

NOMENCLATURA INORGANICA

OXIDO BASICO + AGUA = HIDROXIDO



Nomenclatura tradicional: Hidróxido de Magnesio
Nomenclatura de stock: Hidróxido de Magnesio (II)
Nomenclatura sistemática: Dihidróxido de Magnesio



ACTIVIDADES

Actividad 1

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



- | | | |
|--------------------------------|-----|-----------------------------|
| 1. Hidróxido de Litio | () | a) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ |
| 2. Hidróxido de Hierro (II) | () | b) LiOH |
| 3. Hidróxido Cuproso | () | c) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ |
| 4. Hidróxido Cobáltico | () | d) CuOH |
| 5. Hidróxido de Aluminio (III) | () | e) $\text{Co}(\text{OH})_3$ |
| 6. Dihidróxido de Zinc | () | f) $\text{Al}(\text{OH})_3$ |

Actividad 2

Completa las ecuaciones químicas y nombres que indiquen la formación de los siguientes hidróxidos

- Hidróxido de Sodio: Na_2O + H_2O \longrightarrow NaOH
- Hidróxido : PbO_2 + H_2O \longrightarrow $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- Hidróxido Cobáltico: Co_2O_3 + \longrightarrow
- de Bario(II): + H_2O \longrightarrow