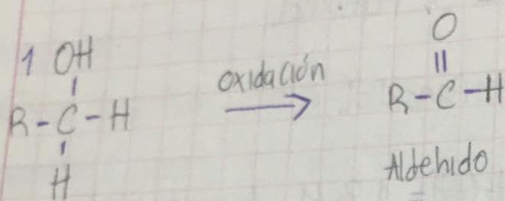


ALDEHÍDOS.

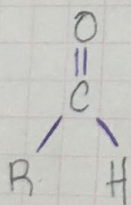
Objetivo: Identificar y comprender las características y la nomenclatura de los aldeídos.



Alcohol primario

2 Grupo funcional: El grupo carbonilo siempre se encuentra al extremo de la cadena.

3 Ejemplos: $-\text{COH}$



Se nombra con la terminación **al**.

4: Propiedades:

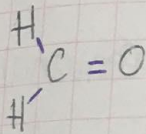
Estado físico: Los aldeídos son líquidos de reacción neutra y de olor agradable.

Punto de ebullición: Hierven a temperaturas inferiores a los del alcohol que derivan.

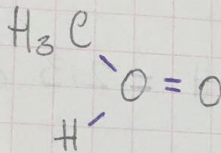
solubilidad: Solo son solubles en agua. La solubilidad disminuye a medida que aumenta el número de átomos de carbono contenido en su molécula.

5 Aplicaciones: Es bastante utilizado por los taxidermistas en los procesos de conservación de piezas anatómicas. Se usa como endurecedor de las películas cinematográficas y en la fabricación de resinas sintéticas.

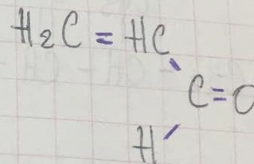
6 Ejemplos:



Metanal
Aldehído fórmico
Formaldehído

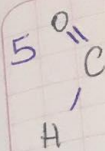
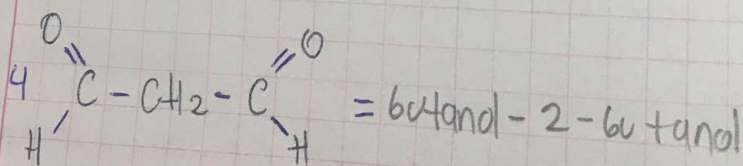
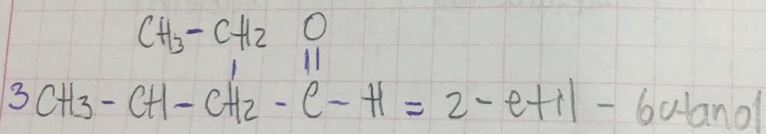
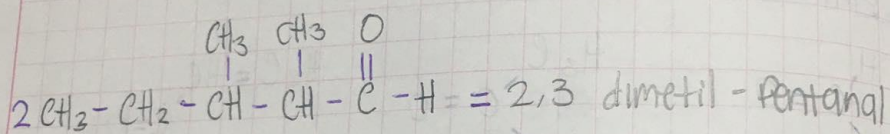
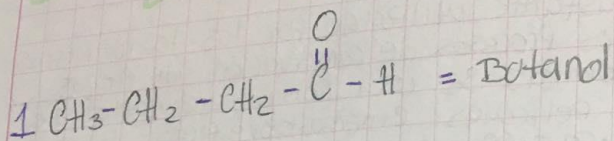


- Etanal
- Aldehído Acético
- Acetaldehído



- Propenal
- Aldehído Acrílico
- Acroleína

Exercícios:



6 CH

