

## Nomenclatura Óxidos: Química Orgánica 2

Observe el siguiente video

Los tipos de nomenclatura inorgánica son

Tradicional

Sistématica

Stock

Todas las anteriores

El nombre genérico es óxido y el específico el del metal precedido de -oso si es de menor valencia o -ico si es de mayor valencia es la nomenclatura

Tradicional

Sistématica

Stock

**Nombra a los compuestos utilizando prefijos numéricos griegos (mono, di, tri, etc.) que indican la atomicidad de los elementos en cada molécula. ¿De que nomenclatura se trata?**

Tradicional

Sistemática

Stock

**Se nombra a los compuestos escribiendo al final con números romanos (I, II, III, etc.) la valencia atómica del elemento. Si tiene número de oxidación 1 no se indica es la nomenclatura**

Tradicional

Sistemática

Stock

**¿Qué nomenclatura se basa en las cantidades de los elementos?**

Tradicional

Stock

Sistemática

**¿En cuál de las nomenclaturas se utiliza una serie de prefijos y sufijos que dependen del estado de oxidación?**

Tradicional

Stock

Sistemática

**El sistema de nomenclatura stock**

Emplea prefijos y sufijos cuantitativos

Utiliza números romanos para indicar los estados de oxidación

Se usa en física para nombrar los fenómenos físicos

Ninguna

**Los sufijos *hipo*, *per* -*ico*, pertenecen al sistema de nomenclatura**

Stock

Sistemática

Tradicional

Combinada

**La fórmula química del Trióxido de Dihierro es...**

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

$\text{Fe}_3\text{O}_2$

$\text{FeO}_2$

$\text{Fe}_2\text{O}$

**El nombre de este compuesto *CO*<sub>2</sub> es**

Monóxido de carbono

Dióxido de carbono

Oxido de di carbono

Ninguno de las anteriores

**Se requiere obtener la fórmula del óxido mercurioso, esta corresponde a:**

OHg

Hg<sub>2</sub>O

Hg<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Hg<sub>3</sub>O<sub>2</sub>

**¿Cuál es la nomenclatura stock de Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>?**

Óxido Áurico

Óxido de oro (III)

Óxido Áuroso

Trióxido de di oro

**¿Cuál es la valencia con la que plomo se presenta para obtener este compuesto?**

PbO<sub>2</sub>

+2

+1

+4

-2

**Seleccione cual es un óxido de los siguientes ejemplos**

CaOH

HCl

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Co<sub>2</sub>O

**¿Cuál es el nombre de stock de  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ?**

Óxido de oro

Trióxido de dioro

Óxido Áurico

Óxido de oro (III)

**En nomenclatura sistemática, el  $\text{Al}_2\text{O}_3$  es...**

Trióxido de di aluminio

Dióxido de trialuminio

Óxido de aluminio

Óxido de di aluminio

**Un óxido ácido es**

$\text{CaO}$

$\text{H}_2\text{O}$

$\text{CO}_2$

$\text{HCl}$

**Indique cuál de los siguientes compuestos es un óxido básico**

$\text{Cl}_2\text{O}_3$

$\text{FeO}$

$\text{Br}_2\text{O}_3$

$\text{HBr}$

**La molécula FeO tiene como nombre tradicional...**

Oxido ferroso

Oxido férrico

Oxido hipo férrico

Óxido de hierro