

	IES EL ESCORIAL Departamento de Física y Química	Hoja 9 Repaso
	EJERCICIOS DE 4º DE E.S.O. FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA	

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

TABLA R4			
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

2. Escribe el nombre de los siguientes compuestos

TABLA R5			
	Nombre		Nombre
NiCl ₂		Cu ₂ SO ₄	
TiBr ₄		ZnSO ₄	
CsOH		Rb ₂ SO ₄	
Ni(OH) ₂		KMnO ₄	
LiOH		Ag ₂ SO ₄	
KOH		CdSO ₄	
NaOH		Sn(NO ₃) ₂	
Ca(OH) ₂		CsNO ₃	
H ₂ CO ₃		Ba(NO ₃) ₂	
Mg(OH) ₂		La(NO ₃) ₃	
HNO ₃		Mg(NO ₃) ₂	
Fe(OH) ₂		Pb(NO ₃) ₂	
Zn(OH) ₂		Ca ₃ (PO ₄) ₃	
AgOH		(NH ₄) ₂ CrO ₄	
Cu(OH) ₂		K ₃ PO ₄	
H ₂ SO ₄		FePO ₄	
H ₂ SO ₃		Sn ₃ (PO ₄) ₂	
H ₃ PO ₄		Zn ₃ (PO ₄) ₂	
HClO ₄		Ag ₃ PO ₄	
HClO ₃		Pb(ClO ₄) ₂	
HClO ₂		KClO ₄	
HClO		KBrO ₃	
H ₂ SiO ₃		Au(BrO ₃) ₃	
H ₄ SiO ₄		Al(IO ₂) ₃	
HBrO ₄		Sn(IO ₂) ₂	
HBrO ₃		NaOCl	
HBrO		KNO ₂	
H ₃ AsO ₄		Co(NO ₂) ₃	
H ₂ SiO ₃		Li ₃ AsO ₄	
Cr ₂ (CO ₃) ₃		K ₄ SiO ₄	
Li ₂ CO ₃		Na ₃ BO ₃	
Al ₂ (CO ₃) ₃		K ₂ Cr ₂ O ₇	