

FORMULACIÓN INORGÁNICA. Óxidos y peróxidos.

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

Compuesto	Nomenclatura Estequiométrica (NE)	Nomenclatura de Stock (NS)	Nomenclatura de nº de carga (NC)
Cu_2O			
P_2O_3			
K_2O			
Li_2O_2			
HgO			
CaO			
O_2I_2			
NiO			
NiO_2			
Al_2O_3			
SO_2			
BaO_2			

2. Formula los siguientes óxidos:

Nomenclatura	Compuesto
Óxido de dilitio	
Óxido de antimonio (V)	
Dióxido de diplata	
Óxido de carbono (4+)	
Pentaóxido de difósforo	
Óxido de berilio	
Óxido de boro	
Peróxido de litio	

Nomenclatura	Compuesto
Óxido de mercurio (1+)	
Pentaóxido de divanadio	
Óxido de selenio (6+)	
Óxido de nitrógeno (V)	
Dicloruro de petaoxigeno	
Dióxido de cadmio	
Óxido de cinc	
Peróxido de mercurio (II)	