

UDS

nombre:

citlally aleandra morales rubio

materia:

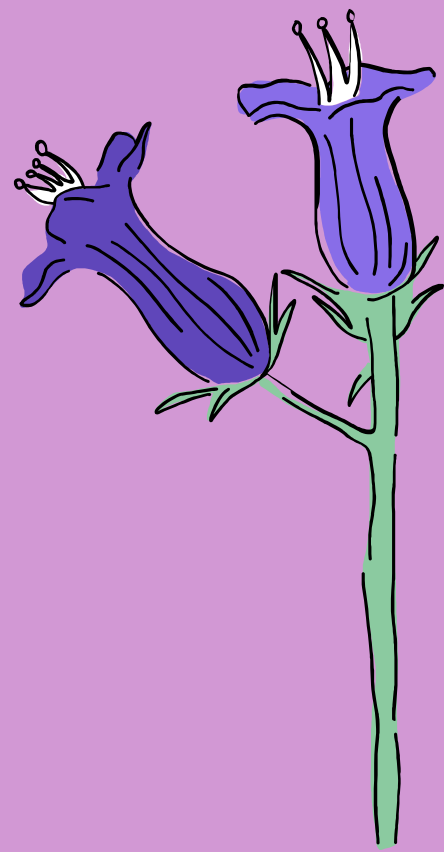
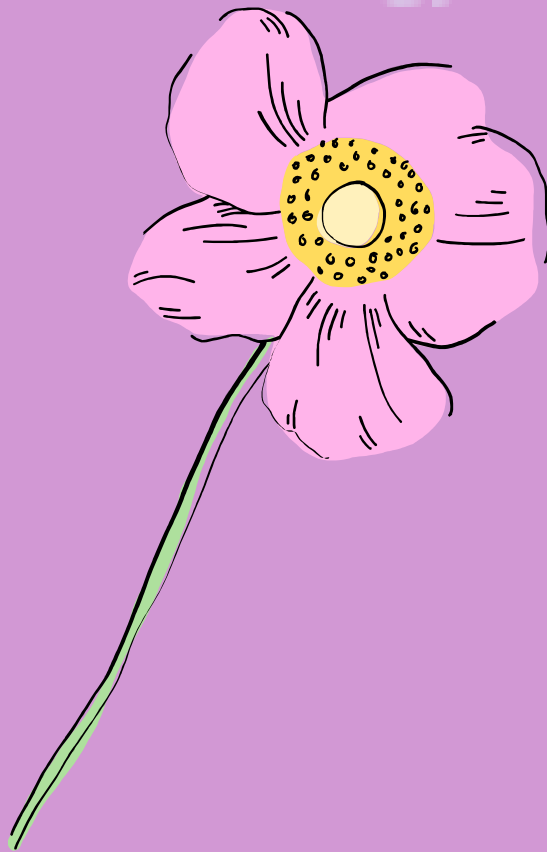
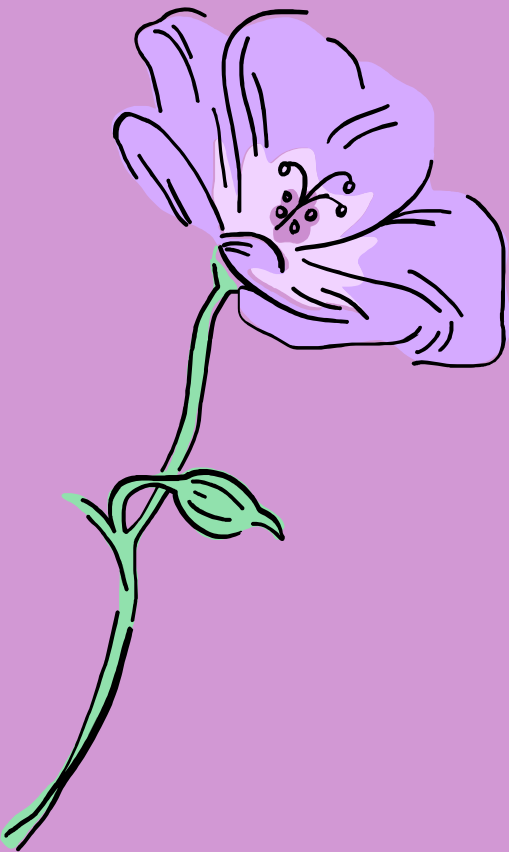
quimica

grado:

1ero.

grupo:

"A" bachillerato tecnico en recursos humanos



nomencultura de compuestos inorganicos

Historia de la clasificación de los compuestos

La historia de la tabla periódica está marcada principalmente por el descubrimiento de los elementos químicos. Elementos como oro, plata, hierro o cobre eran conocidos desde la antigüedad; sin embargo, no fue hasta los siglos XVIII y XIX cuando se descubren la mayoría de los restantes elementos, ya que mejoran las técnicas de trabajo científico.

Clasificación de los compuestos en Binarios, ternarios y cuaternarios

La clasificación de los compuestos por función: Hidruros, Hidrácidos que se dividen en Acuosos y Gaseosos, Óxidos que pueden ser Metálicos y No Metálicos, Sales Binarias y Covalentes o compuestos entre no metales.

Comparación entre la nomenclatura Stock, Tradicional y IMPAQ

Nomenclatura tradicional:

en este tipo de nomenclatura se usa los sufijos hipó...-oso, -oso, -ico, per...-ico (depende de la cantidad de valencias que posea un elemento).
Ejem. SO₃ --> anhídrido sulfúrico

Nomenclatura stock:

en este tipo de nomenclatura, se usan números romanos para precisar el estado de oxidación con el que actúa un elemento. Ejem. CO₂ --> óxido de carbono (IV)

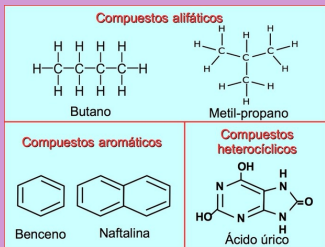
Sistemática-IMPAC:

en este tipo de nomenclatura, se usan los prefijos mono-, di-, tri-, etc, para precisar la cantidad de átomos de un elemento que participan en el compuesto.

Tipos de nomenclatura

Hay tres tipos de nomenclatura: tradicional, sistemática con prefijos y sistemática con números romanos (antigua de Stock). 1. Cuando un elemento tiene un solo número de oxidación, por ejemplo el galio, estado de oxidación +3, el óxido Ga₂O₃ se nombra así: Tradicional: óxido de galio.

- stock
- tradicional
- sistemática



Ejemplos

Compuesto	Stock	Tradicional	Sistemática
N ₂ O ₃	Óxido de nitrógeno (III)	Anhídrido nitroso	Trióxido de dinitrógeno
N ₂ O ₅	Óxido de nitrógeno (V)	Anhídrido nítrico	Pentaóxido de dinitrógeno
SO ₂	Óxido de azufre (IV)	Anhídrido sulfuroso	Dióxido de azufre
SO ₃	Óxido de azufre (VI)	Anhídrido sulfúrico	Trióxido de azufre
Cl ₂ O	Óxido de cloro (I)	Anhídrido hipocloroso	Óxido de dicloro
Cl ₂ O ₃	Óxido de cloro (III)	Anhídrido cloroso	Trióxido de dicloro
Cl ₂ O ₅	Óxido de cloro (V)	Anhídrido clórico	Pentaóxido de dicloro
Cl ₂ O ₇	Óxido de cloro (VII)	Anhídrido perclórico	Heptaóxido de dicloro