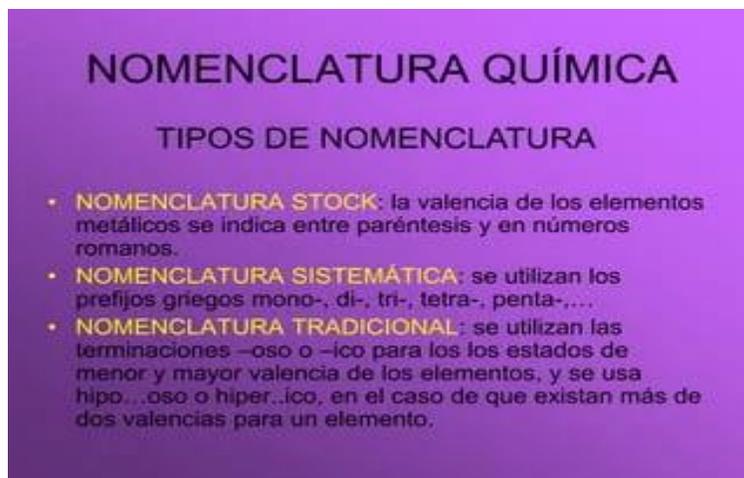


Nomenclatura

Son un conjunto de reglas o fórmulas para nombrar compuestos químicos, es importante en la ciencia y en la química



Nomenclatura sistemática

consiste en nombrar en primer lugar la palabra oxo precedida de los prefijos di-, tri-, tetra-, etc. en el caso de que el subíndice del oxígeno en la fórmula del ácido sea 2, 3, 4, etc. indican la atomicidad de cada uno de los elementos presentes en cada molécula.

Ejemplos:

Cu_2O Óxido de dicobre

Fe_2O_3 Trióxido de dihierro

CoO Monóxido de cobalto

Ni_2O_3 Trióxido de diníquel

Al_2O_3 Trióxido de dialuminio

CrO Óxido de cromo

CO_2 Dióxido de carbono

Cl_2O_7 Heptaóxido de dicloro

N_2O_5 Pentaóxido de dinitrógeno

SO_3 Trióxido de azufre

Nomenclatura stock

En este sistema el nombre del compuesto incluye en números romanos (y a veces como subíndice) la valencia de los átomos presentes en la molécula del compuesto. se nombra como ácido -----oxo (precedida de los prefijos di-, tri-, tetra-, etc. en el caso de que el subíndice del oxígeno en la fórmula del ácido sea 2, 3, 4, etc.) , el nombre del elemento y la terminación ---ico seguida de la valencia entre paréntesis y en números romanos.

Ejemplos:

H₂SO₄ Ácido tetraoxosulfúrico (VI)

HNO₂ Ácido dioxonítrico (III)

SO Óxido de azufre

N₂O₃ Óxido de nitrógeno

I₂O₇ Óxido de yodo (VII)

N₂O₅ Óxido de nitrógeno (V)

TeO₂ Óxido de telurio (IV)

P₂O₃ Óxido de fósforo (III).

Cl₂O₃ Óxido de cloro (III)

Br₂O₅ Óxido de bromo (V)

Nomenclatura Tradicional

Emplea diversos sufijos y prefijos (como -oso, -ico, hipo-, per-) dependiendo de la menor o mayor valencia del metal que acompaña al oxígeno. según la valencia atómica de los elementos del compuesto.

Ejemplos:

Cl₂O (óxido de cloro)

SO₂ (óxido sulfuroso)

SO₃ (óxido sulfúrico)

CO (óxido carbonoso)

CO₂ (óxido carbónico)

H₂CO₃ (Ácido carbónico)

HNO (Ácido hiponitroso)

HNO₂(Ácido nítrico)

<https://view.officeapps.live.com/op/view.aspx?src=https%3A%2F%2Fwww.edu.xunta.gal>

<http://www.ingenieroambiental.com/informes/nomenclaturaquimica.htm>

H₃PO₄ (Ácido fosfórico u ortofosfórico.)

HNO₃ (Ácido nítrico)

¿Por que es importante tener diferentes sistemas de nomenclatura?

Para que la persona que lea las diferentes tipos de nomenclatura no le quede duda sobre el compuesto químico y así la persona pueda entenderlo ya que cada persona se le facilita con una de las tres por ejemplo a mi me gusta mas la nomenclatura sistemática y yo le entiendo mas a esa nomenclatura

¿Qué criterios se consideran para elegir el método de obtención de un compuesto inorgánico?

Un compuesto inorgánico depende de varios factores que optimiza la eficiencia, seguridad y sustentabilidad del proceso.

NOMENCLATURA				
Estado de Oxidación	FORMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA STOCK	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA
+ 2	MnO	Oxido Manganoso	Oxido de Manganeso (II)	Monóxido de manganeso
+3	Mn ₂ O ₃	Oxido Manganico	Oxido de Manganeso (III)	Trióxido de dimanganeso
+6	MnO ₃	Anhídrido Manganico	Oxido de Manganeso (VI)	Trióxido de Manganeso
+2	Mn(OH) ₂	Hidróxido Manganoso	Hidróxido de Manganeso (II)	Dihidróxido de manganeso
+7	HMnO ₄	Acido Permanganico	Ácido Tetraoxomanganico (VII)	Tetraoxomanganato (VII) de hidrógeno
+7	Mn ₂ O ₇	Anhídrido Permangánico	Oxido de Manganeso (VII)	Heptaóxido de dimanganeso 