que aparecen en la LC 5.2, escribiendo sin error la fórmula de la sal formada y el nombre correspondiente. Ejemplo:

catión / anión	H^+	Na^+	K^+	Ag^+	Cu^+	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}
Cl^-			KCl cloruro de potasio					
Br^-								
I^-								
F^-								
S^{2-}								
CN^-								

Actividad 5.10 Oxisales

1. Completa la siguiente tabla:

Acido			Anión formado	
fórmula	nombre		fórmula	nombre
H_2SO_3	Acido sulfuroso	$\xrightarrow{-2H^+}$	SO_3^{2-}	Ion sulfito
H_2SO_4		$\xrightarrow{-2H^+}$		
HClO		$\xrightarrow{-H^+}$		
$HClO_2$		$\xrightarrow{-H^+}$		
$HClO_3$		$\xrightarrow{-H^+}$		
H_3PO_3		$\xrightarrow{-3H^+}$		
H_3PO_4		$\xrightarrow{-3H^+}$		
$HMnO_4$		$\xrightarrow{-H^+}$		
HNO_3		$\xrightarrow{-H^+}$		
HNO_2		$\xrightarrow{-H^+}$		
HIO_4		$\xrightarrow{-H^+}$		
HIO_3		$\xrightarrow{-H^+}$		
HIO_2		$\xrightarrow{-H^+}$		
HIO		$\xrightarrow{-H^+}$		

2. En la lista siguiente se representan las fórmulas de algunos aniones poliatómicos comunes sin su carga iónica. Asigna la carga iónica y el nombre a cada uno de los mismos. Puedes consultar la LC 5.2, donde aparece una lista de aniones.

FORMULA	CARGA IONICA	NOMBRE
OH		
ClO		
ClO_2		
ClO_3		
ClO_4		
SO_3		
SO_4		
NO_2		
NO_3		
CO_3		
PO_4		
AsO_4		
CrO_4		
CN		
MnO_4		
$C_2H_3O_2$		
BrO_3		

3. En un papel cuadriculado grande, forma una tabla como la de la actividad 5.9-2 con todos los cationes (49) y aniones (38) que aparecen en la LC 5.2.

4. Asigna el nombre a los compuestos representados por las siguientes fórmulas y clasifica cada uno por el número de elementos que los forman.

a) $NaCl$ _____
b) BaF_2 _____
c) AlI_3 _____
d) $Cu(NO_3)_2$ _____
e) $PbCrO_4$ _____
f) Na_2SO_4 _____
g) $(NH_4)_2CO_3$ _____
h) $Ba_3(PO_3)_2$ _____
i) KNO_3 _____
j) $MnSO_4$ _____
k) $Co(ClO)_2$ _____
l) $NaMnO_4$ _____
m) $Fe_2(SO_4)_3$ _____
n) KCN _____
ñ) $Ca_3(PO_4)_2$ _____
o) Ag_2CO_3 _____
p) $SnSO_3$ _____
q) $(NH_4)_2S$ _____
r) $SbBr_5$ _____
s) $Mg(MnO_4)_2$ _____
t) $K_2Cr_2O_7$ _____
u) Li_2CO_3 _____
v) SnS_2 _____
w) Cu_2SO_4 _____

5. Escribe la fórmula correcta de las siguientes sales.

a) Fosfato de calcio _____
b) Carbonato de sodio _____
c) Yodato de magnesio _____
d) Sulfato de manganeso(II) _____
e) Clorato de potasio _____

f) Bromato de amonio _____
g) Yoduro de plata _____
h) Hipoclorito de cobalto(II) _____
i) Permanganato de sodio _____
j) Hipoclorito de sodio _____
k) Peryodato de bario _____
l) Nitrato de fierro (III) _____
m) Cloruro ferroso _____
n) Sulfuro de antimonio (V) _____
ñ) Fosfito de bario _____
o) Nitrito de potasio _____
p) Sulfato de cobre (I) _____
q) Sulfito de calcio _____
r) Perbromato de litio _____
s) Cianuro de níquel (III) _____
t) Fosfato de estaño (IV) _____
u) Cromato de zinc _____
v) Dicromato de sodio _____

6. Escribe la fórmula y el nombre de los siguientes compuestos, según la nomenclatura stock.:

COMPUESTO STOCK	FORMULA	NOMENCLATURA
Yoduro estanoso	_____	_____
Sulfato férrico	_____	_____
Cloruro plumboso	_____	_____
Sulfuro cuproso	_____	_____

Cianuro ferroso _____ _____

Sulfato cobaltoso _____ _____

Fosfato mercúrico _____ _____

Bromato cúprico _____ _____

Actividad 5.11 (a) Sales dobles, sales ácidas y sales hidratadas

1. Escribe la fórmula correcta para los siguientes compuestos:

Sulfato de sodio decahidratado _____

Carbonato de potasio e hidrógeno _____

Sulfato de potasio y fierro (III) _____

Bicarbonato de amonio _____

Fosfato de sodio y dihidrógeno _____

Dicromato de litio y sodio _____

Sulfato de cobre pentahidrato _____

Dicromato de sodio dihidratado _____

Fosfato de amonio y magnesio hexahidrato _____

2. Escribe el nombre correcto de las siguientes sales ácidas e hidratadas:

KH_2PO_4	_____	$CaCl_2.6H_2O$	_____
$Ba(HSO_4)_2$	_____	$CoCl_2.6H_2O$	_____
$NaHCO_3$	_____	$CsHSO_3$	_____
$CuSO_4.5H_2O$	_____	$Al(H_2PO_3)_3$	_____
$BaHPO_4$	_____	$NiCl_2.4H_2O$	_____

Actividad 5.12 Hidróxidos

1. Escribe el nombre correcto de las siguientes bases, de acuerdo a las nomenclaturas clásica y stock:

NH_4OH _____

$Mg(OH)_2$ _____

$Mn(OH)_4$ _____

$NaOH$ _____

$LiOH$ _____

$Fe(OH)_2$ _____

$Zn(OH)_2$ _____

$Ni(OH)_3$ _____

$Co(OH)_3$ _____

$Al(OH)_3$ _____

2. Representa mediante fórmulas los siguientes hidróxidos:

a.- Hidróxido de cobre (II) _____

b.- Hidróxido estanoso _____