

 <b>GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)</b> <b>Nuestra escuela: una opción para la vida</b> <b>PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL</b>	Código	PENP - 01
	Versión	001
	Fecha	18/03/2020
	Proceso	Gestión Académica

<b>DOCENTE</b>	Mónica Pinto	<b>GRADO</b>	Noveno
<b>ASIGNATURA</b>	Química		
<b>Correo electrónico de contacto</b>	<a href="mailto:monica.pinto@sabiocaldas.edu.co">monica.pinto@sabiocaldas.edu.co</a>		
<b>Fecha de envío</b>	31 de mayo 2021	<b>Fecha de entrega</b>	04 de junio 2021
<b>Tiempo de ejecución de la actividad</b>	1 hora		
<b>TEMA</b>	Tipos de compuestos inorgánicos		

### Contextualización

#### Nomenclatura de hidróxidos

Los hidróxidos son compuestos constituidos por un elemento metálico (o grupo catiónico) y el grupo hidróxido (o anión OH<sup>-</sup>).

La fórmula general de los hidróxidos es del tipo:



Siendo X cualquier elemento metálico o grupo catiónico. El OH<sup>-</sup> es un anión poliatómico cuya carga global es de -1.

Nomenclatura tradicional: esta nomenclatura comienza con la palabra hidróxido seguido del elemento, siempre teniendo en cuenta la valencia con la que actúa.

La Nomenclatura de stock: en esta nomenclatura se comienza con la palabra hidróxido seguido del elemento metálico, en donde la valencia del mismo se expresará en números romanos y entre paréntesis.

Nomenclatura sistemática: se anteponen los prefijos numéricos a la palabra hidróxido.

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
Mg(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido magnésico	Hidróxido de magnesio (II)	Dihidróxido de magnesio
AuOH	Hidróxido auroso	Hidróxido de oro (I)	Monohidróxido de oro
Au(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido áurico	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro
Zr(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido hipocirconioso	Hidróxido de circonio (II)	Dihidróxido de circonio
V(OH) <sub>5</sub>	Hidróxido pervanádico	Hidróxido de vanadio (V)	Pentahidróxido de vanadio
Pb(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido plúmbico	Hidróxido de plomo (IV)	Tetrahidróxido de plomo

**Descripción de la actividad sugerida**

Complete la siguiente tabla

<b>HIDRÓXIDOS</b>			
<b>Fórmula</b>	<b>Nombre</b>	<b>Nombre</b>	<b>Fórmula</b>
CsOH		Hidróxido de escandio	
Fe(OH) <sub>2</sub>		Dihidróxido de titanio	
Mn(OH) <sub>3</sub>		Hidróxido de paladio(II)	
Zn(OH) <sub>2</sub>		Trihidróxido de hierro	
LiOH		Hidróxido de plata(1+)	
Al(OH) <sub>3</sub>		Hidróxido de bario	
Co(OH) <sub>2</sub>		Hidróxido de amonio	
Pd(OH) <sub>4</sub>		Trihidróxido de oro	
Ni(OH) <sub>3</sub>		Hidróxido de calcio	
CuOH		Hidróxido de plomo(4+)	

Para los anteriores compuestos indique cual es el metal y el grupo funcional.

**Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)**

[https://ejercicios-fyg.com/Formulacion\\_Inorganica/23\\_compuestos\\_ternarios.html](https://ejercicios-fyg.com/Formulacion_Inorganica/23_compuestos_ternarios.html)

**Criterios de Evaluación**

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.