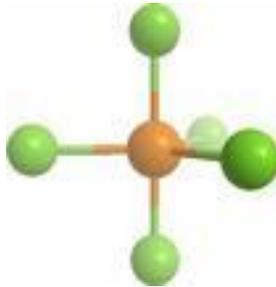




**DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA**  
**QUÍMICA GRADO 10**

## **FUNCIÓN HIDRÓXIDOS (OH)<sup>-1</sup>**

### **Óxido básico + Agua → Hidróxido**



A partir de los óxidos formados se los puede hidratar con agua dando origen a otros tipos de compuestos. Pero los compuestos que vamos a desarrollar tienen su origen en la combinación de los óxidos básicos con el agua, dando origen a los compuestos llamados hidróxidos.

Se caracterizan por tener en solución acuosa el radical o grupo [hidroxilo](#) OH<sup>-1</sup>. Para nombrarlos se escribe con la palabra genérica hidróxido, seguida del nombre del metal electropositivo.

COMPUESTO	NOMEN. SISTEMÁTICA	NOMEN. STOCK	NOMEN. TRADICIONAL
LiOH	hidróxido de litio	hidróxido de litio	hidróxido lítico
Pb(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de plomo	hidróxido de plomo (II)	hidróxido plumboso

### **ACTIVIDAD 2**

1. Nombra en qué casos de nuestra vida cotidiana utilizamos los hidróxidos, sin olvidar su utilidad y los cuidados que se deben tener al ser manipulados.
2. Escriba las utilidades de los hidróxidos en la industria y nombre 5 productos.



**DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA**  
**QUÍMICA GRADO 10**

3. Escribe el nombre de los siguientes compuestos inorgánicos utilizando los tres tipos de nomenclatura (Nomenclatura Tradicional, Stock, Sistemática):

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| a. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | e. $\text{NaOH}$            |
| b. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ | f. $\text{Pb}(\text{OH})_4$ |
| c. $\text{Al}(\text{OH})_3$ | g. $\text{Ni}(\text{OH})_2$ |
| d. $\text{KOH}$             |                             |

4. Escribe la fórmula para los siguientes óxidos:

- Hidróxido de Amonio
- Hidróxido Férrico
- Hidróxido de Cobre (I)
- Hidróxido de rubidio (I)
- Hidróxido de oro (III)
- Tetrahidróxide de paladio
- Dihidróxido de estroncio
- Hidróxido vanadoso
- Hidróxido fosfórico
- Óxido Cúprico



**DOCENTE: ELVER ANTONIO RIVAS CÓRDOBA**  
**QUÍMICA GRADO 10**

5. Completa la siguiente tabla:

FÓRMULA	N. SISTEMÁTICA	N. STOCK	N. TRADICIONAL
$\text{Fe}(\text{OH})_3$			
$\text{Au}(\text{OH})$			
		Hidróxido de talio (I)	
		Hidróxido de mercurio (II)	
	Dihidróxido de cadmio		
			Hidróxido estañoso
			Hidróxido estáñico