FORMULACIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

Óxidos.

1.- Da nombre a los siguientes óxidos:

Compuesto	Nomenclatura Sistemática	N.STOCK o Número de oxidación
Li_2O		
Na_2O		
BeO		
K_2O		
MgO		
Rb_2O		
SrO		
N_2O_3		
N_2O_5		
FeO		
Fe_2O_3		
Cu_2O		
CuO		
Cr_2O_3		
PtO		
Ni_2O_3		
O_7Cl_2		
OCl_2		
ZnO		
CdO		
HgO		
CaO		
CoO		
Co_2O_3		
NiO		
Au_2O_3		
SnO		
Ga_2O_3		

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS

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 pentaoxigeno	
Dicloro de Heptaóxigeno	
Óxido de azufre (II)	
Óxido niquél (II)	
Óxido de oro (I)	

Compuesto	Fórmula
Óxido de magnésio	
Óxido de níquel (III)	
Óxido de bismuto (III)	
Óxido de mercurio (I)	
Óxido de cálcio	
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	

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS