



Nombre de la alumna: Norma Madai Hernández Aguilar.

Nombre del profesor: Venegas Castro María De Los Ángeles.

Nombre del trabajo: súper nota.

Materia: Química II

Grado: 1°

Grupo: a

PASIÓN POR EDUCAR

Comitán de Domínguez Chiapas a 07 de junio del 2020.

NOMENCLATURA

Concepto:

Es el conjunto de reglas que se usan para nombrar a las combinaciones existentes, entre los elementos y compuestos químicos.

Tipos de nomenclatura:

- Nomenclatura sistemática.
- Nomenclatura tradicional.
- Nomenclatura stock.

NOMENCLATURA SISTEMÁTICA:

Se llama también Nomenclatura iupac, esta tiene en cuenta el número de átomos presentes en cada elemento y para ello se usan prefijos numéricos excepto para indicar que el primer elemento de la fórmula solo aparece una vez, o cuando no puede haber función posible debido a que tenga una única valencia.

TIPOS DE NOMENCLATURA	
SISTEMÁTICA	
Consiste en la utilización de prefijos numéricos para indicar el nº de átomos de cada elemento presente en la fórmula.	
Los prefijos que se utilizan son: mono (1), di (2), tri (3), tetra (4), penta (5), hexa (6), hepta (7), ... El prefijo mono puede omitirse.	
CO_2	óxido de carbono
H_2O	óxido de hidrógeno
SiH_4	silano

Estos están expresados en óxidos, hidróxidos y ácidos oxácidos tienen en cuenta el número de estados de oxidación de los elementos.

TIPOS DE NOMENCLATURA			
TRADICIONAL	Possibilidad	terminación	
Consiste en añadir un sufijo al nombre del elemento según con el n.º, con el que actúe:	de n.º	-ico	
	uno	-ico	
	dos	n.º mayor 1 -oso n.º mayor 2 -oso	
$FeCl_2$	cloruro ferroso	tres	n.º mayor 1 -oso n.º mayor 2 -oso
$FeCl_3$	cloruro férrico	n.º mayor 1 -oso n.º mayor 2 -oso	
$NaCl$	cloruro sódico (o de sodio)	cuatro	n.º intermedio 1 -oso n.º intermedio 2 -oso n.º mayor 1 per -oso

NOMENCLATURA STOCK:

Esta nomenclatura tiene en cuenta los valores de los estados de oxidación positivos es decir que solo los elementos metálicos, los cuales expresan en la función química correspondiente a la numeración romana, la expresión matemática de la fórmula se haya simplificado es posible determinar el valor de oxidación por el número.