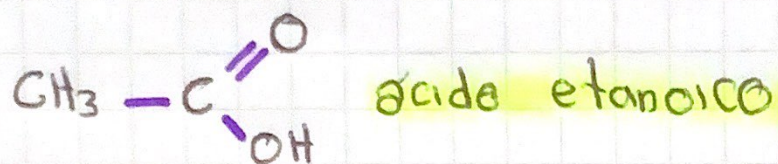
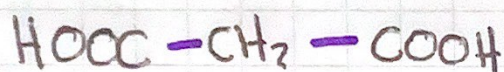


## Como se nombran

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



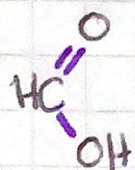
son numerosos los ácidos dicarboxílicos, que se nombran con la terminación "-dioico".



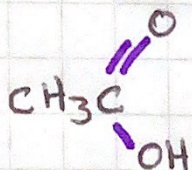
ácido propano dioico

## Nomenclatura

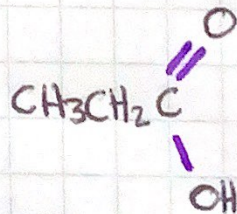
**Regla 1** la IUPAC nombra los ácidos carboxílicos reemplazando la terminación "-ano" del alcano con igual número de carbonos por "-oico".



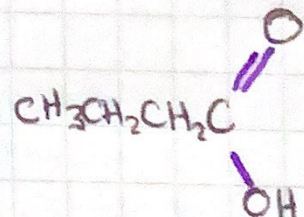
Ácido metanoico



Ácido etanoico



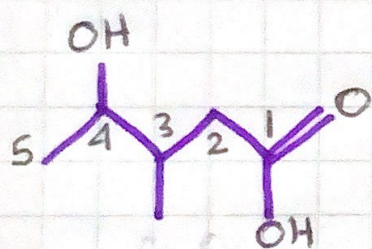
Ácido propanoico



Ácido butanoico

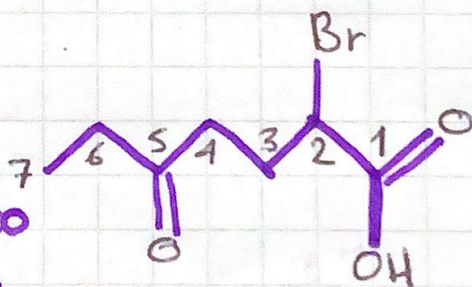


**Regla 2:** Cuando el ácido tiene sustituyentes, se numera la cadena de mayor longitud dando el localizador más abajo al carbono del grupo ácido. Los ácidos carboxílicos son prioritarios frente a otros grupos, que pasan a nombrarse como sustituyentes.



Ácido 4-hidroxi-3-metilpentanoico

Ácido 2-bromo-5-oxopentanoico



## Nomenclatura

**Regla 3:** Los ácidos carboxílicos también son prioritarios frente a alquenos y alquinos. Moléculas con dos grupos ácido se nombran con la terminación dioico

**Regla 4** Cuando el grupo va unido a un anillo, se toma el ciclo como cadena principal y se termina el carboxílico.

## Ejercicios



ácido butanoico



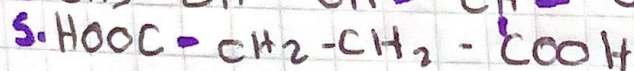
ácido propanoico



2-butenoico



ácido 2-metil-3-pentenoico



ácido butanoico