



**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	$\text{— O —}$	$\text{CH}_3\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$
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

