

	IES EL ESCORIAL Departamento de Física y Química	Hoja 6 Oxosales
	EJERCICIOS DE 4º DE E.S.O. FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA	

1. Escribe la fórmula o nombre de los siguientes compuestos.

TABLA 10			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Li_2CO_3			fosfato de sodio
$\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$			trioxidoarsenato(3-) de níquel(2+)
NH_4ClO_3			trioxidofosfato(3-) de oro(1+)
$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$			yodato de sodio
PbSO_3			arsenato de cobre(II)
$\text{Sn}(\text{OBr})_2$			dihidrogenofosfato de magnesio
K_3PO_3			hidrurodioxidofosfato(2-) de plata
NiCr_2O_7			dihidrogeno(heptaoxidodifosfato)(2-) de sodio
$\text{Zn}(\text{ClO}_2)_2$			tetraoxidosilicato(4-) de potasio
Rb_3PO_4			perbromato de aluminio
$\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_7$			fosfato de calcio
Ag_2CrO_4			difosfato de platino(4+)
CsIO_2			nitrate de hierro(III)
$\text{Be}(\text{MnO}_4)_2$			sulfato de estaño(II)
AuClO_4			hidrogeno(trioxidocarbonato)(1-) de litio
$\text{Fe}(\text{IO}_4)_2$			clorato de manganeso(2+)
MgSeO_4			molibdato de níquel(3+)
CuSO_3			tetraoxidowolframato(2-) de cobalto(3+)
CaTeO_4			nitrito de plomo(II)

2. Escribe la fórmula o nombre de los siguientes compuestos.

TABLA 11			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Li_2CO_3			tetraoxidoofosfato(3-) de sodio
$\text{Al}_4(\text{SiO}_4)_3$			arsenito de níquel(2+)
NH_4ClO			trioxidofosfato(3-) de oro (1+)
$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$			yodato de sodio
PbSO_3			tetraoxidoarsenato(3-) de cobre(2+)
$\text{Sn}(\text{OBr})_2$			fosfito de plata
K_3PO_3			tetraoxidosilicato(4-) de potasio
NiCr_2O_7			perbromato de aluminio
$\text{Zn}(\text{ClO}_2)_2$			trioxidoborato(3-) de litio
Rb_3PO_4			difosfato de platino(IV)
$\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_7$			trioxidonitrato(1-) de hierro(3+)
Ag_2CrO_4			sulfato de estaño(II)
CsIO_2			bis(trioxidobromato) de bario
$\text{Be}(\text{MnO}_4)_2$			clorato de manganeso(II)
AuClO_4			tris(tetraoxidosulfato) de dialuminio
$\text{Fe}(\text{IO}_4)_2$			fosfato de níquel(II)
MgSeO_4			tetraoxidowolframato(2-) de cobalto(3+)
$\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$			tetraoxidoselenato(2-) de plomo(4+)
CuSO_3			Tetraoxidoclorato(1-) de cesio

3. Escribe el nombre de los siguientes compuestos

TABLA 12			
	Nombre		Nombre
$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$		$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	
K_2CO_3		CoAsO_3	
$\text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3$		$\text{Li}_4\text{As}_2\text{O}_7$	
FeCO_3		NaBO_2	
NiCO_3		SnSO_3	
CuSO_4		K_2WO_4	
H_3PO_3		KMnO_4	
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$		$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$		$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$	
Li_2CO_3		PbCO_3	
BeCO_3		CaSeO_4	
$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$		$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$	
K_2CO_3		CoAsO_3	
$\text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3$		$\text{Li}_4\text{As}_2\text{O}_7$	
FeCO_3		NaBO_2	
NiCO_3		SnSO_3	
CuSO_4		K_2WO_4	