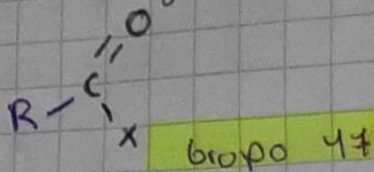


Haluro de ácido.

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



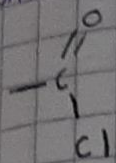
Propiedades químicas: Los halogenuros de ácido dan las típicas reacciones de sustitución nucleofílica de los derivados de ácido.

- Hidrólisis (conversión a ácidos)
- Alcoholisis (conversión a ésteres)
- Amoniolisis / aminólisis (conversión a amidas)
- Conversión anhídrido de ácido
- Conversión a cetonas

Propiedades físicas:

- Tienen un 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

nomencatura:

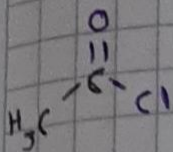


función principal:

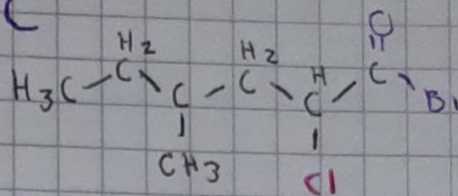
Haluro de... oilo
Haluro de... Carbonilo

Substituyente

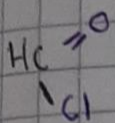
Halogenocarbonilo



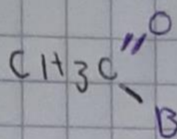
Cloruro de etanoilo



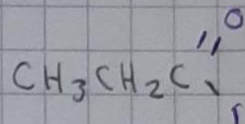
Bromuro de 2-cloro-4 metilhexanoilo



Cloruro de metanoilo



Bromuro de etanoilo



Yoduro de Propanoilo

Ejercicios:

