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 ⟶ 2 Na_2O.....
2. Óxido de calcio ..... 2Ca + [ ] ⟶ 2 CaO .....
3. Óxido de bario (II) ..... [2] + O_2 ⟶ 2 BaO.....