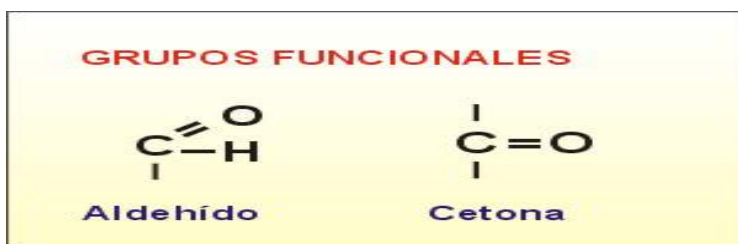


IPET 132 PARAVACHASCA
TRABAJO PRÁCTICO : ALDEHIDOS , CETONAS ,ACIDOS CARBOXILICOS
5º B QUIMICA ORGANICA
CRITERIOS DE EVALUACIÓN: <i>Cumplir con los horarios de entrada y salida de clases</i> <i>Cuidar y valorar los recursos s disponibles en la escuela (reconocer al docente y compañeros)</i> <i>Manejar la autonomía en el desempeño escolar</i> <i>Las Secuencias o TP son guías sobre el tema a desarrollar., Todo queda registrado en carpeta y en el desarrollo de prácticas.</i> <i>La evaluación será todas las clases.</i> <i>El comportamiento también se evalúa.</i> <i>Leer sobre temas relacionados.</i> <i>Escuchar efectivamente .</i> <i>Usar del cuaderno escolar de comunicaciones</i> <i>Respetar y cuidar la infraestructura de la escuela</i> <i>Contribuir al orden de la clase.</i> <i>Manejarse con precacución en el laboratorio.</i> <i>Ordenar el laboratorio antes de retirarse</i>
OBJETIVOS ESPECIFICOS: Adquirir destreza en el manejo de material de laboratorio. Comprender y diferenciar la estructura de aldehídos y cetonas y ácidos. Nombrar correctamente según reglas IUPAC.

ALDEHIDOS, CETONAS, ACIDOS CARBOXILICOS

un **aldehído** está unido **como** mínimo a un hidrógeno (R-CHO), pero el carbono carbonílico de una **cetona** no tiene hidrógeno (R-CO-R). El formaldehído es el **aldehído** más sencillo (HCHO); la acetona (CH₃COCH₃) es la **cetona** más simple.

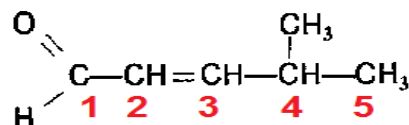


ALDEHIDOS

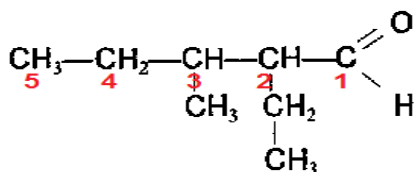
Son alcoholes deshidrogenados.

Nomenclatura:

Se nombran como los alcoholes pero cambian la terminación "ol" por "al"



4-metil-2-pental



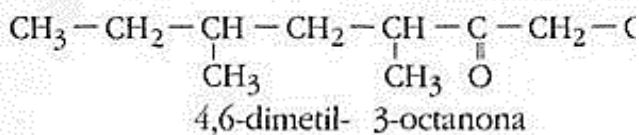
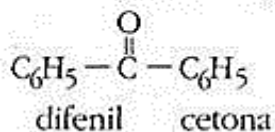
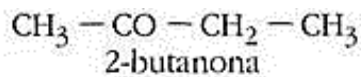
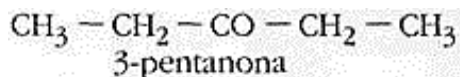
2-etil-3-metilpentanal

CETONAS

Se originan por oxidación de alcoholes secundarios.

NOMENCLATURA

Se nombran colocando la posición del carbono donde está el grupo Carbonilo y cambiando la terminación "ol" por "ona"



2 Escribe la estructura de los siguientes compuestos y encierra en un círculo el grupo funcional. Enumera los carbonos de la cadena principal

- 3-metil-2-pentanona
- 2 metil -3-octanona
- 3,3-dimetilbutanal
- 7-etil-3,6-dimetildecanal
- 2,2-dimetilpropanal
- Ácido 2-metilpentanoico
- Ácido 3,4-dimetilhexanodioico
- 3- etil-2,3 dimetil hexanal
- 2,3 dimetil butanal

- j. 4 –metil 2 pentanona
- k. 2 butanal
- l. 2,3 dimetil butanol
- m. Hexanal
- n. 3 metil-pentanal
- o. 3 – metil 1,3- hexanodiona
- p. 2- metil – 2 pentanol

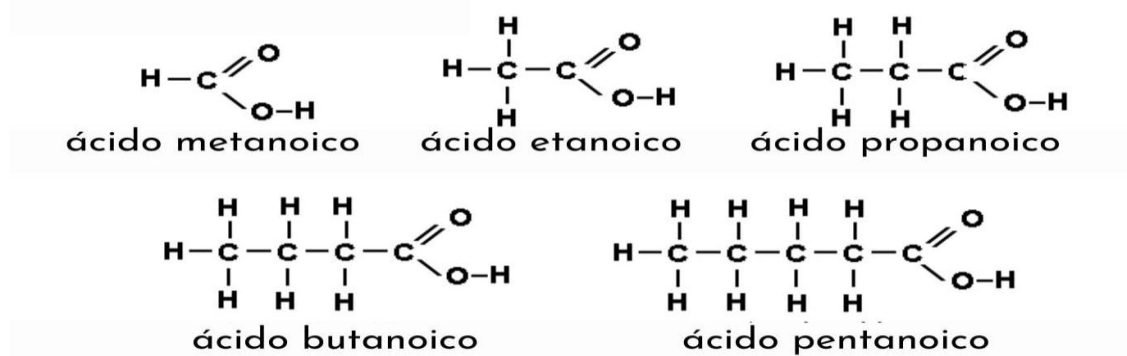
ACIDOS CARBOXILICOS U ORGANICOS

Un **ácido orgánico** es un [compuesto orgánico](#) con propiedades [ácidas](#). Los ácidos orgánicos más comunes son los [ácidos carboxílicos](#), cuya acidez está asociada con su [grupo carboxilo](#) –COOH. Algunos ejemplos comunes incluyen:

Ácido láctico

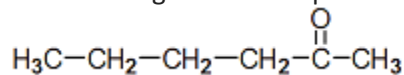
- Ácido acético
- Ácido fórmico
- Ácido cítrico
- Ácido oxálico
- Ácido úrico
- Ácido málico
-

Ácidos carboxílicos



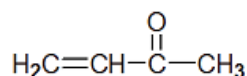
q. ACTIVIDADES

1 Nombrar los siguientes compuestos



CH₃-CO-CH₂-CH₃

CH₂=CH-CO-CH₃



H-COOH

CH₃-COOH

COOH-CH₂-CH₂-COOH

CH₂=CH-CH₂-COOH

CH₃-CH-CH₂-COOH

CH₃

TRABAJO PRACTICO LABORATORIO

Objetivo:

Reconocer propiedades físicas de Acidos Carboxílicos.

PROPIEDAD	ACIDO ETANOICO (vinagre)
SOLUBILIDAD EN AGUA	
PH	
Fórmula	
Está presente en :	