

## FORMULACIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

### Óxidos.

1.- Da nombre a los siguientes óxidos:

Compuesto	Nomenclatura Sistemática	N.STOCK o Número de oxidación
Li <sub>2</sub> O		
Na <sub>2</sub> O		
BeO		
K <sub>2</sub> O		
MgO		
Rb <sub>2</sub> O		
SrO		
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
FeO		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
Cu <sub>2</sub> O		
CuO		
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
PtO		
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub>		
OCl <sub>2</sub>		
ZnO		
CdO		
HgO		
CaO		
CoO		
Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
NiO		
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
SnO		
Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		

2.- Formula los siguientes óxidos:

Compuesto	Fórmula
Óxido de cobre (I)	
Óxido de nitrógeno (V)	
Óxido de hierro (II)	
Óxido de molibdeno (VI)	
Óxido de carbono (IV)	
Óxido de azufre (VI)	
óxido de monomolibdeno	
Trióxido de dinitrógeno	
Óxido de manganeso (IV)	
Diyodo de pentaóxígeno	
Dicloro de Heptaóxígeno	
Óxido de azufre (II)	
Óxido níquel (II)	
Óxido de oro (I)	

Compuesto	Fórmula
Óxido de magnesio	
Óxido de níquel (III)	
Óxido de bismuto (III)	
Óxido de mercurio (I)	
Óxido de calcio	
Óxido de azufre (IV)	
Trióxido de azufre	
Pentaóxido de dinitrógeno	
Dióxido de carbono	
Óxido de hierro (III)	
Trióxido de dicobalto	
Dibromo de Oxígeno	
Óxido de aluminio	
Óxido de bario	