

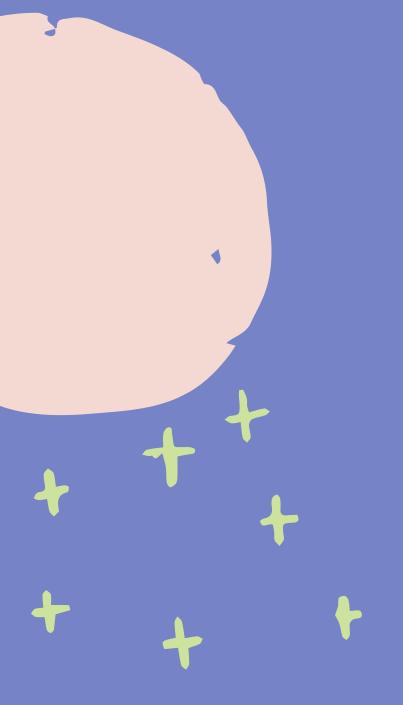


EJE TEMÁTICO II: USO, SOSTENIBLE DE LA ENERGÍA Y LA MATERIA, PARA LA PRESERVACIÓN Y PROTECCIÓN DE LOS RECURSOS DEL PLANETA.

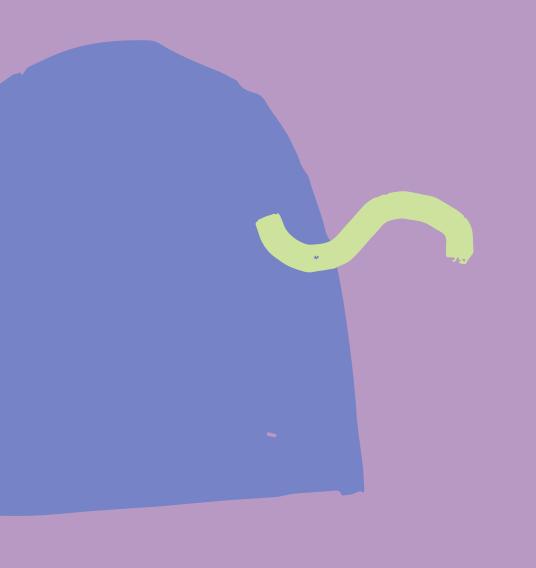
Elaborado: Jimena Arguedas Lobo

TCU-565 Apoyo y promoción de las ciencias en la educación costarricense

VAS
Vicerrectoría
de Acción Social



NOMENCLATURA QUÍMICA ORGÁNICA

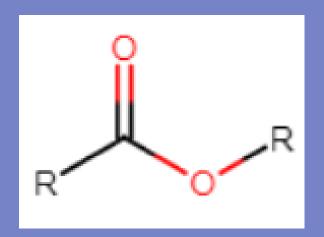


Ésteres

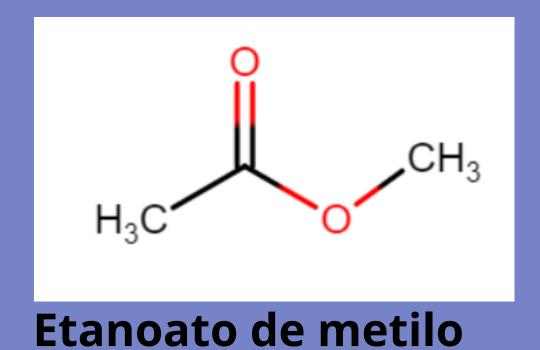


Estos compuestos se nombran, primero la parte del carbonilo que posee el primer grupo -R, utilizando el sufijo -ato y luego la parte del grupo alquilo como un sustituyente con terminación -ilo

Su fórmula es



Ejemplos



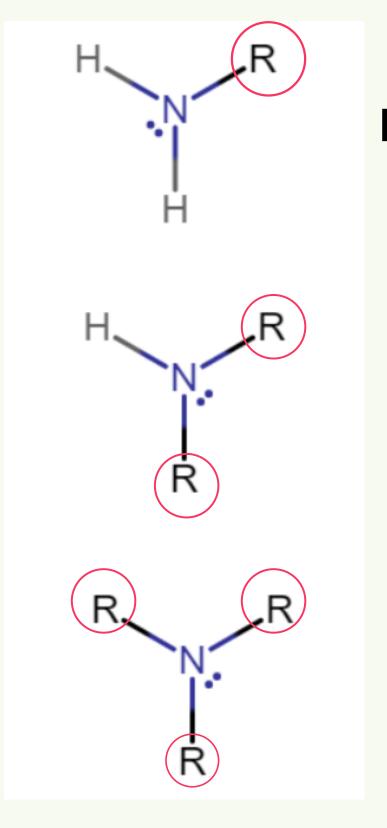
 H_3C CH_3

Butanoato de metilo





Aminas

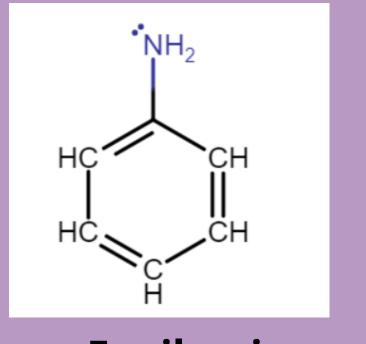


Primarias

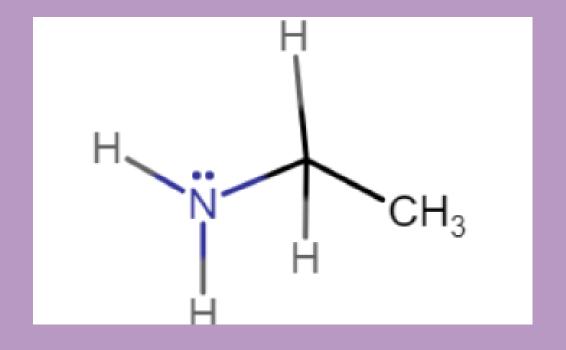
Secundarias

Terciarias

Las aminas primarias se nombra primero con el prefijo de la cantidad de carbonos de la cadena principal y el sufijo -il y luego la terminación amina



Fenilamina

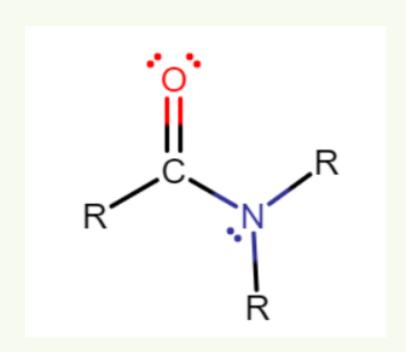


Etilamina

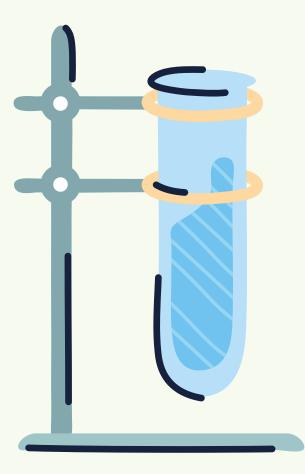
Las aminas secundarias y terciarias se nombran con -N y luego la cantidad de carbonos de la cadena principal con el sufijo -amina

AMIDAS

La fórmula general de las amidas es la siguiente

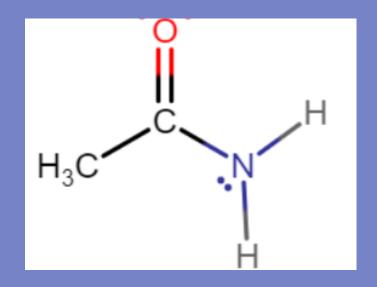






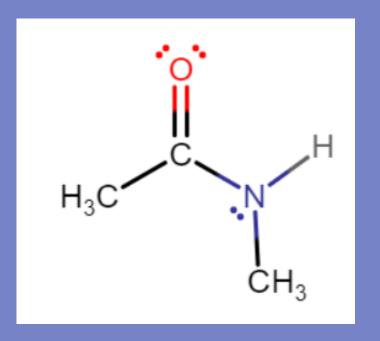
Amida primaria

Las amidas se nombran de manera similar a las aminas sin embargo se utiliza el sufijo -amida



Etanamida

Las **amidas secundarias y terciarias** se nombran con -N y luego la cantidad de carbonos con el sufijo -amida

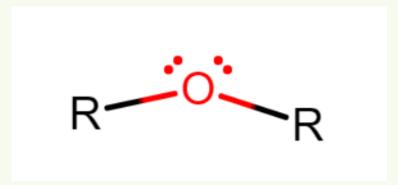


N-metiletanamida

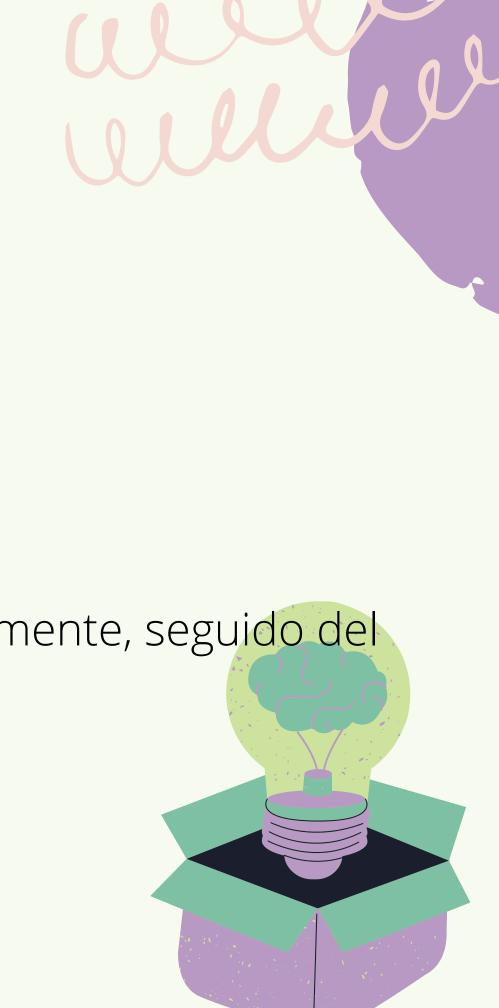


ÉTERES

Su fórmula general es la siguiente

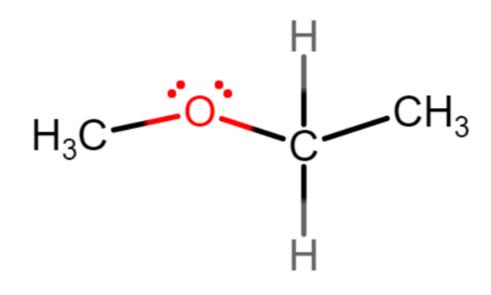


Los grupos alquilo que se unen al oxígeno se ordenan alfabéticamente, seguido del sufijo éter.





Ejemplos







Etilmetileter

Dimetiléter

REFERENCIAS

Albores, V. M., & Universidad Nacional Autónoma de México. (2006). Grupos funcionales: Nomenclatura y reacciones principales. México: UNAM, Facultad de Química, Departamento de Química Orgánica.

Solís, C. H. (2014). Nomenclatura quimica.

