

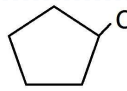


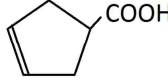
Ácidos

- 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 detras

¿Cómo hacemos los ácidos desde el dibujo?

HCOOH	-Para encontrar la cadena principal quitamos el OOH asique es HC	Acido metanoico o Acido fórmico
CH ₃ COOH	-1 carbono (met) an (-) -CH ₃ C 2 carbonos (et) ¿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	Acido etanoico o Acido acetico
CH ₂ =CH-CH=CH-COOH	-CH ₂ =CH-CH=C 5 carbonos (Pent)- 2,4- dien	Ácido pent-2,4-dienoico
COOH-CH ₂ -COOH	C-CH ₂ -C 3 carbonos (prop) an(-) dos acidos (di)	Acido propanodioico
 COOH	-En este tipo no contam-os el carbono de COOH ya que va con un benceno asiq se nombra	Acido benzoico
 COOH	- 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)	Ácido pentanocarboxilico

¿Cómo hacemos los ácidos desde la formula?

Ácido ciclohex-3-encarboxilico	Siempre contamos 1 desde donde hemos colocado el COOH	
Ácido pentan-3-endioico	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	COOH-CH ₂ -CH=CH-COOH
Acido 2-cloropropanoico	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	COOH-CHCl-CH ₃