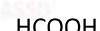


Ácidos

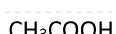
- Es un carbono unido con enlace doble a oxígeno y a un OH  o COOH
- Para nombrarlos ponemos delante ÁCIDO y detrás OICO
- Si se trata de un ciclo se nombra con ÁCIDO delante y CARBOXILICO detrás

¿Cómo hacemos los ácidos desde el dibujo?



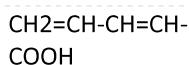
-Para encontrar la cadena **Ácido metanoico** o principal quitamos el OOH **Ácido fórmico** asique es HC

-1 carbono (met) an (-)

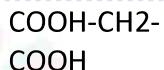


-CH₃C 2 carbonos (et) **Ácido etanoico o Ácido acético**

¿Cómo se cuál es el enlace? Contando la cantidad de hidrógenos, ya que tiene tres enlaces a los hidrógenos solo le queda uno para ir al otro carbono



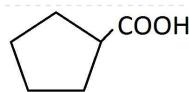
-CH₂=CH-CH=C 5 carbonos **Ácido pent-2,4-dienoico**



C-CH₂-C 3 carbonos (prop) an(-) dos ácidos (di)

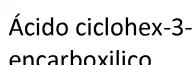


-En este tipo no contam-los el carbono de COOH ya que va con un benceno asiq se nombra

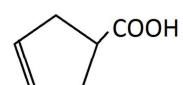


- En este tipo tp se nombra el carbono del COOH por lo que son 5 carbonos (pent) , ano (-) y como es cíclico el nombre seria - (al ser ciclo)

¿Cómo hacemos los ácidos desde la formula?



Siempre contamos 1 desde donde hemos colocado el COOH



Tenemos un pentano asiq 5 C con enlace simple , en el 3 hay un EN asiq DOBLE enlace y al ser di dos OOH que siempre van en las esquinas y añadimos los hidrógenos que faltan



Prop (3 carbonos) ano (-) recordamos que se empieza a contar desde el OOH asiq el Cl colgara del segundo carbono, y tras ya solo queda saber los hidrógenos que faltan

