

# NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

RHP

## EJEMPLOS:

$\text{Rb}_2\text{O}$	N:Tradicional	Óxido de rubidio
	N.Stock.	Óxido de rubidio (I)
	N.I.U.P.A.C.	Monóxido de dirubidio



$\text{Fe}_2\text{O}_3$	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) $\text{FeO}$            |
| 2. óxido de hierro (II) | ( ) | b) $\text{ZnO}$            |
| 3. óxido cuproso        | ( ) | c) $\text{Al}_2\text{O}_3$ |
| 4. óxido cobaltoso      | ( ) | d) $\text{Li}_2\text{O}$   |
| 5. óxido de aluminio    | ( ) | e) $\text{Cu}_2\text{O}$   |
| 6. óxido de zinc        | ( ) | f) $\text{CoO}$            |



### Actividad 2

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

- |                            |     |                            |
|----------------------------|-----|----------------------------|
| 1. $\text{MnO}$            | ( ) | a) Monóxido de níquel      |
| 2. $\text{Cr}_2\text{O}_3$ | ( ) | b) Óxido mercurico         |
| 3. $\text{MgO}$            | ( ) | c) Óxido crómico           |
| 4. $\text{Mn}_2\text{O}_3$ | ( ) | d) Óxido de potasio        |
| 5. $\text{HgO}$            | ( ) | e) Óxido Manganoso         |
| 6. $\text{K}_2\text{O}$    | ( ) | f) Óxido de magnesio (II)  |
| 7. $\text{NiO}$            | ( ) | g) Trióxido de dimangánico |



### Actividad 3

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

- Óxido de sodio  $\text{.....}4\text{Na} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Na}_2\text{O} \text{.....}$
- Óxido de calcio  $\text{.....} 2\text{Ca} + \boxed{\phantom{00}} \longrightarrow 2\text{CaO} \text{.....}$
- Óxido de bario (II)  $\text{.....} \boxed{2} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{BaO} \text{.....}$