



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

“TECNICO EN ENFERMERIA”

MAESTRO:

Aldrin de Jesús Maldonado Velasco

ALUMNA:

DEYSI PAOLA ALFARO ZAMORANO

MATERIA:

Química I

TEMA:

Análisis teórico de compuestos inorgánicos

FECHA:

02/ Diciembre /2024

Principios de las nomenclaturas

En química se conoce como nomenclatura química. Al conjunto de normas y fórmulas que terminan la manera de nombrar y representar a los

Inversos compuestos químicos conocidos por el ser humano de dependiendo de los elementos que los componen y de la proporción en cada elemento

También hay tres tipos de nomenclatura tradicional y sistemática con prefijos y sistemática con números romanos antiguas stock.

La nomenclatura es un conjunto de reglas para nombrar las cosas también es importante conocer muchas situaciones en este módulo describe un enfoque que se utiliza para nombrar compuestos iónicos y moleculares simples, como N

aCl, CaCO_3 y N_2O_4

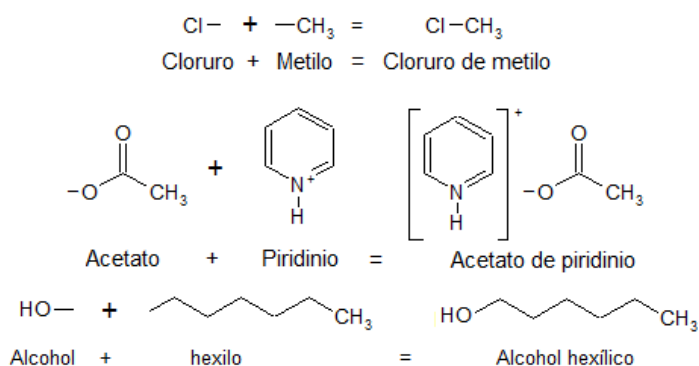
Puntos de la nomenclatura tradicional

NOMBRE RAIZ cada elemento tiene un nombre raíz específico

Terminaciones específicas sufijos que indican la naturaleza del compuesto prefijo

Numéricos ´. Indican la cantidad de átomos de un elemento .orden de elementos .el catión se nombra, primero seguido del anión

Ejemplos de compuestos de nomenclaturas



STOCK

Cs₂ TE Telurio de cesio

SiC carburo de cobre (Iv)

cuBr bromuro de cobre (I)

SiS₂ sulfuro de silicio

PI₅ yoduro de fosforo (v)

Sistemática

Monoteluro de dicesio

Monocarburo de silicio

Dibromuro de cobre

Disulfuro de silicio

Pentayoduro de fosforo

Tradicional

Teluro de cesio

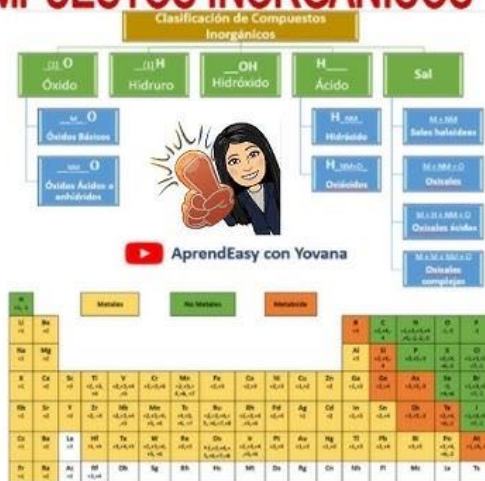
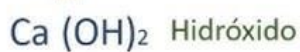
Carburo de silicio

Bromuro cúprico

Sulfuro de silicio

Yoduro de fosfórico

IDENTIFICACIÓN DE COMPUESTOS INORGÁNICOS



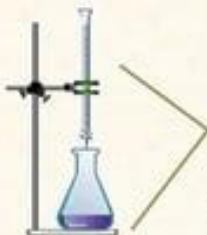
Una técnica analítica útil en la identificación y cuantificación de compuestos orgánicos es la espectrometría de masas, la

obra explora de forma didáctica.

Con el peso, área del embudo colector, volumen del agua recogida, alícuotas utilizadas y días de exposición del captador, se determina la M.S.S.

Métodos analíticos

- Volumetrías.
- Espectrofotometrías de absorción molecular (UV – visible).
- Espectrofotometría de absorción atómica y de emisión atómica.



Determinación: Ca^{2+} y Mg^{2+}

pH = 12, se tiene...

Ca^{2+} + Murexida (indicador) = Color rojo.
 $\text{Ca-Ind (rojo)} + \text{EDTA} = \text{EDTA-Ca} + \text{EDTA-Ind (violeta)}$.

pH = 10, se tiene...

Mg^{2+} + Negro de eriocromo T (indicador) = Color rojo – violeta.
 $\text{Mg-Ind (rojo-violeta)} + \text{EDTA} = \text{EDTA-Mg} + \text{Ind (azul verdoso)}$.