

FORMULACIÓN INORGÁNICA. Oxisales.

1. Nombra los siguientes óxidos de todas las formas posibles:

Compuesto	Nomenclatura Tradicional (NT)	Nomenclatura de Estequiométrica (NE)	Nomenclatura de nº de Carga (NC)
$AlPO_4$			
$CuSO_4$			
$KMnO_4$			
$NaClO$			
$SnSiO_4$			
NH_4NO_3			
$NaNO_2$			
$Ba(ClO_3)_2$			
$Fe_2(SO_4)_3$			
$Ni_3(PO_4)_2$			
Li_4SiO_4			
$Cr_2(SO_3)_3$			

2. Formula los siguientes óxidos:

Nomenclatura	Compuesto
Seleniato de potasio	
Trioxidoclorato (1-) de cobalto (3+)	
Carbonato de platino (IV)	
Bis(tetraoxidoyodato) de estroncio	
Nitrato de plata	
Tetraoxidocromato (2-) de mercurio (2+)	
Tris(trioxidoclorato) de aluminio	
Sulfato de hierro (II)	

Nomenclatura	Compuesto
Telurita de calcio	
Seleniato de plomo (II)	
Trioxidocarbonato de cobre	
Trioxidosulfato (2-) de berilio	
μ -óxido-bis(trioxidocromo) (2-) de potasio	
Dioxidobromato (1-) de cobre (2+)	
Sulfato de cinc	
Tetraoxidoseleniato (2-) de plomo (4+)	