

Nomenclatura

Inorgánica

Aniones:

→ "ido" Para los Aniones
- Oxído (O^{2-})
- Hidroxido (OH^-)
- Peroxido (O_2^{2-})

→ "Uro" Para monoATómicos
- Hidrógeno (H^-)
- Cloruro (Cl^-)
- Bromuro (Br^-)

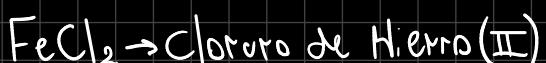
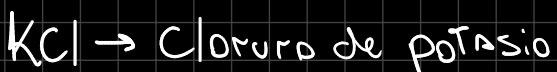
→ "ATO" Nombres permitidos
- Nitrito (NO_2^-)
- Sulfato (SO_4^{2-})
- Clorato (ClO_3^-)

→ "ITO" Nombres permitidos
- Nitrito (NO_2^-)
- Sulfito (SO_3^{2-})
- Clorito (ClO_2^-)

Especies Binarias

→ Sales No oxigenadas ("No metal" + "Uro" de "Metal")

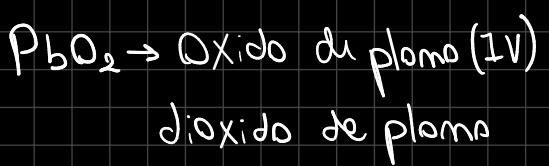
Si hay más de un estado de oxidación se indican en números romanos (n) (o se pueden usar ATomicidades)



→ Cloruro de Hierro

→ Metal/no metal + Oxígeno: Oxídos: ("Oxido" de "(no) metal")

Si hay más de un estado de oxidación se indican en números romanos (n) (o se pueden usar ATomicidades)



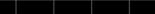
→ Metal + Hidrógeno ("Hidruro" de "Metal")

KH → Hidrato de Potasio

→ No Metal + Hidrógeno ("no metal" + "uro" de Hidrógeno)

$\text{HF} \rightarrow$ "fluoruro de Hidrógeno" O "Ácido Fluotídrico"

→ OxoAnions (No Metal + Oxygen)

("No Merito" +
 
 1 E.O \rightarrow "ATO"
)

4 E.O \rightarrow (En orden creciente) "H: po" + No metal + ".:to"

No Merit + "iT"

No Metal + "ATO"

"Per" + No Metal + "ATO"

Especies Ternarias

→ Hidróxidos (Metal, Oxígeno e Hidrógeno; Cation Metálico + Anión Hidroxido)
 $(\text{Metal} + [\text{OH}]_n)$

("Hidroxido" de "Merri")

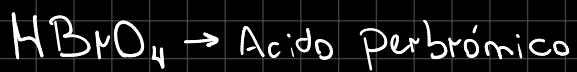
KOH → Hidroxido de potasio

$\text{Fe(OH)}_2 \rightarrow$ Midroxido de Hierro (II)

→ Oxoácidos (Hidrógeno, no metal y Oxígeno)

(Se combinó el "jiró" por "oso" y se agrega "Acido")

(Se Cambia el "ATO" Por "ICO" Y Se Agrega "Addo")



→ Hidrácidos (Hidrógeno, No metálico)



→ Oxo sales (Metal, No metal y oxígeno; Cation metálico + oxoanión)
("oxoanión" de "Metal")



→ Hidrogenosales (Metal, Hidrógeno, No Metal; Cation Metálico + Anión de H y NoMet)
(Hidrógeno + "No Metal" + "Uso" de "Metal")



→ Otras Sales (Metal, no metálicas; Cation Metálico + Anión de no metálicas)



Especies Cuaternarias

→ Hidrogenoxosales (Metal, Hidrógeno, No metal y Oxígeno;
Cation metálico + Anión de No metal, Oxígeno e Hidrógeno)
(Hidrógeno + "oxoanión" de "Metal")



ORGÁNICAS

ALCANOS: (Enlaces simples)

Las Cadenas Sub
 Sub cadena mas larga
 Y Cadena principal.
 $\text{C}_1, \text{C}_2 - " - \text{i}l" - \text{C} - " - \text{i}l - \text{Ano}"$
 Numeros
 en los que
 estan las
 Sub cadenas
 QTRP
 Sub

1-Met

2-Et

3-Prop

4-but

5-Pent

6-Hex

7-Hept

8-Oct

9-Non

10-Dec

ALQUINOS: (Enlaces dobles)

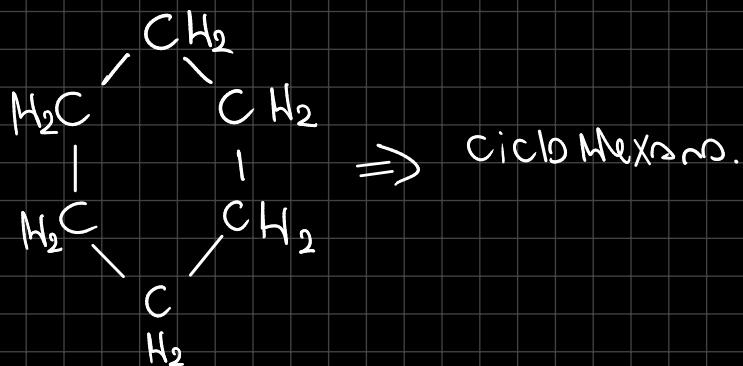
Se nombran igual que el anterior, pero se pone
 el numero del enlace doble Antes de la Cadena
 principal, Terminan en "ENO"

ALQUINOS: (Enlaces triples)

Igual que Alquenos, pero terminan en "INO"

HIDROCARBUROS CICLICOS

Igual que los Anteriores, pero Aromáticos con "ciclo"

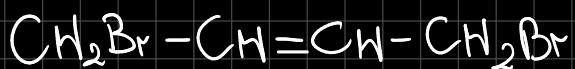


HIDROCARBUROS AROMÁTICOS

Se usan los nombres Tradicionales.

Compuestos Halogenados

Mismas Reglas Anteriores, poniendo el Número del Carbono donde Tendrá el Halógeno

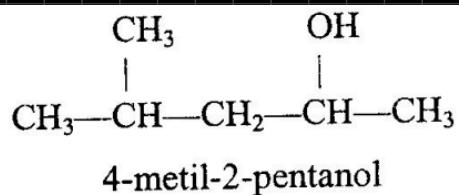


1,4-dibromo-2-buteno

Alcoholes

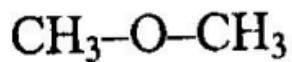
Se nombra como antes, Solo que Ambas la Cadena principal es lo más larga que Tenga un Hidroxilo, Se combina las Terminación por "ol". El Carbono del Grupo Hidroxilo es el más Cílico. Si hay Multiples Hidroxilos se usa

"diol" (2) "Triol" (3)

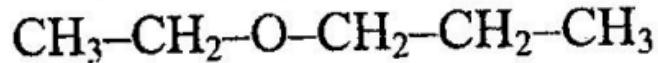


Eteres

Primero los nombres de los Grupos Alquilo, Al final "Eter"
Si Ambos Grupos son Iguals se usa "di"



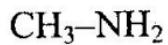
dimetil éter



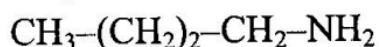
etil propil éter

Aminas

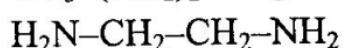
Se AGREGA "Amina" A continuación del nombre del Alcano presente.



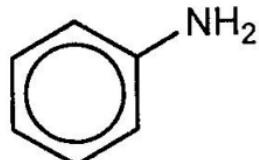
metanamina (metilamina)



butanamina, butan-1-amina (PIN) (butilamina)



etano-1,2-diamina (PIN); (etilendiamina)



(C₆H₅-NH₂): anilina (PIN) (fenilamina)

Aminas secundarias y terciarias

La cadena carbonada más larga unida al nitrógeno dará el nombre base a la amina. Las cadenas restantes se nombran en los prefijos como grupos alquilo ordenados alfabéticamente y su ubicación se escribe con una letra *N* (mayúscula, itálica). Entre paréntesis se indican nombres alternativos que se siguen utilizando con frecuencia, al punto de ser la forma de nomenclatura para aminas secundarias y terciarias utilizada en esta Guía de Ejercitación.

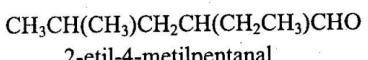
$\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CH}_3$	<i>N</i> -metiletanamina (etilmethylamina)
$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	<i>N</i> -metilmelanamina (dimetilamina)
$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	<i>N,N</i> -dimetilmelanamina (trimetilamina)
$(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_3\text{H}_7)\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	<i>N</i> -etil- <i>N</i> -propilbutanamina (butiletipropilamina)

ALDEHÍDOS Y CETONAS

(a) Para nombrarlos se identifica la cadena más larga que contenga al grupo carbonilo y partiendo del nombre del alcano correspondiente se cambia la terminación por “al” si es un aldehído, o por “ona” si es una cetona.

$\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CHO}$	$\text{CH}_3\text{--CO--CH}_3$	$\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CO--CH}_3$
propanal	propanona	butanona
(nombre común: acetona)		

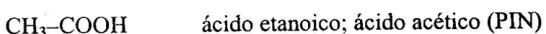
(b) Luego se siguen las reglas anteriores, asegurando en las cetonas que el átomo de carbono del grupo carbonilo lleve el menor número posible (en los aldehídos, el carbonilo siempre es el carbono 1).



Nótese que en el compuesto anterior la cadena carbonada más larga tiene 6 carbonos. Sin embargo, esa cadena no incluye al grupo funcional C=O (grupo carbonilo) y por lo tanto no se la considera como cadena principal.

ÁCIDOS CARBOXÍLICOS

(a) Para nombrarlos se identifica la cadena más larga que contiene al grupo carboxilo, se coloca delante la palabra “ácido” y se cambia la terminación del alcano correspondiente por “oico”.



(b) En los compuestos con varios sustituyentes, el grupo carboxilo prevalece sobre todos los citados anteriormente:

