1.- Dar el nombre de las siguientes sales.

$Al_2(Cr_2O_7)_3$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Au(NO_3)$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Ca_3(PO_3)_2$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Ba(ClO_3)_2$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Pd(ClO)_4$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Pb_2(P_2O_7)$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Fe(NO_2)_2$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Pt(ClO_4)_2$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

$Ni(BrO_2)_3$ — Nomenclatura de composición: ____ — Nomenclatura Tradicional: ____

2.- Realizar la fórmula de las siguientes sales.

hipobromito niqueloso		carbonato de aluminio		cromato cuproso	
clororato platínico		fosfato cobaltoso		fosfito de calcio	
nitrato férrico		perbromato auroso		nitrito de magnesio	
pirofosfito plumbico		sulfito niquélico			

LIVEWORKSHEETS

3.- Indicar la fórmula del oxoácido y del hidróxido del que proviene la oxosal

	Fórmula de oxoácido	Fórmula de hidróxido
$Al_2(Cr_2O_7)_3$		
$Au(NO_3)$		
$Ca_3(PO_3)_2$		
$Ba(ClO_3)_2$		
$Pd(ClO)_4$		
$Pb_2(P_2O_7)$		
$Fe(NO_2)_2$		
$Pt(ClO_4)_2$		
$Ni(BrO_2)_3$		

4.- Realizar la reacción química balanceada para formar la siguiente oxosal

	+		→		+	
oxoácido		hidróxido		tris(tetraoxido sulfato) de dialuminio		agua

LIVEWORKSHEETS