



UNIVERSIDAD DE
COSTA RICA

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

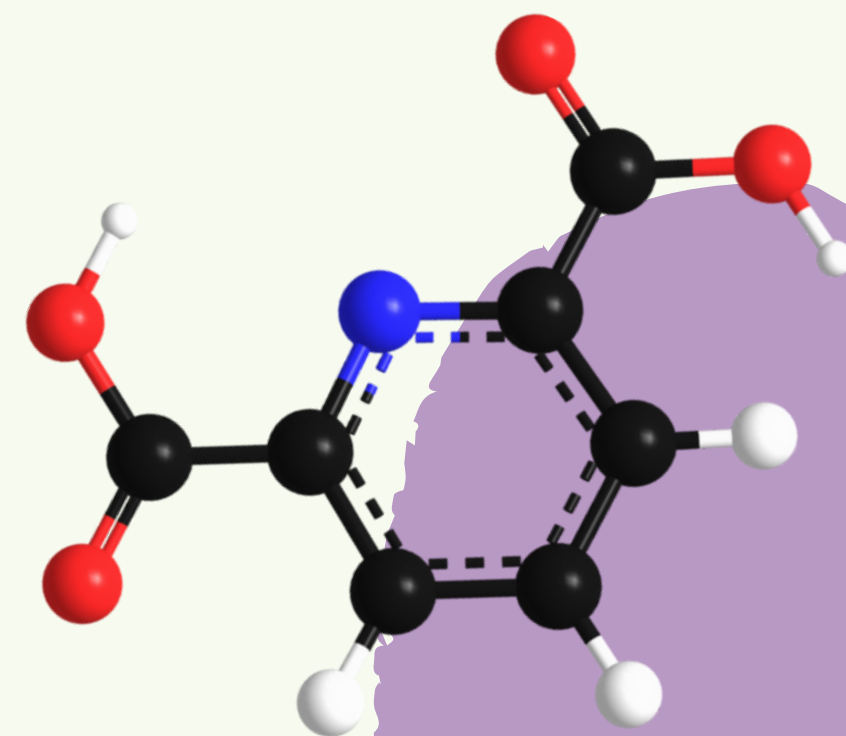
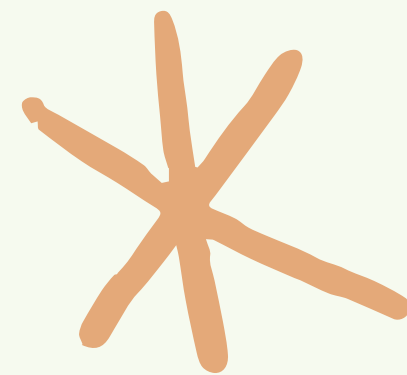
VAS

Vicerrectoría
de Acción Social

ESCUELA DE
química

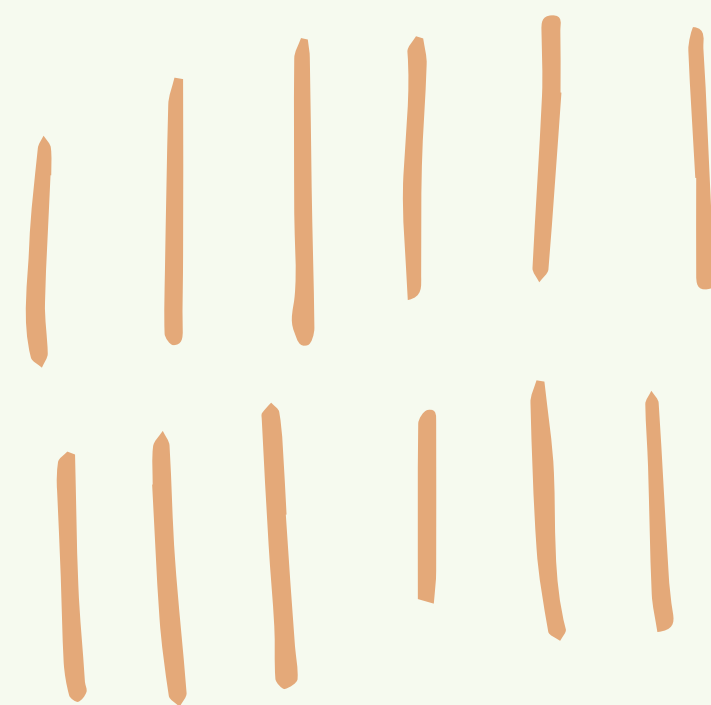
EJE TEMÁTICO II: USO, SOSTENIBLE DE LA ENERGÍA Y LA MATERIA, PARA LA PRESERVACIÓN Y PROTECCIÓN DE LOS RECURSOS DEL PLANETA.

ELABORADO: JIMENA ARGUEDAS LOBO



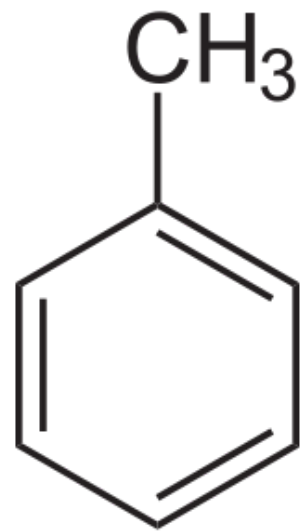


EJEMPLOS DE NOMENCLATURA



Algunos nombres comunes de derivados del benceno

En química orgánica se pueden utilizar nombres comunes para identificar compuestos. Algunos ejemplos de estos se muestran a continuación



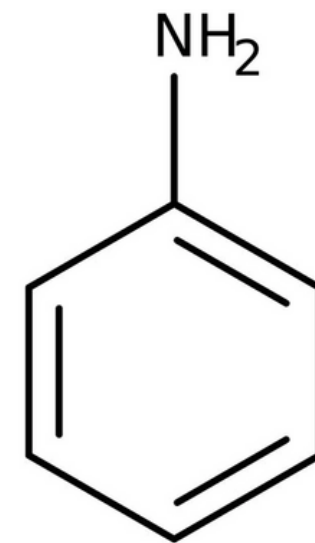
Tolueno

(metilbenceno)



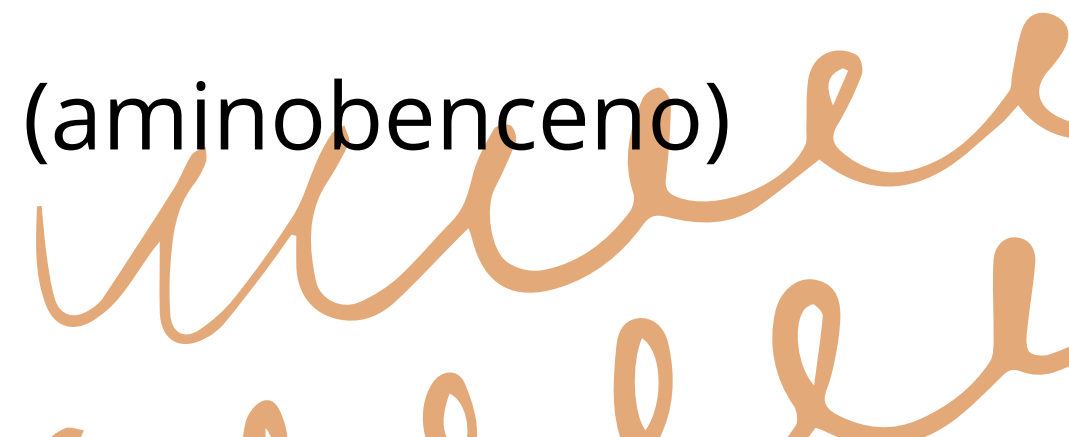
Fenol

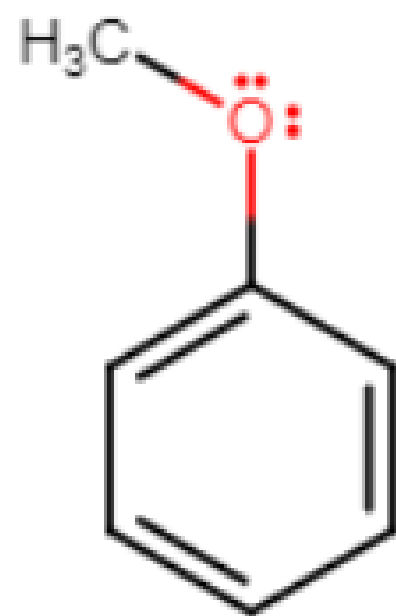
(hidroxibenceno)



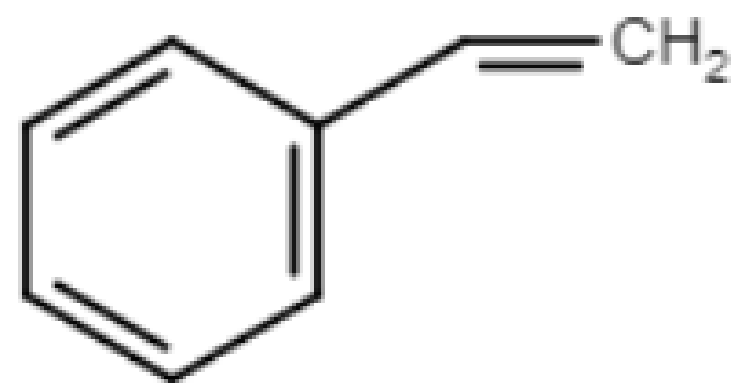
Anilina

(aminobenceno)





Anisol
(metoxibenceno)



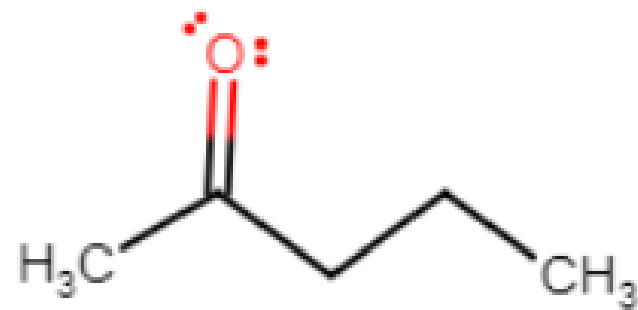
Estireno
(vinilbenceno)



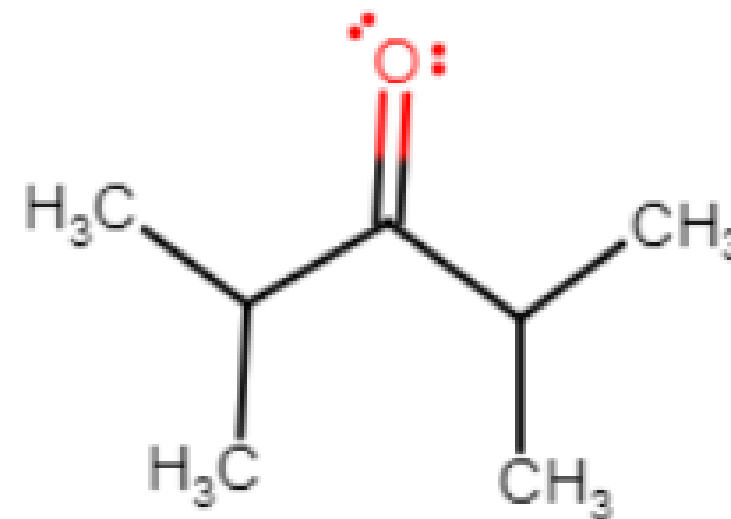
Nomenclatura de aldehídos y cetonas

Para las cetonas

La nomenclatura sistemática se utiliza el sufijo -ona. Se debe indicar la posición del grupo carboxilo.



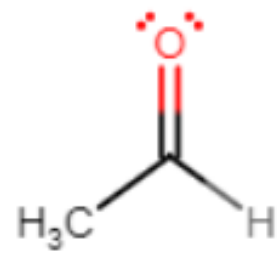
2-butanona



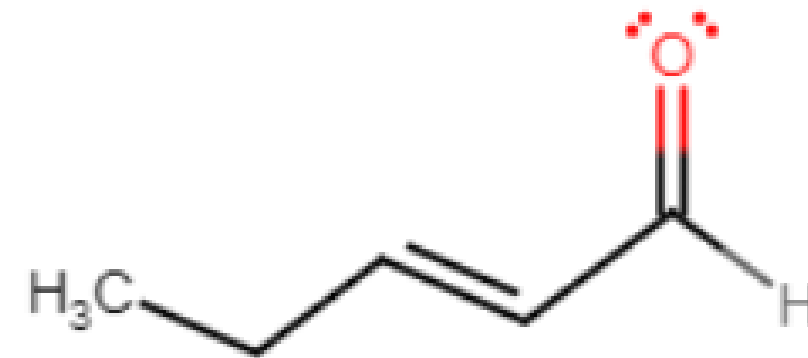
2,4-dimetil-3-pentanona

Para aldehídos

La nomenclatura sistemática se utiliza el sufijo -al, no es necesario mencionar la posición del grupo carbonilo ya que siempre se contará como uno.



Etanal



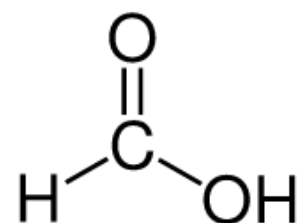
2-pentenal

En este caso se debe indicar la posición del doble enlace, el cual se encuentra en la posición 2

Ácidos carboxílicos



Algunos nombres comunes

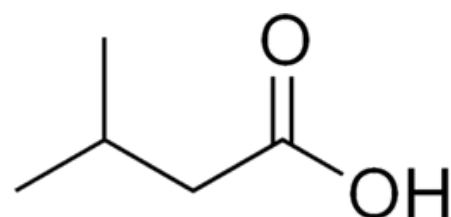


Nombre IUPAC

ácido metanoico

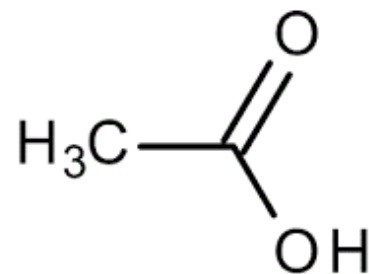
Nombre común

ácido fórmico



ácido 3-metilbutanoico

ácido isovalérico



ácido etanoico

ácido acético (vinagre)

REFERENCIAS

Wade L.G, Jr. (2012) Química Organica 2; Pearson

