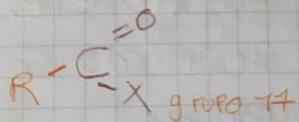


30 de Septiembre - 2027

## Haluro de Ácido

Un haluro de ácido o haluro de acilo, es un compuesto derivado de un ácido al sustituir el grupo hidroxilo por un halógeno.



## Propiedades químicas

Los halogenuros de ácido dan las típicas reacciones de sustitución nucleofílica de los derivados de ácido.

- Hidrólisis (conversión a ácidos)
- Alcoholisis (conversión a ésteres)
- Amonólisis / Aminólisis (conversión a amidas)
- Conversión a anhídrido de ácido.
- Conversión a cetonas.
- Conversión a alcoholes terciarios.

## Propiedades físicas

- Tienen punto de ebullición menor que los ácidos de los que proviene.
- Son compuestos químicos solubles en disolventes orgánicos.
- Poseen olores irritantes.
- Son sensibles al agua y al aire.
- Son compuestos muy reactivos y lacrimógenos.

usos

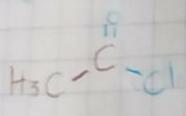
se usan como aerosoles de todo tipo, medicamentos, Crema de afeitar, aire comprimido, cosméticos, pinturas, el ácido cloracético es usado para la síntesis orgánicas, los cloruros de metilo. Debido a su olor desagradable su principal uso es la preparación de gases lacrimógenos.

Nomenclatura: Haluros de ácido

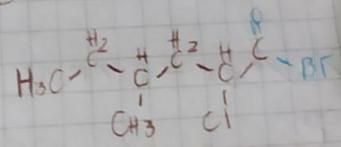
Función Principal } Haluro de ..... olo  
Haluro de ..... Carbonilo



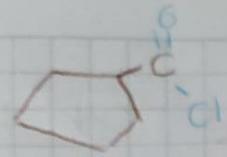
Sustituyente } halogeno carbonilo. ....



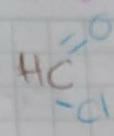
Cloruro de etanoilo



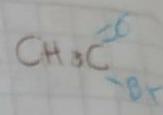
Bromuro de 2-cloro-4-metilhexanoilo



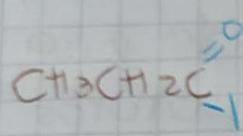
Cloruro de ciclopentanocarbonilo



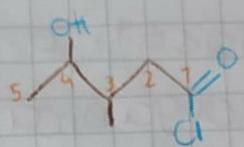
Cloruro de metanoilo



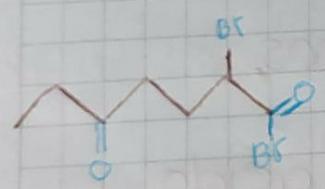
Bromuro de etanoilo



Yoduro de propanoilo



Cloruro de 4-hidroxi-3-metilpentanoilo



Bromuro 2-bromo-5-oxoheptanoilo

# EJERCICIOS:

