NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

RHP

EJEMPLOS:

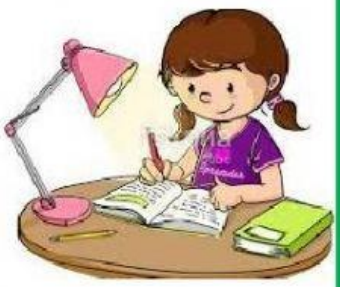
Rb_2O	**N:Tradicional**	**Óxido de rubidio**
	N.Stock.	**Óxido de rubidio (I)**
	N.I.U.P.A.C.	**Monóxido de dirubidio**
Fe_2O_3	**N:Tradicional**	**Óxido férrico**
	N.Stock.	**Óxido de hierro (III)**
	N.I.U.P.A.C.	**Trióxido de dihierro**

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

1. Óxido de sodio ……$4Na + O_2 \longrightarrow 2\,Na_2O$…….
2. Óxido de calcio …… $2Ca + \boxed{} \longrightarrow 2\,CaO$ …..
3. Óxido de bario (II) ……. $\boxed{2} + O_2 \longrightarrow 2\,BaO$……..