



Nombre de alumnos:

Ailyn Yamili Antonio Gómez.

Nombre del profesor:

María Guadalupe pinto Quiroli.

Nombre del trabajo:

Cetonas y éteres.

Materia:

Química II

Grado:

2° semestre.

Grupo:

“U”

Pichucalco, Chiapas a 09 de julio de 2020.

- Acetonas y éteres -

Los éteres

Son moléculas de estructura similar al agua y al alcohol.

Los éteres

Los éteres alcoholicos se obtienen por combinación de dos moléculas con alcohol, y con formación de una molécula de agua.

Los éteres

Presentan unos puntos de ebullición inferiores de alcoholes, aunque su solubilidad es agua similar

Cetonas.

Las cetonas se producen por oxidación leve de alcoholes secundarios.

Cetonas.

Tienen un olor particular agradable, a veces son muy fuertes u desagradables, y sus prioridades son inodoras.

Cetonas.

Existe un segundo tipo de nomenclatura para las cetonas que consiste en nombrar las cadenas como sustituyentes.

FUNCIÓN	GRUPO FUNCIONAL	EJEMPLO
Éteres	—O—	$\text{CH}_3\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$
Aldehídos	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{—C—H} \end{array}$
Cetonas	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{—C—CH}_3 \end{array}$
Ácidos carboxílicos	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—OH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{—C—OH} \end{array}$
Esteres	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C—O—} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H—C—O—CH}_3 \end{array}$

El grupo carbonilo C=O forma parte de numerosas funciones orgánicas:

 Aldehído	 Cetonas	 Ácidos carboxílicos	 Ésteres
 Anhídridos	 Haluros de ácido	 Amidas	

CETONAS

