



PASIÓN POR EDUCAR

**Nombre de alumnos: Genesis Sharon
Álvaro bautista**

**Nombre del profesor: María
Guadalupe pinto Quiroli**

**Nombre del trabajo: cuadro sinóptico
del tema cetonas y éteres**

Materia: química

Grado: segundo semestre

Grupo: único

Pichucalco, Chiapas a 13 de julio de 2020

CETONA Y ETERES

ETERES

El terreno de la química, se llama éter a un compuesto que está formado por el vínculo de dos moléculas de alcohol, que pierden una molécula de agua. Los éteres no reaccionan con facilidad y son bastante estables

CETONAS Y ETERES

CARACTERISTICAS

La mayoría de los éteres son líquidos volátiles, ligeros e inflamables, solubles en alcoholes y otros disolventes orgánicos. Desde el punto de vista químico, son compuestos inertes y estables; los álcalis o los ácidos no los atacan fácilmente disolventes orgánicos. Desde el punto de vista químico, son compuestos inertes y estables; los álcalis o los ácidos no los atacan fácilmente.

CETONAS

Una cetona es un compuesto orgánico que se caracteriza por poseer un grupo funcional carbonilo unido a dos átomos de carbono, a diferencia de un aldehído, en donde el grupo carbonilo se encuentra unido al menos a un átomo de hidrógeno

CARACTERISTICAS

Las cetonas son altamente volátiles, considerablemente polares y no pueden donar hidrógenos para enlaces de hidrógeno (no poseen átomos de hidrógeno atados a su grupo carbonilo), por lo que presentan puntos de ebullición más altos que los alquenos y éteres, pero más bajos que los alcoholes de su mismo peso molecular.

