

NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÁNICA

EJEMPLOS:

Rb ₂ O	N:Tradicional	Óxido de rubidio
	N.Stock.	Óxido de rubidio (I)
	N.I.U.P.A.C.	Monóxido de dirubidio

Fe ₂ O ₃	N:Tradicional	Óxido férrico
	N.Stock.	Óxido de hierro (III)
	N.I.U.P.A.C.	Trióxido de dihierro

RHP



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 ₂ O ₃ |
| 4. óxido cobaltoso | () | d) Li ₂ O |
| 5. óxido de aluminio | () | e) Cu ₂ O |
| 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 ₂ O ₃ | () | b) Óxido mercurico |
| 3. MgO | () | c) Óxido crómico |
| 4. Mn ₂ O ₃ | () | d) Óxido de potasio |
| 5. HgO | () | e) Óxido Manganoso |
| 6. K ₂ O | () | 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

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