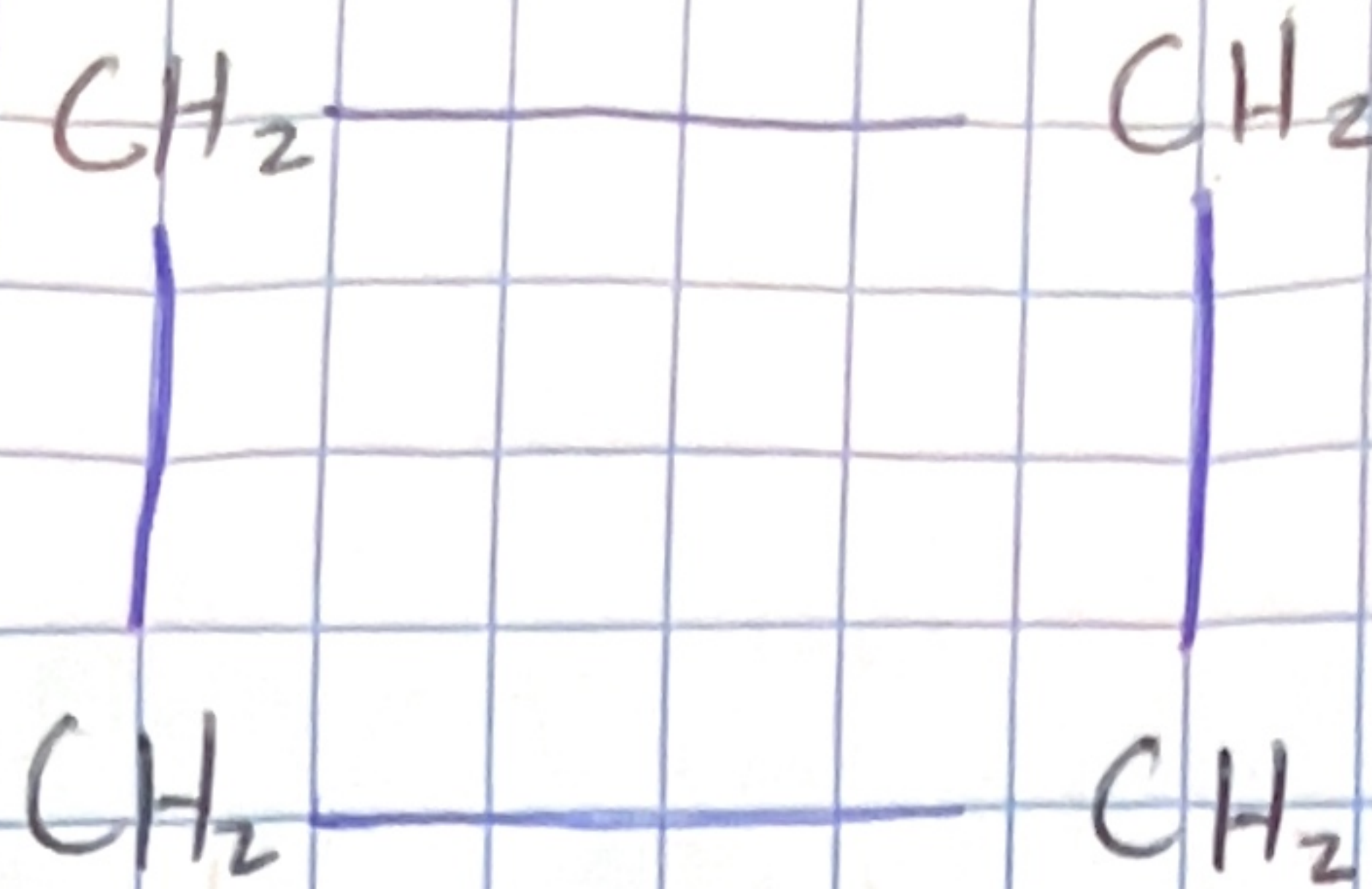
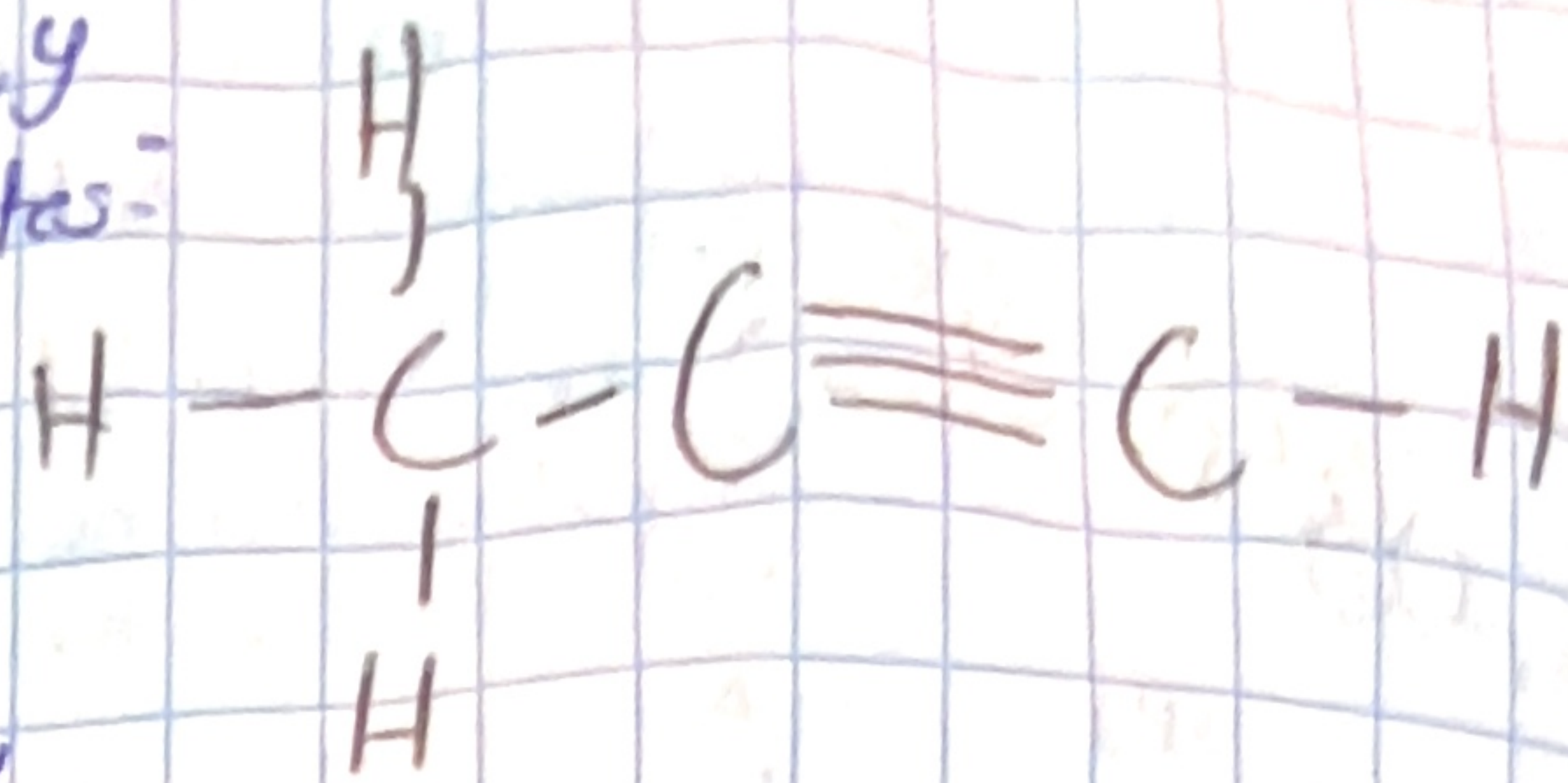


Alquino

Es utilizado y conocido es el acetileno, y sus propiedades químicas son las siguientes:

- * Es un buen combustible
- * Su combustión desarrolla mucho calor

Soldadura en la que se combinó oxígeno y acetileno, para producir elevadas temperaturas

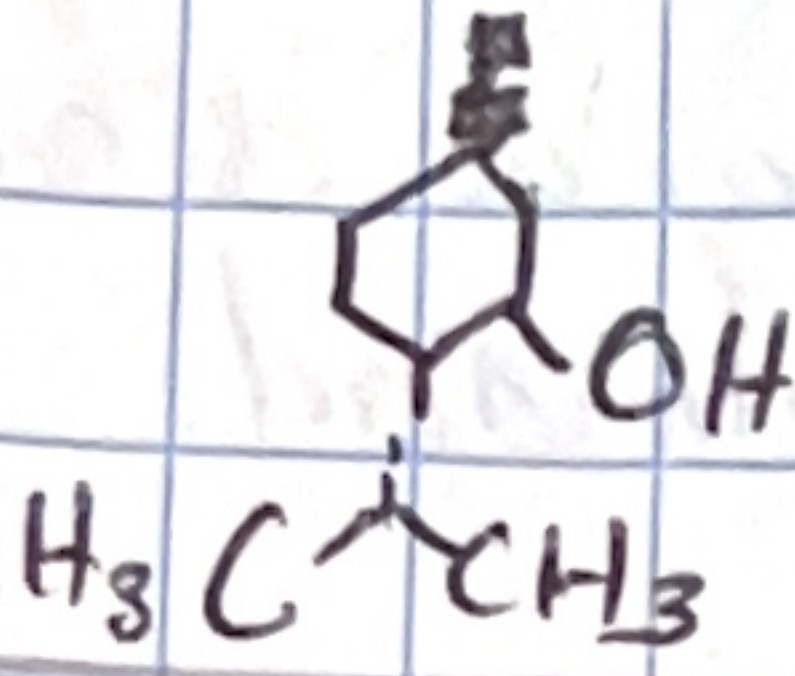


Cicloalcanos

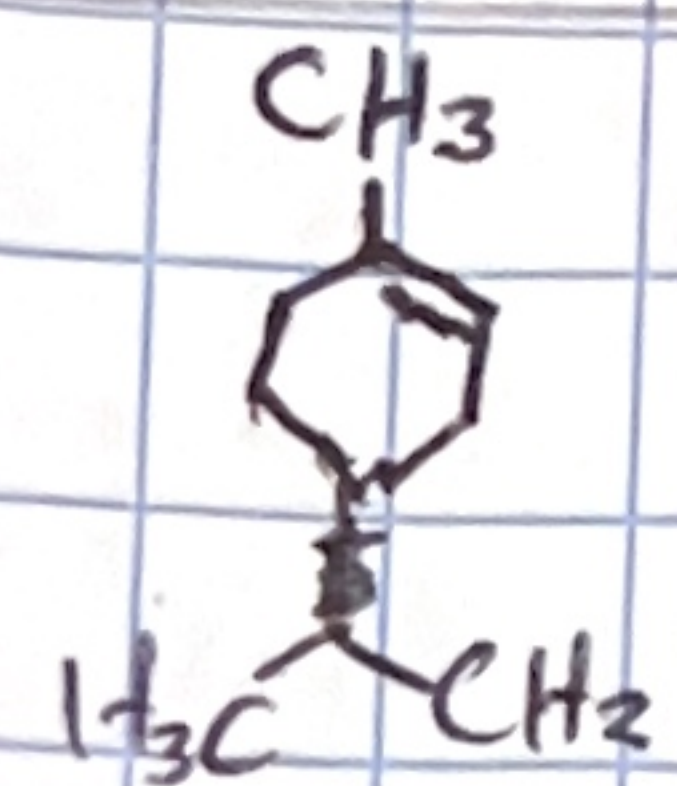
La versatilidad del carbono para formar enlaces permite que una molécula pueda cerrarse sobre si misma, dando lugar a anillos carbonados

Ejemplos de cicloalcanos

Las $\text{C}_{10}\text{H}_{18}$ (-)-Mentol

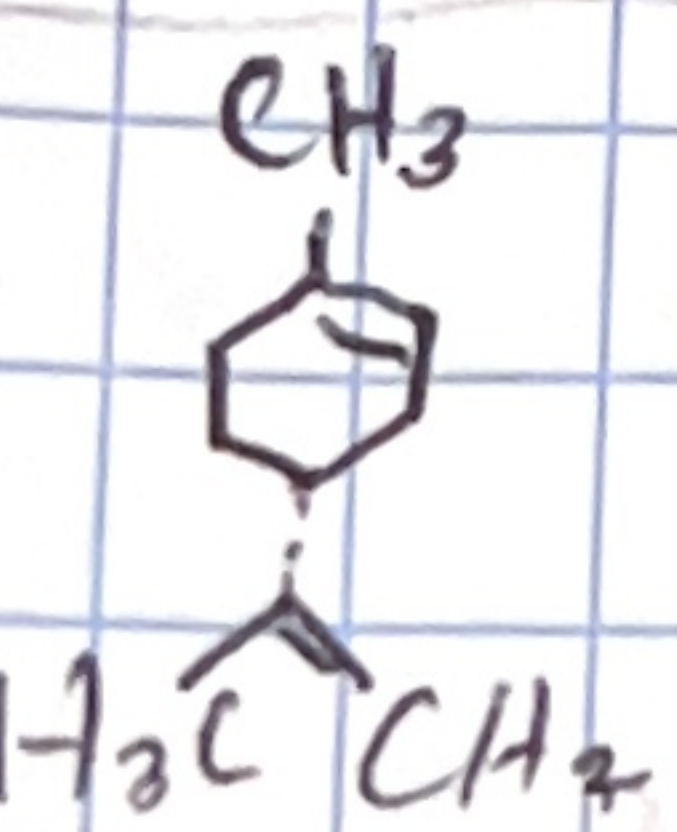


Es el principal componente de la esencia de menta. Es un sólido blanco de sabor ardiente.



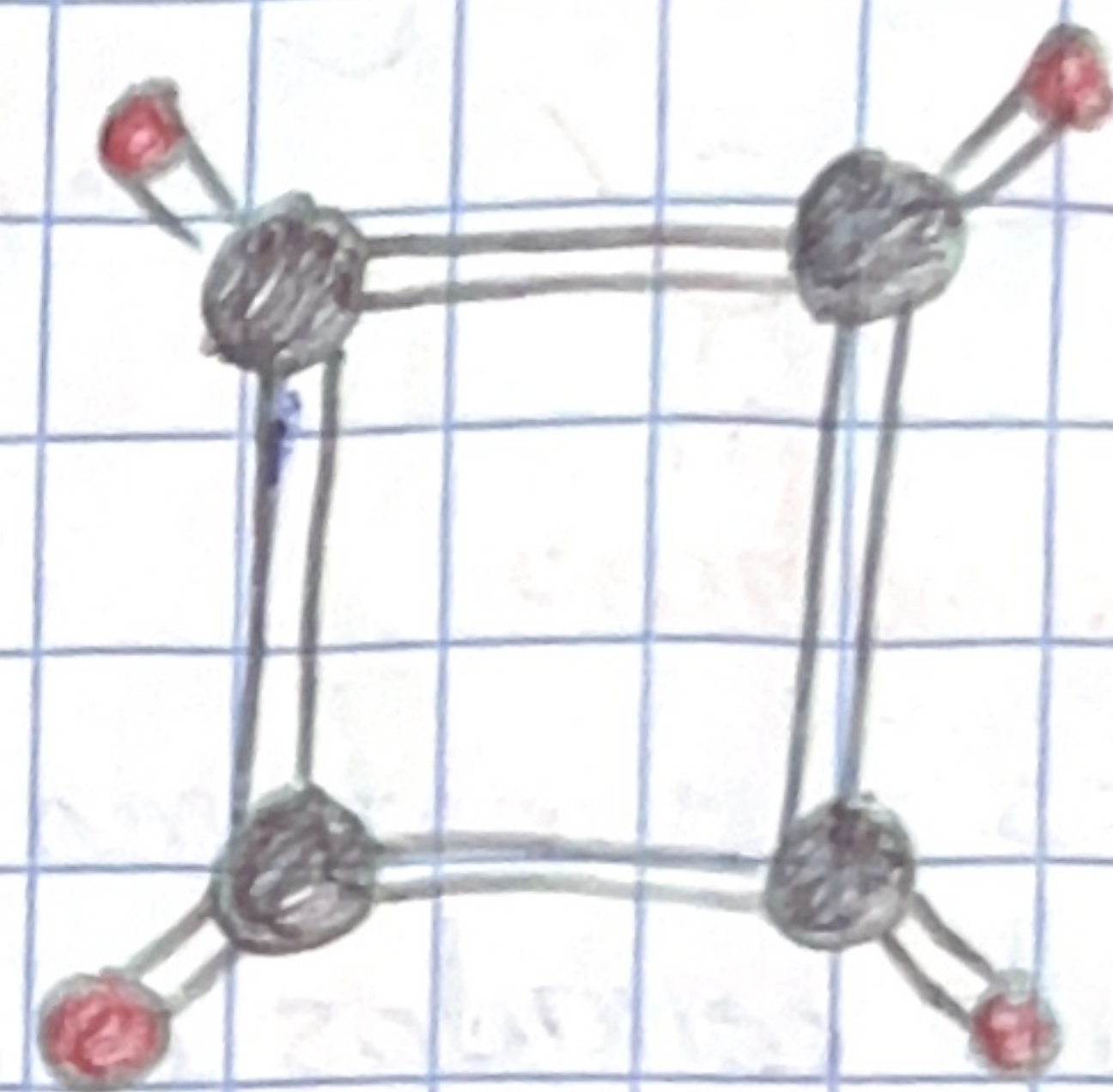
S-(+)-limoneno

El limoneno se presenta en tres formas, dextrógiro, levógiro y racémica.



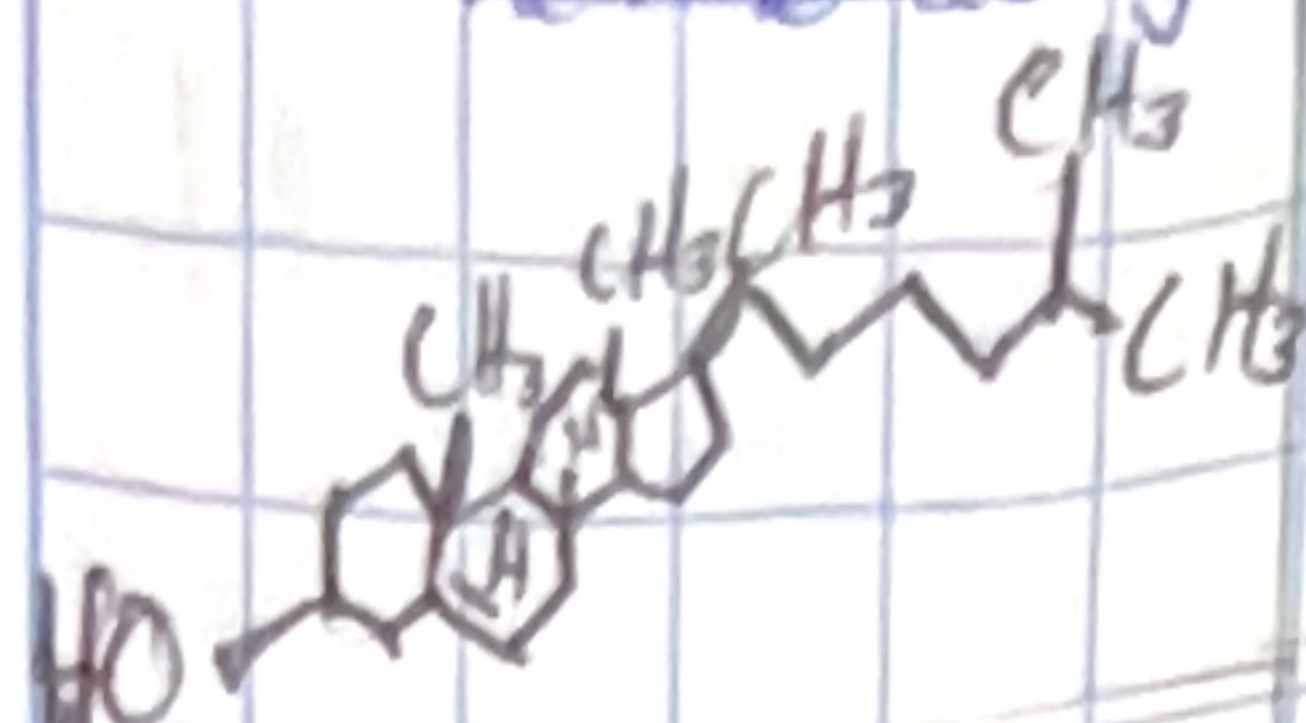
B-(+)-limoneno

El limoneno dextrógiro (+) abunda en la naturaleza. Es un líquido aceitoso que puede extraerse fácil



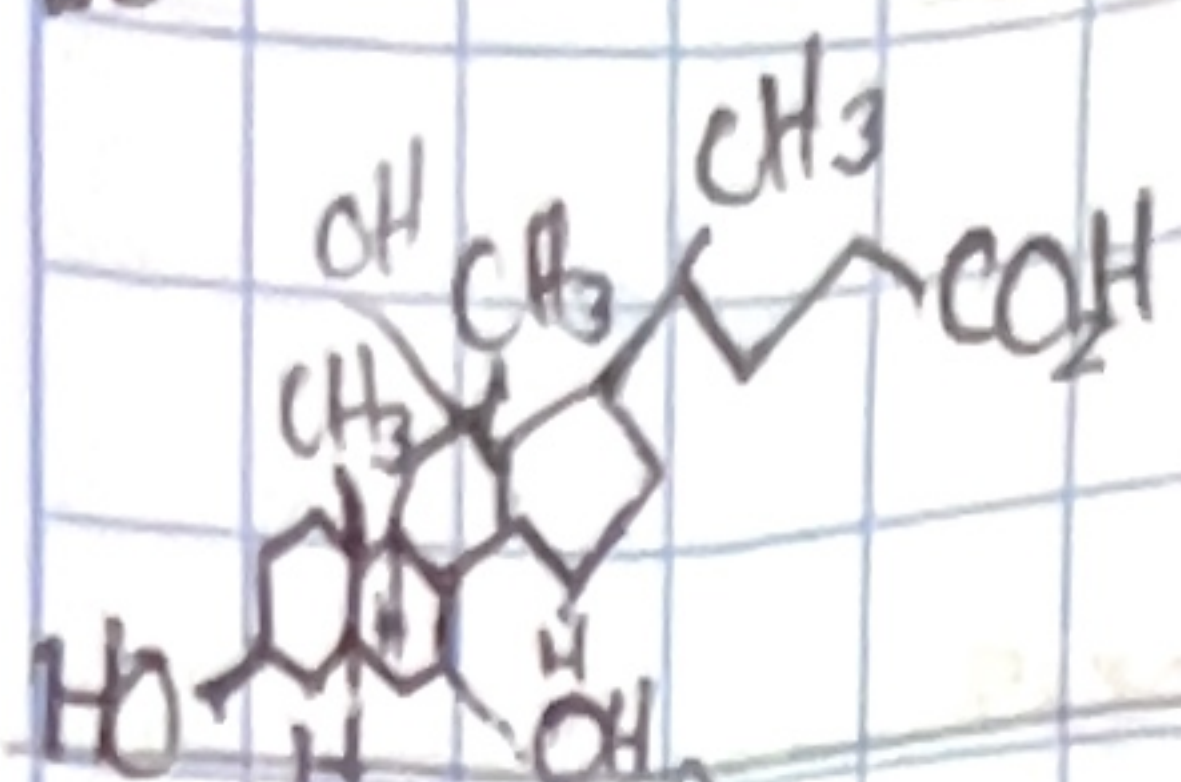
Esteroides

frecuentemente actúan fisiológicamente como hormonas y continúan moléculas



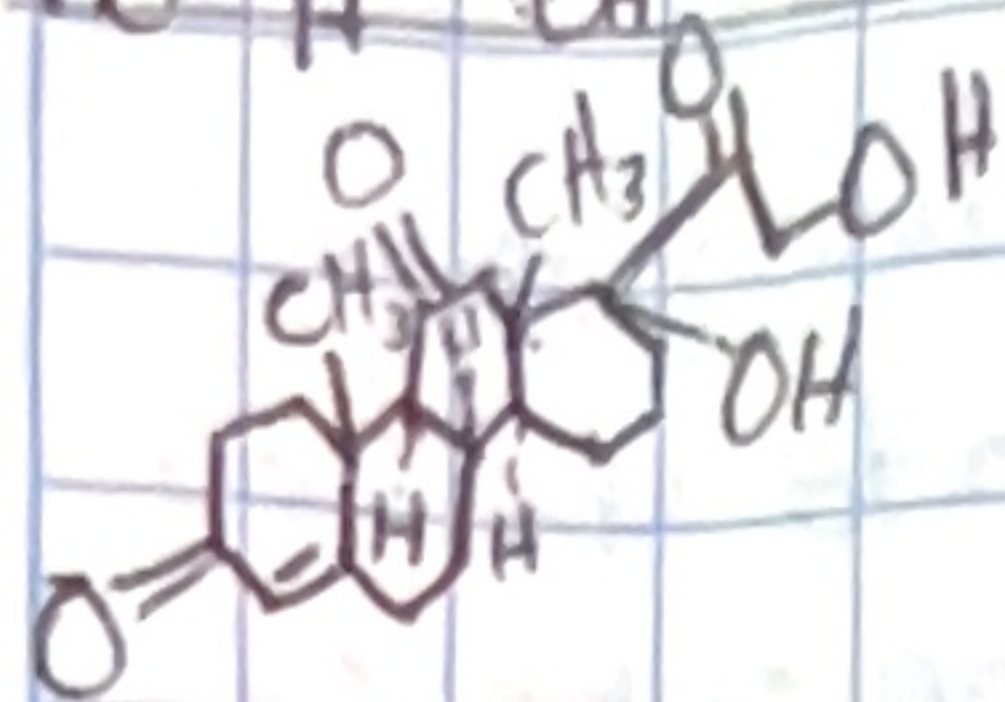
colesterol

Aislado de la bilis en 1769, su estructura no se estableció completamente hasta 1932.



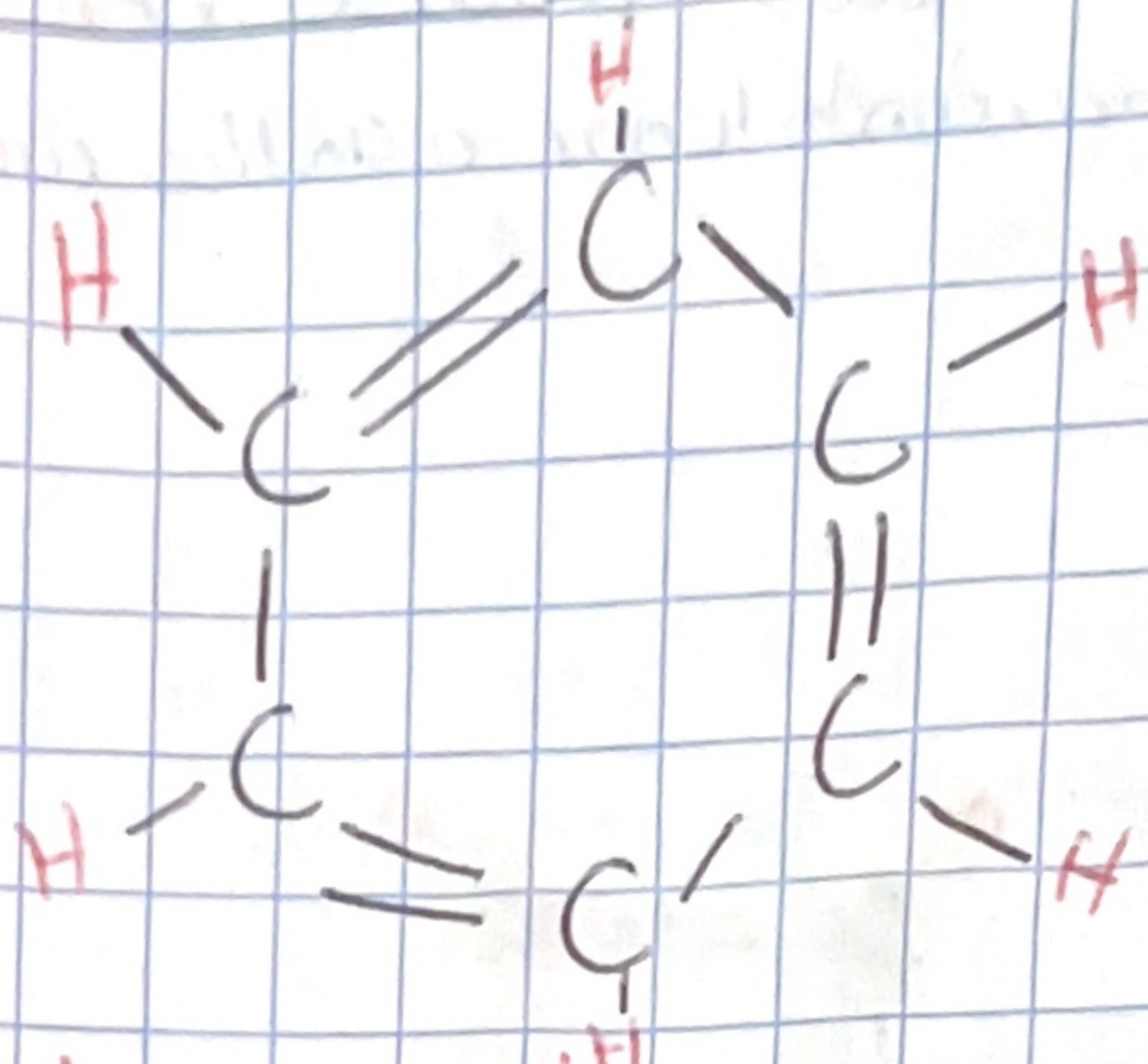
Acido acético

La elucidación de su estructura por Wieland es uno de los grandes triunfos de la química orgánica clásica.



Cortisona

Hormona cortico suprarrenal que tiene una notable actividad antiinflamatoria

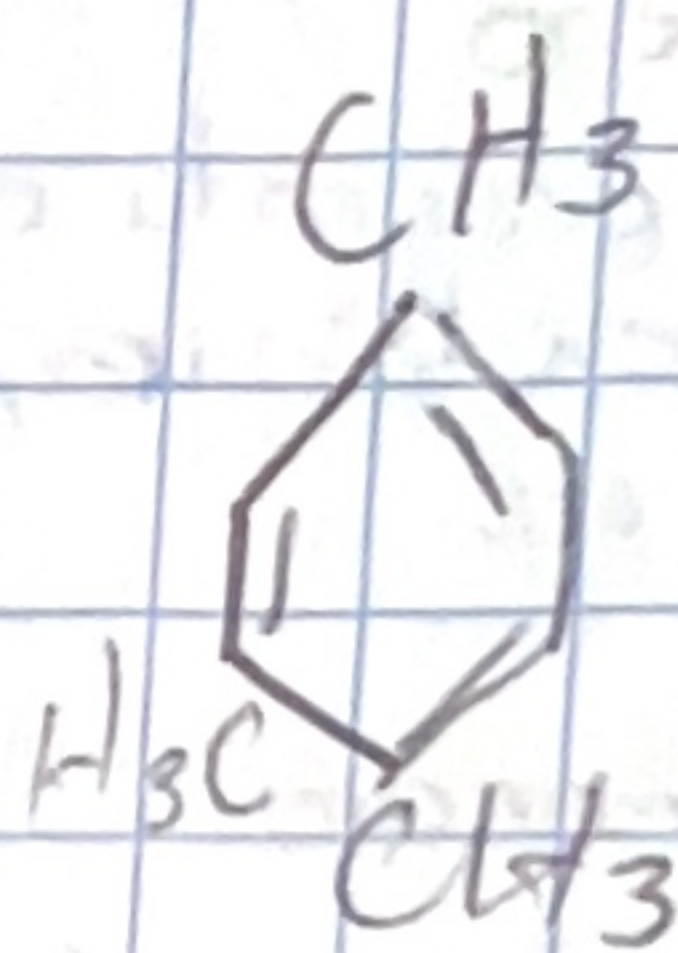


Compuestos aromáticos

El benceno y sus derivados constituyen la que se denomina serie aromática. La característica de dicha serie se denomina aromaticidad.

hidrocarburos aromáticos

Son compuestos que contienen por lo general anillo cerrado de átomos de carbono. Originalmente el término estaba restringido a un producto del alquitrán mineral, el encenso, y sus derivados.

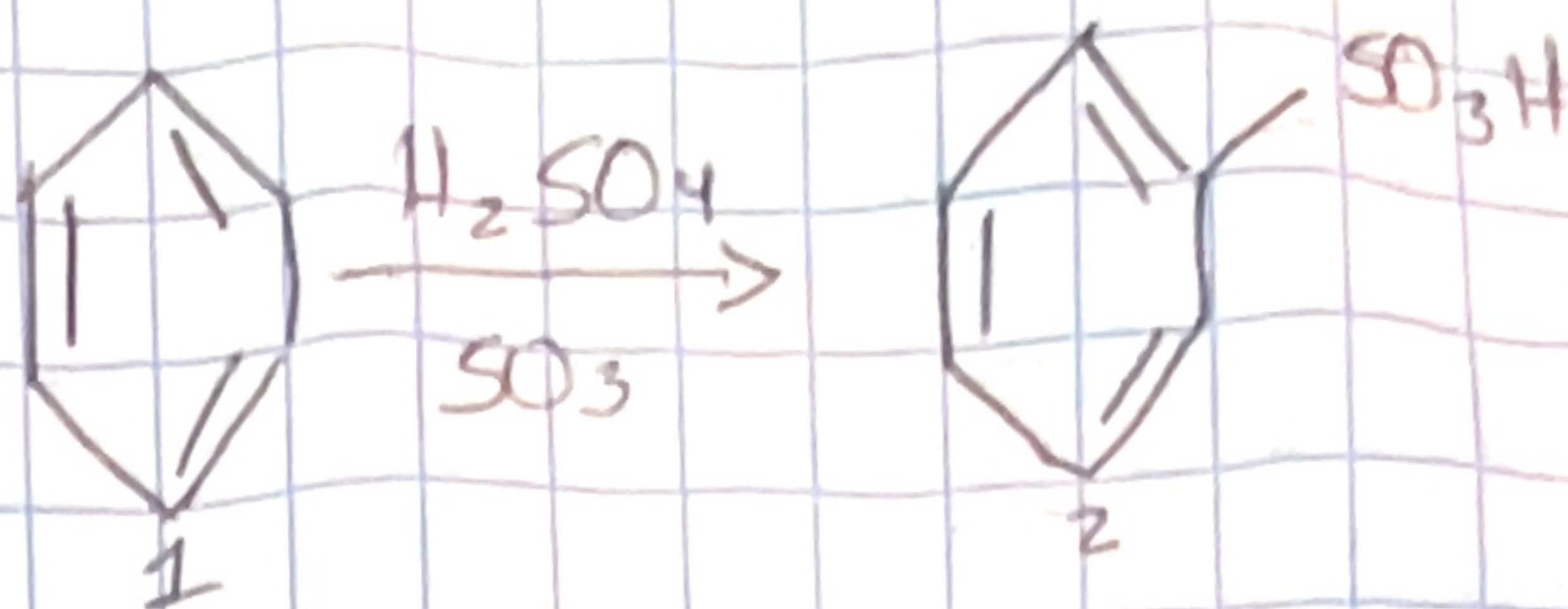


Anillo aromático

no ocurre en la naturaleza, pero es particularmente importante en el laboratorio debido a que el producto sustituido por un grupo nitro puede reducirse correctamente.

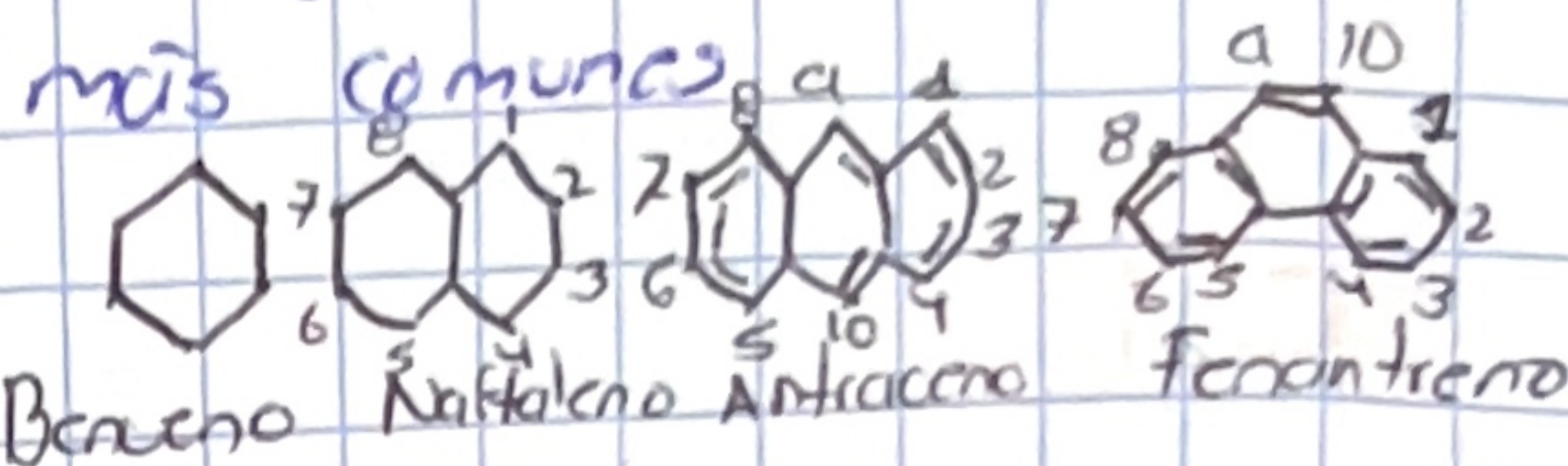
Sulfonación aromática

no ocurre de manera natural pero se utiliza ampliamente en la preparación de colorantes y agentes farmacéuticos



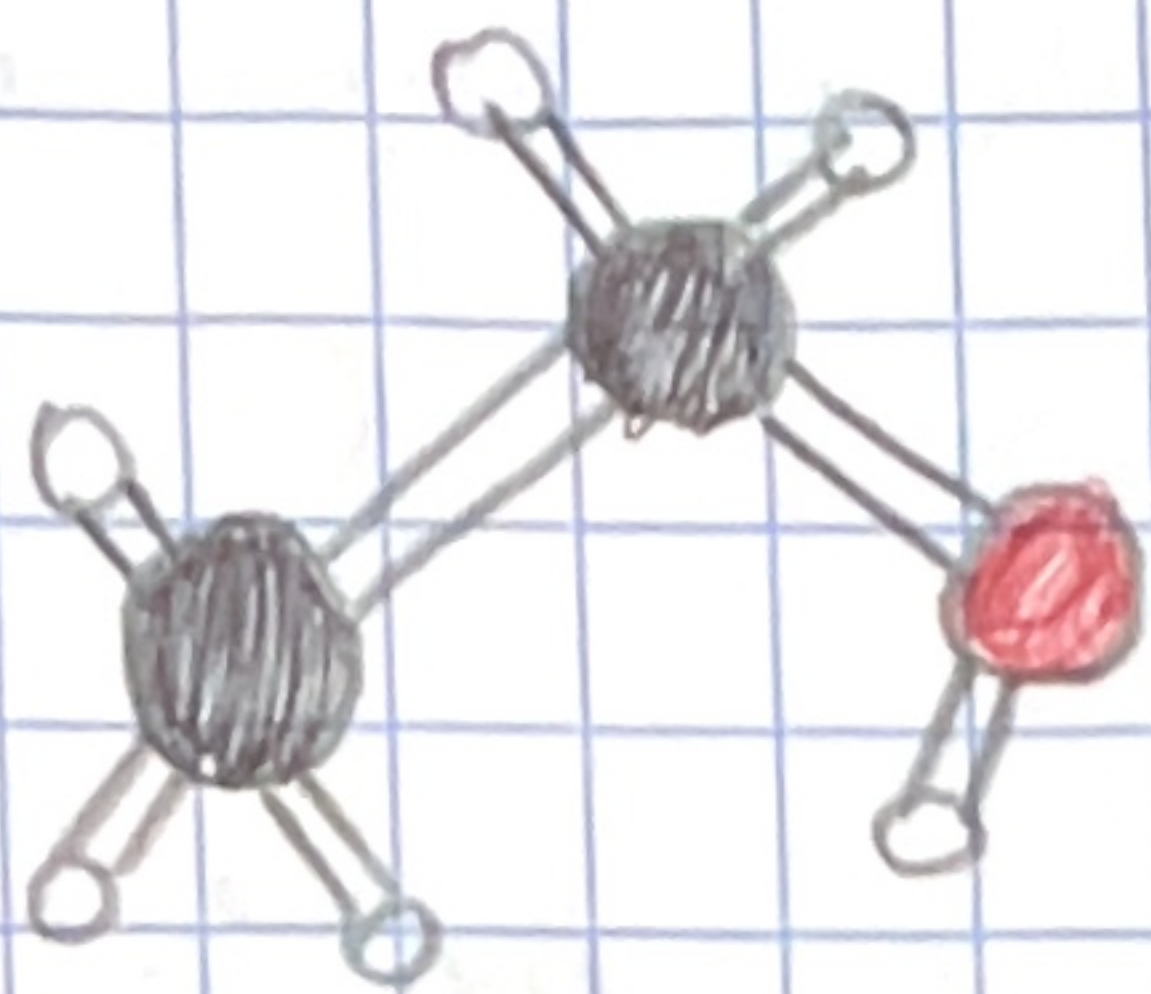
Sistemas anulares de hidrocarburos aromáticos

El benceno C_6H_6 es el anillo más común. Existen diversos hidrocarburos aromáticos de anillos fusionados, de los cuales el naftaleno, el antraceno y el fenantreno son los



¿Qué tienen en común y qué diferente?

De acuerdo con lo que has estudiado te habrás dado cuenta de que los compuestos orgánicos tienen diferentes propiedades, que se deben a la presencia de grupos de algunos átomos tales como oxígeno, cloro o nitrógeno.

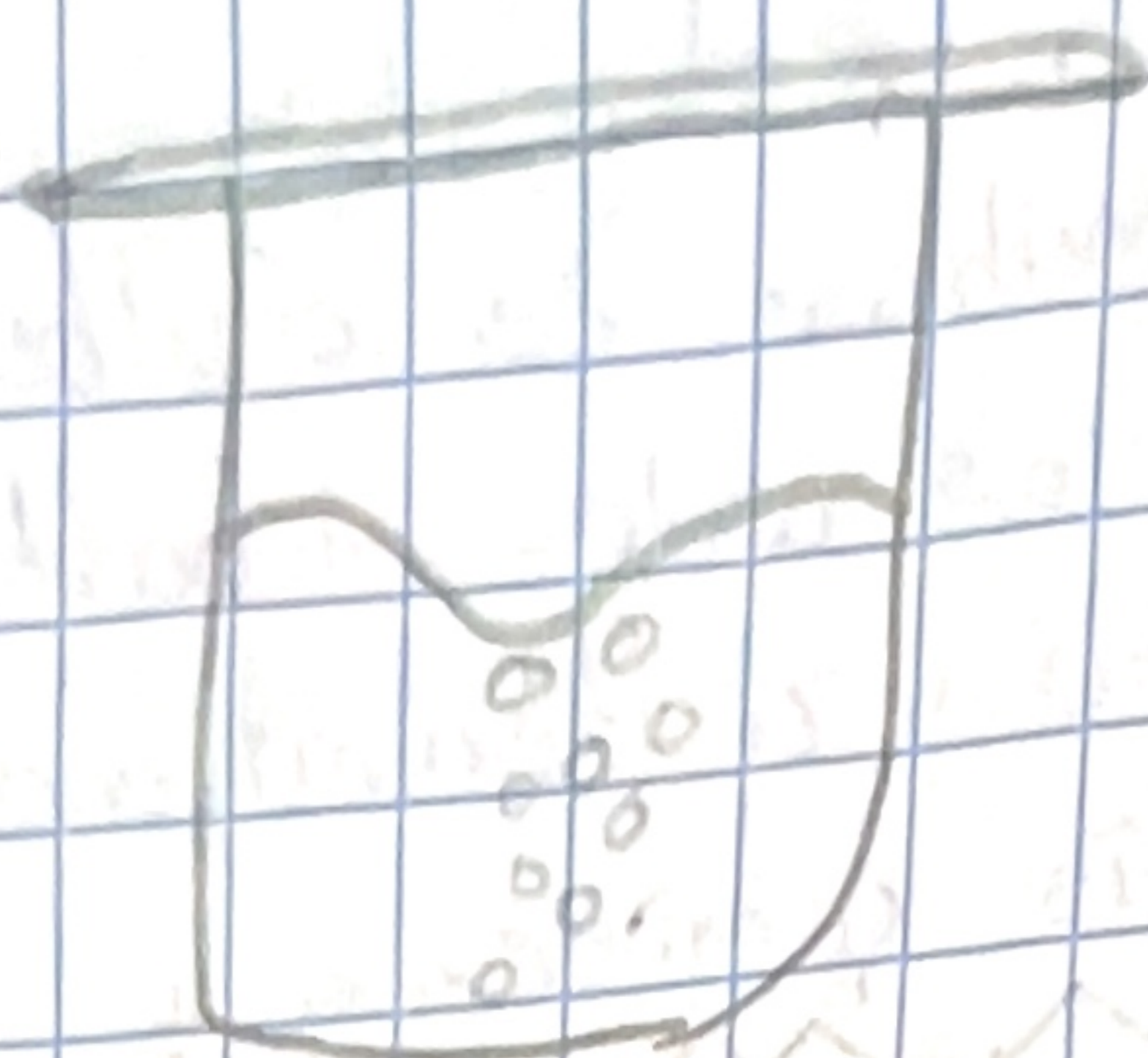


Alcoholes

Se pueden obtener mediante la reacción de adición de una cetona o aldehído en presencia de nucleófilo del tipo NaBH_4 y LiAlH_4

Un poco de historia

Desde la antigüedad, la obtención del etanol se ha realizado mediante una fermentación de azúcares. Fue el químico Luis Pasteur quien se dedicó al estudio sistemático de la fermentación alcohólica.



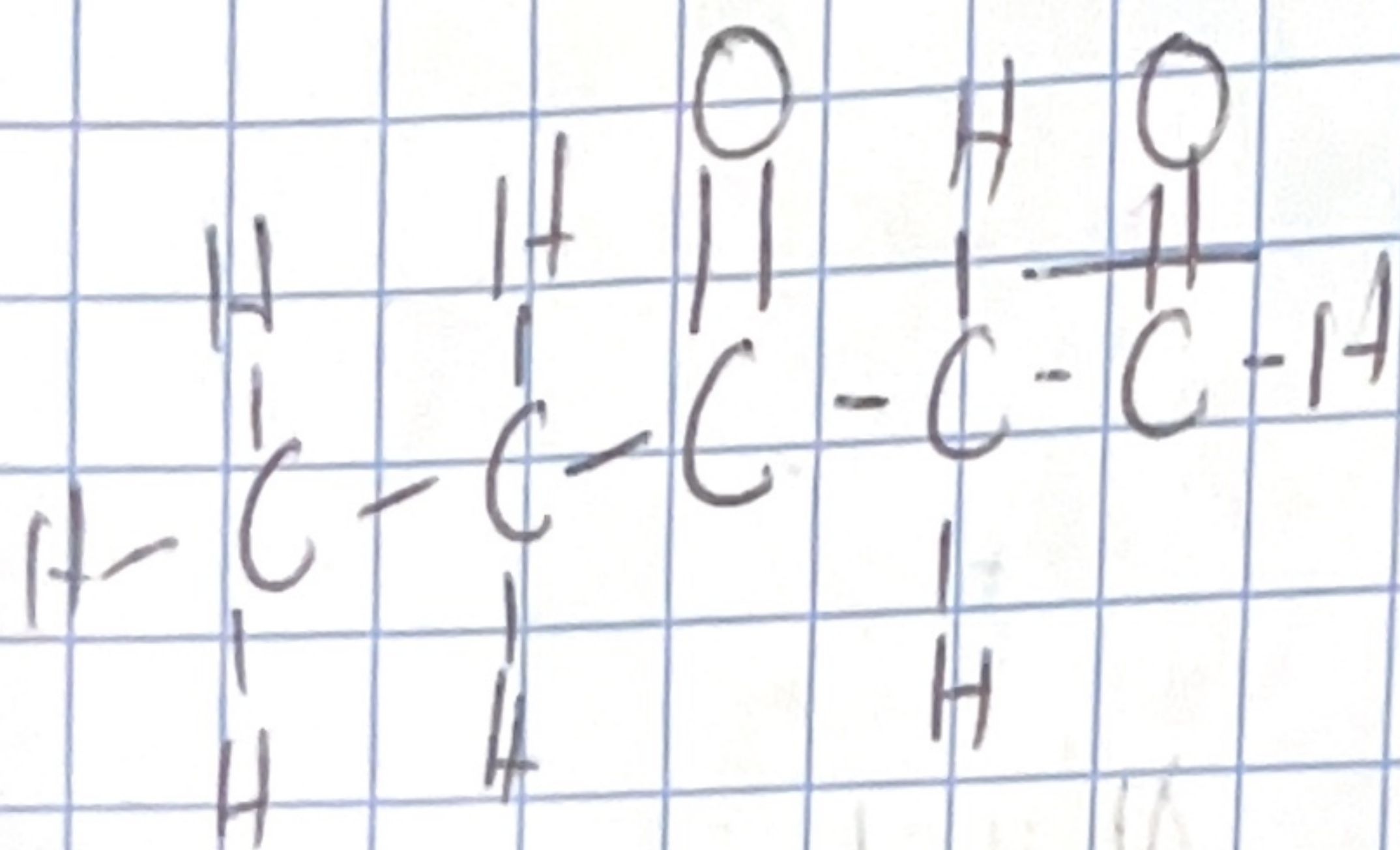
Disolución

Las disoluciones alcohólicas de sustancias no volátiles se denominan tinturas. Si la disolución es volátil, recibe el nombre de espíritu.



Fenoles

En su forma pura es un sólido cristalino de color blanco - incoloro a temperatura ambiente.

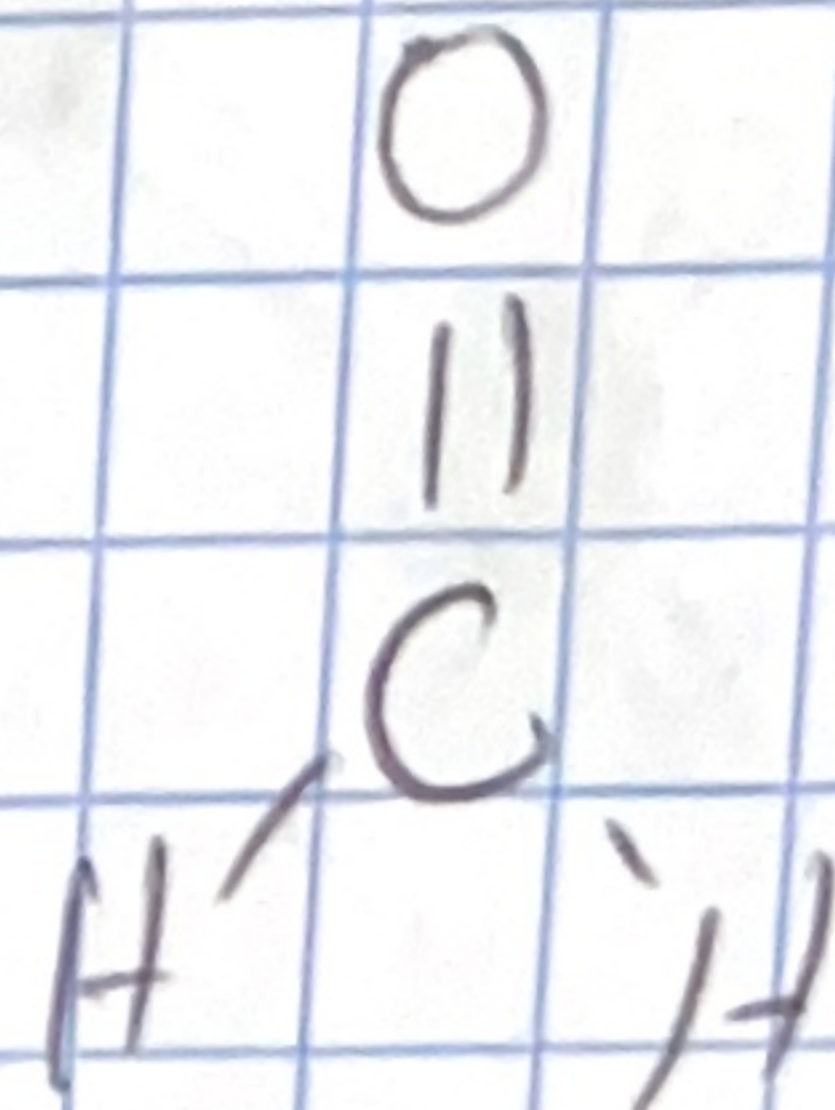


Metanol

Se utiliza en la elaboración de uno de los llamados plásticos técnicos que se emplean fundamentalmente en la sustitución de piezas metálicas en automóviles, maquinaria, fontanería,

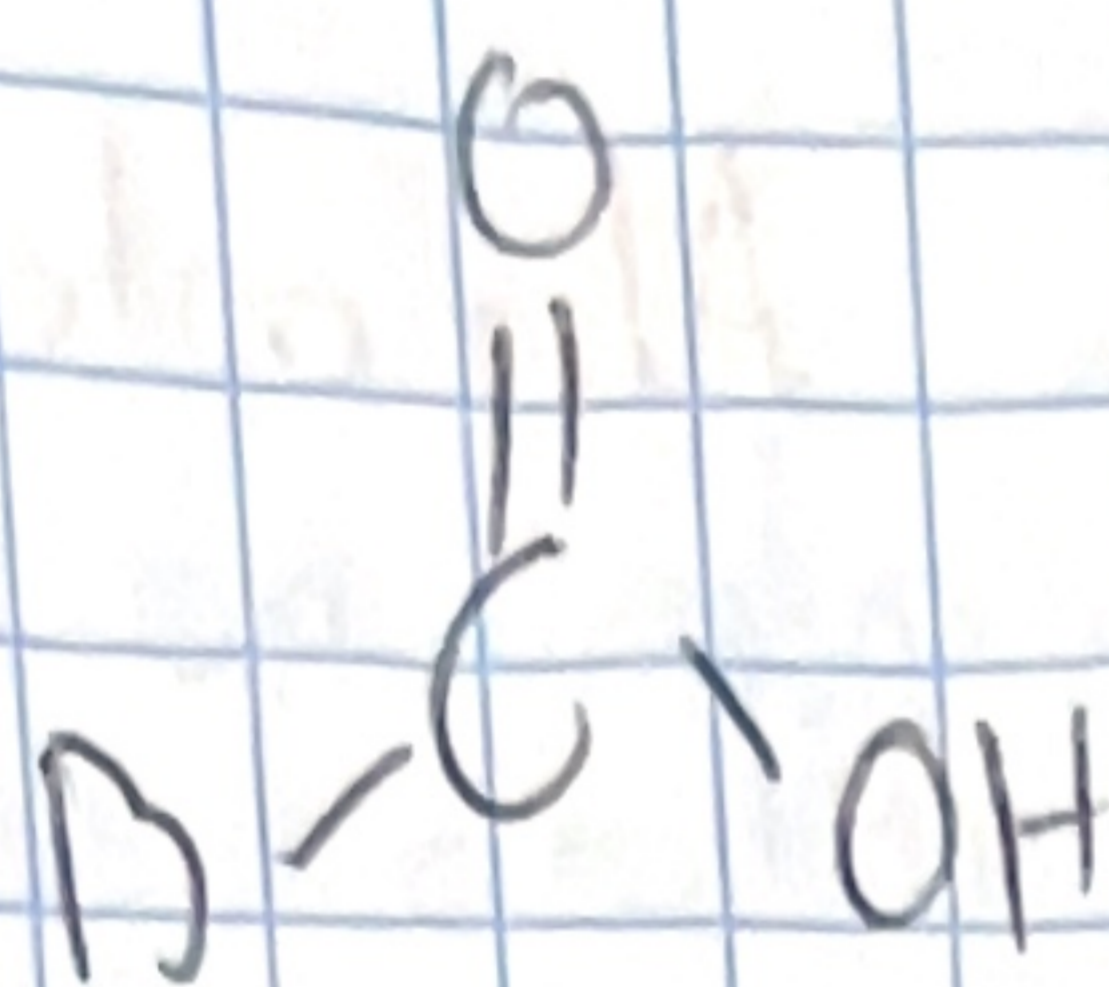
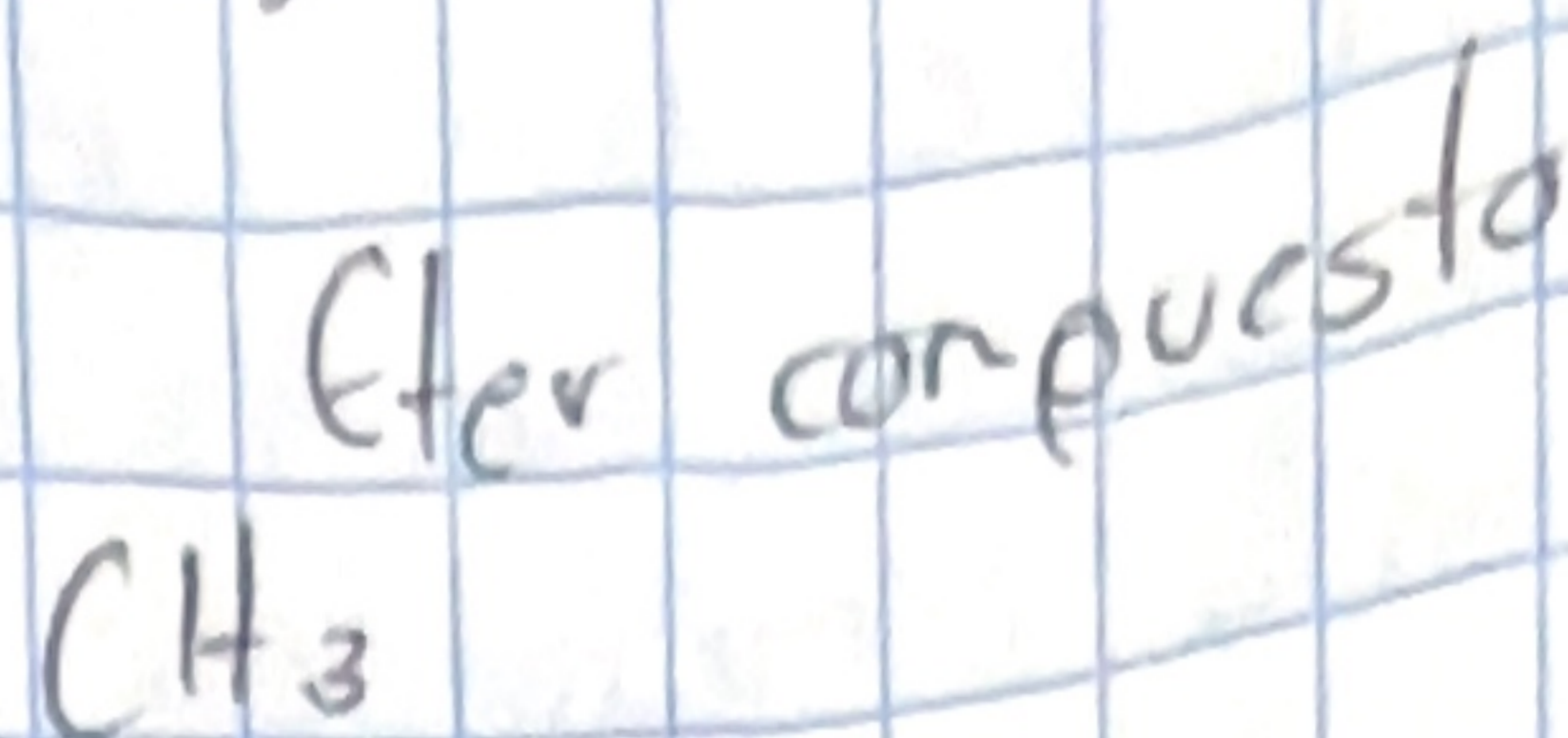
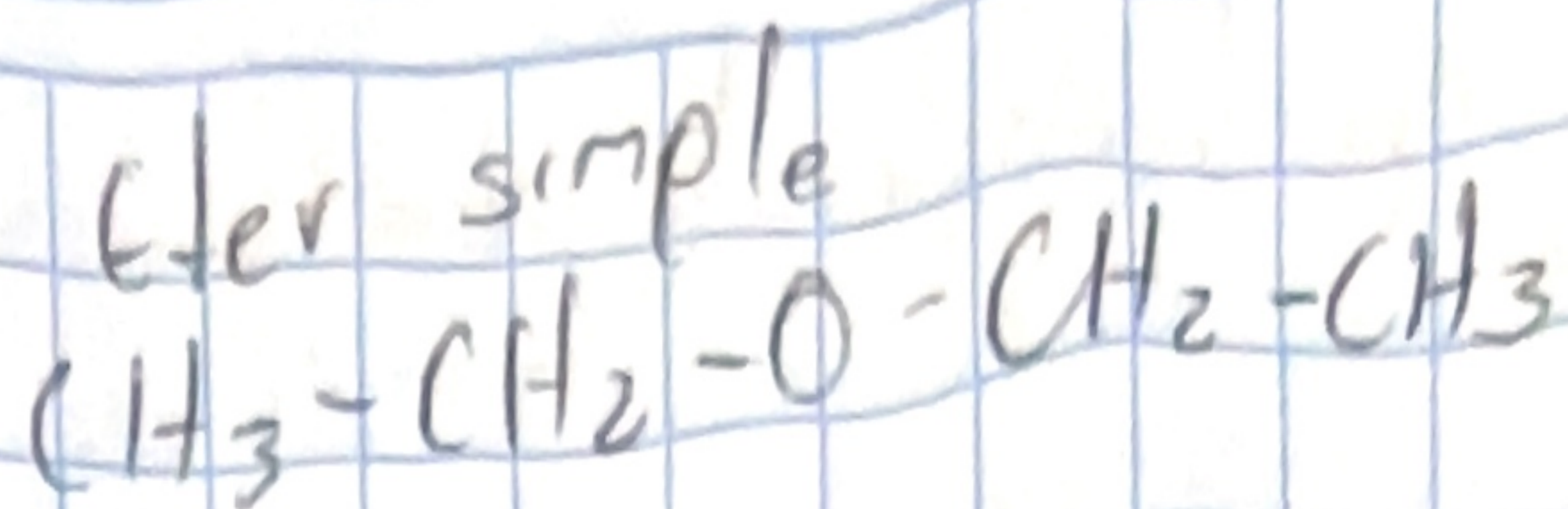
Alcildos y las cetonas

Tienen una amplia aplicación tanto como reactivos y disolventes así como su empleo en la fabricación de tejas, perfumes, plásticos y medicina.



Diferentes éteres

Su obtención ha sido preparada de los alcoholes primarios, secundarios y terciarios mediante una hidratación con ácido sulfúrico en caliente



Ácidos carboxílicos

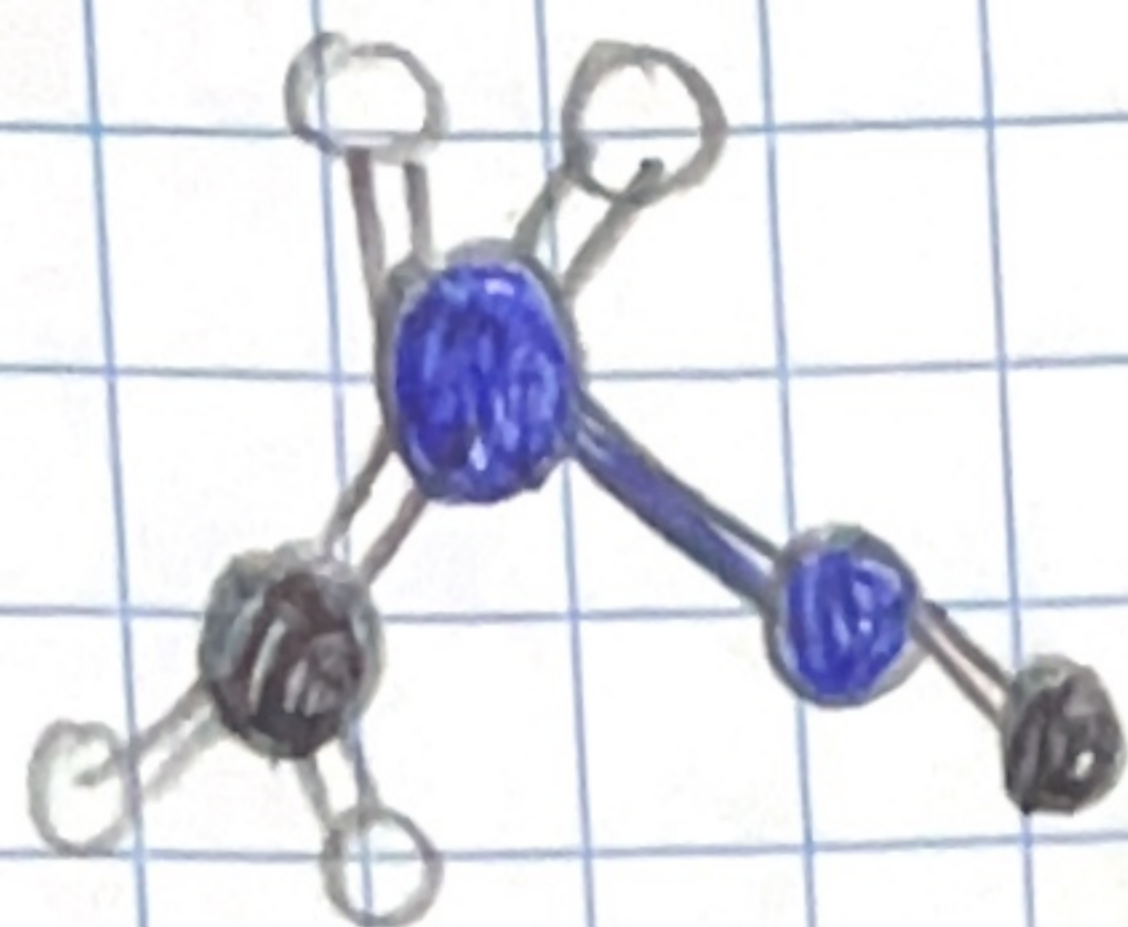
Se pueden obtener fácilmente mediante la oxidación de aldehídos con buenos rendimientos a temperatura ambiente.

Aplicaciones Industriales

En preparación de lacas, éteres son disolventes

Las importantes son:

- El estanoato de amilo, de etilo y de ciclohexano y de amilo
- El ftalato de dibutilo y el fosfato
- Metacrilatos.

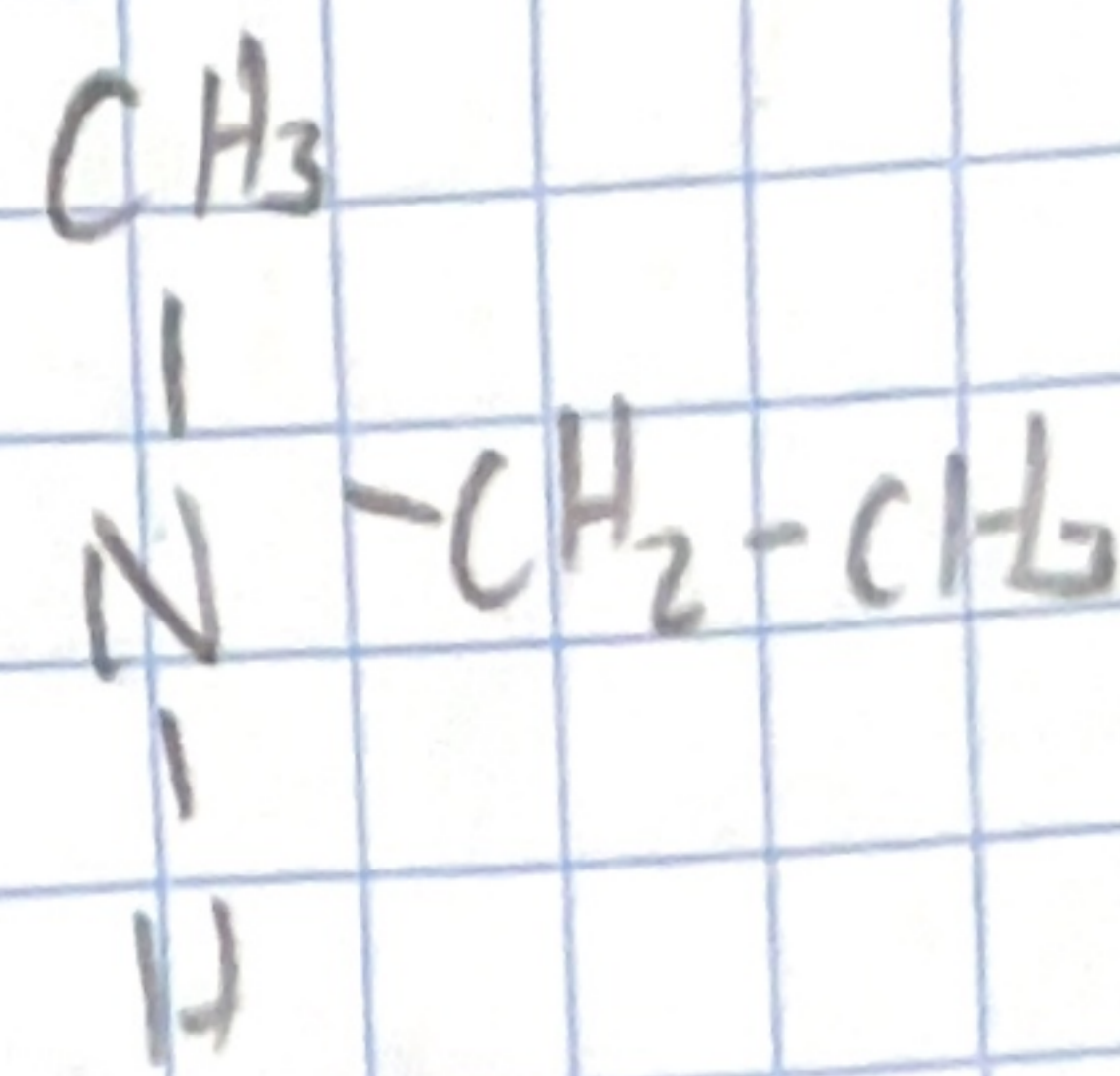
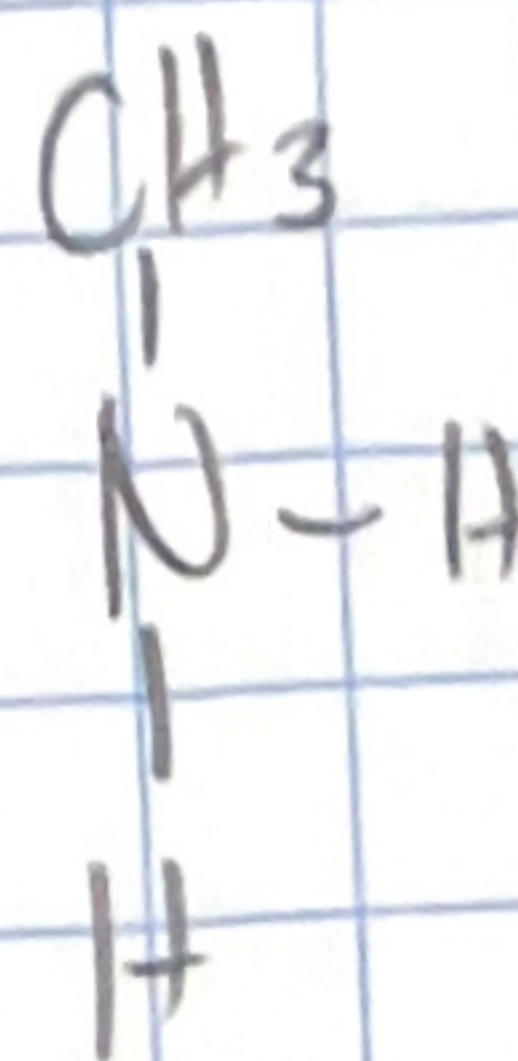


Aminas

Se consideran derivados del amoníaco y generalmente se preparan mediante la reacción entre el amoníaco y un haluro de alquilo.

Aminas Alifáticas

de baja masa molar son volátiles y los olores que desprenden son desagradables



Importancia de la alimentación

como necesidad vital es un hecho incuestionable conocido por todos. Si bien es un hecho nuevo es importante comprender esta verdad, también es importante saber como nos alimentamos

Alimentos

Los alimentos no son compuestos estáticos, sino dinámicos y consecuentemente las ciencias alimentarias deben estudiar la composición de los alimentos y los efectos que sus componentes provocan en el curso de diferentes procesos

Evaluación de alimentos

Involucra tres tipos de análisis: análisis físico-químico, análisis microbiológico y análisis sensorial. Análisis físico-químico implica la caracterización de los alimentos desde el punto de vista físico-químico.

Análisis físicoquímico

Brinda poderosas herramientas que permiten caracterizar un alimento desde el punto de vista nutricional y toxicológico, y constituye una disciplina científica de enorme impacto

Nombre
Alc

Nombre
p
ro

Biografía

[https://plataforma
educativauds.com.
mx](https://plataforma
educativauds.com.
mx)