

NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

EJEMPLOS:

Rb_2O	N:Tradicional	Óxido de rubidio
	N.Stock.	Óxido de rubidio (I)
	N.I.U.P.A.C.	Monóxido de dirubidio



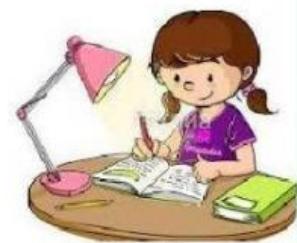
Fe_2O_3	N:Tradicional	Óxido férrico
	N.Stock.	Óxido de hierro (III)
	N.I.U.P.A.C.	Trióxido de dihierro

ACTIVIDADES

Actividad 1

Escriba la letra que corresponde a cada uno de los siguientes nombres

1. óxido de litio () a) FeO
2. óxido de hierro (II) () b) ZnO
3. óxido cuproso () c) Al_2O_3
4. óxido cobaltoso () d) Li_2O
5. óxido de aluminio () e) Cu_2O
6. óxido de zinc () f) CoO



Actividad 2

Marque la letra que corresponde a cada uno de las siguientes formulas



1. MnO () a) Monóxido de níquel
2. Cr_2O_3 () b) Óxido mercúrico
3. MgO () c) Óxido crómico
4. Mn_2O_3 () d) Óxido de potasio
5. HgO () e) Óxido Manganoso
6. K_2O () f) Óxido de magnesio (II)
7. NiO () g) Trióxido de dimangánico

Actividad 3

Completa las ecuaciones químicas que indiquen la formación de los siguientes óxidos

