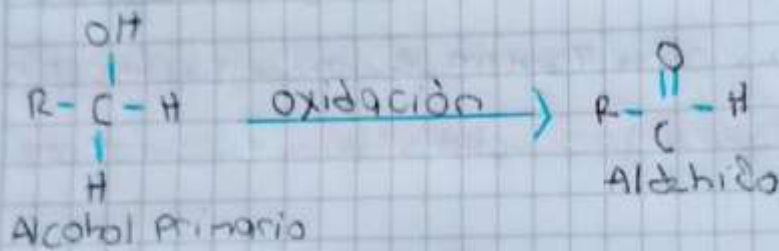


10-03-2021

Aldehídos

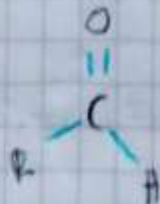
Identificar y comprender las características y la nomenclatura de los aldehídos.



• **Grupo Funcional:** el grupo carbonilo siempre se encuentra al extremo de la cadena.

• **Ejemplos:**

- COH



se nombran con la terminación al

• Propiedades:

Estado Físico a excepción del metano que es gaseoso, los aldehídos son líquidos de reacción neutra y de olor agradable.

• **Punto de ebullición:** Hierven a temperaturas inferiores a las del alcohol que derivan.

• **Solubilidad:** la solubilidad disminuye a medida que aumenta el número de átomos de carbono contenidos en su molécula.

• Aplicaciones:

• **Formaldehído:** es bastante utilizado por los taxidermistas en los procesos de conservación de piezas anatómicas comúnmente llamadas formol.

• **Vanilsaldehído:** este aldehído le produce el sabor al anís estrellado.

• **Finisaldehído:** este aldehído le produce el sabor al anís estrellado.

• **Benzaldehído** se encuentra naturalmente en las cortezas de los tallos hojas y semillas de plantas.

• **Cinamaldehído:** es un compuesto orgánico responsable

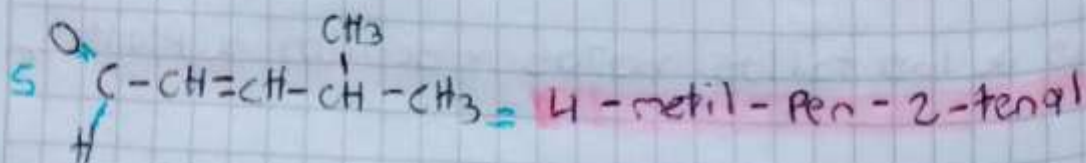
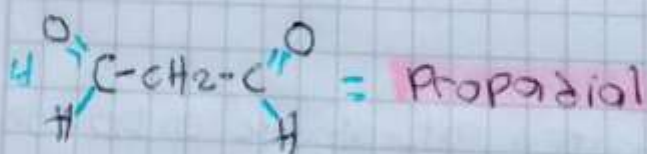
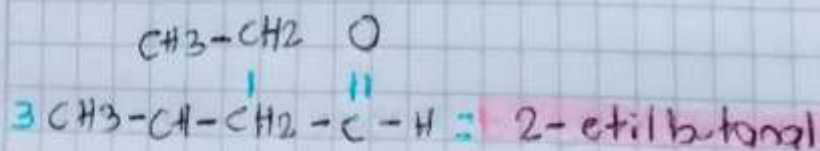
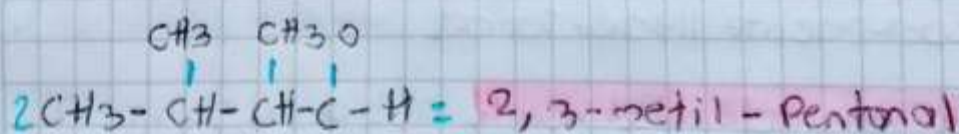
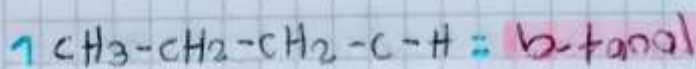
del sabor y olor característico de la canela.

• nomenclaturas:

regla 1: Los aldehídos se nombran reemplazando la terminación -ano del alcano correspondiente por -al. No es necesaria especificar la posición del grupo aldeído.

regla 2: el grupo CHO se denomina: carbonal, aldehído o formil este tipo de nomenclatura es muy difícil cuando el grupo de aldeído va unido a un ciclo.

Ejercicios



Aldehídos
Sofia Torres 11°

