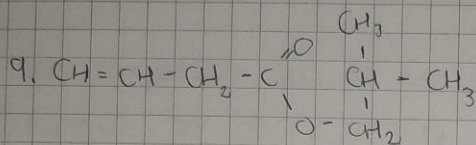
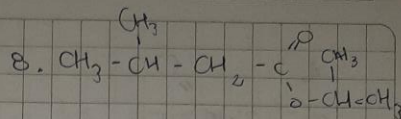


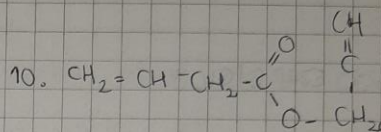
b) 3-butenato de metilo



c) 3-pentenato de isobutilo



b) isopentilato de isopropilo



a) 3-butenato de 2-propilo

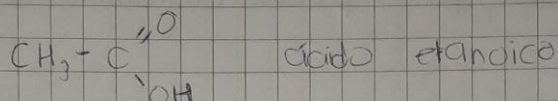
14/07/21

### Ácidos carboxílicos

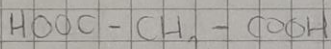
Construyen un grupo de compuestos que se caracterizan porque poseen un grupo funcional llamado grupo carboxilo o grupo carboxi (-COOH); se produce cuando coinciden sobre el mismo carbono un grupo hidroxilo (-OH) y carbonilo (C=O), se puede representar como COOH ó CO<sub>2</sub>H.

\* ¿Cómo se nombran?

→ Se nombran anteponiendo la palabra "ácido" al nombre del hidrocarburo del que proceden y con la terminación "-oico"



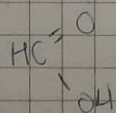
- Son numerosos los ácidos di carboxílicos, que se nombran con la terminación "-oico"



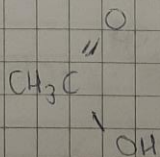
Ácido Propanoico

- NOMENCLATURA:

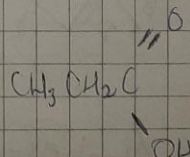
→ REGLA 1; La IUPAC. nombra los ácidos carboxílicos reemplazando la terminación -ano del alcano con igual número de carbonos por -oico.



Ac. Metanoico

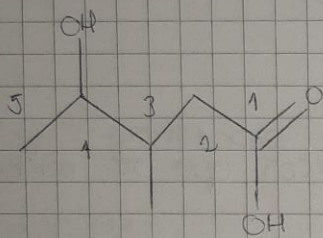


Ac. Etanoico

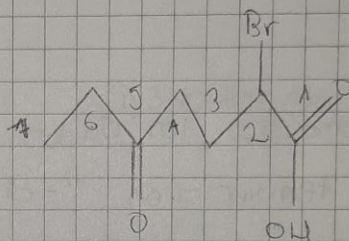


Ac. Propanoico

→ REGLA 2: Cuando el ácido tiene sustituyentes, se número la cadena de mayor longitud dando el localizador más bajo al carbono del grupo ácido. Los ácidos carboxílicos son prioritarios frente a otros grupos, que pasan a nombrarse como sustituyentes.

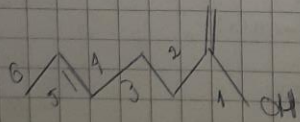


Ác. 4-hidroxi-3-metilpentanoico

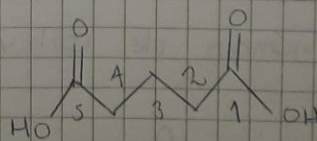


Ác. 2-bromo-5-oxoheptanoico

→ REGLA 3: Los ácidos carboxílicos también son prioritarios frente a alquenos y alquinos. Moleculas con dos grupos ácido se nombran con la terminación -diácido

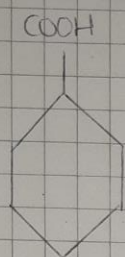


Ác. hex-4-enoico

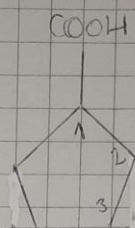


Ác. Pentanedioico

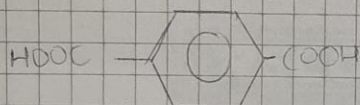
REGLA A: Cuando el grupo ácido va unido a un anillo, se toma el ciclo como cadena principal y se termina en -carboxílico.



Ac. ciclohexanocarboxílico



Ac. 3-metilciclopentanocarboxílico



ácido p-benzenodicarboxílico

EJERCICIOS:

