

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

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Noveno
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	31 de mayo 2021	Fecha de entrega	04 de junio 2021
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	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⁻).

La fórmula general de los hidróxidos es del tipo:



Siendo X cualquier elemento metálico o grupo catiónico. El OH⁻ 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) ₂	Hidróxido magnésico	Hidróxido de magnesio (II)	Dihidróxido de magnesio
AuOH	Hidróxido auroso	Hidróxido de oro (I)	Monohidróxido de oro
Au(OH) ₃	Hidróxido áurico	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro
Zr(OH) ₂	Hidróxido hipocirconioso	Hidróxido de circonio (II)	Dihidróxido de circonio
V(OH) ₅	Hidróxido pervanádico	Hidróxido de vanadio (V)	Pentahidróxido de vanadio
Pb(OH) ₄	Hidróxido plúmbico	Hidróxido de plomo (IV)	Tetrahidróxido de plomo

Descripción de la actividad sugerida

Complete la siguiente tabla

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

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.