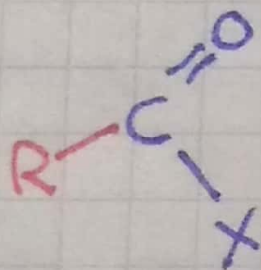


30/09/2021

Haluro de acido

Un haluro de acido o haluro de acilo es un compuesto derivado de un acido al sustituir el grupo hidroxilo por un halogeno.



propiedades químicas!

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

• Hidrólisis

• Alcohólisis

• Amoniolisis / ~~Amo~~

• Conversión a anhídrido de ácido

• Conversión a cetonas

• Conversión a ~~alco~~ alcoholes terciarios

Propiedades físicas

• Tienen punto de ebullición menor que los ácidos de los que provienen

• Son compuestos químicos solubles en disolventes orgánicos

• Poseen olores irritantes

• Son sensibles al agua y al aire

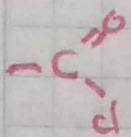
• Son compuestos muy reactivos y lacrimógenos

Usos

• Aerosoles

- Medicamentos
- crema de afeitado
- Cosméticos
- pinturas
- bases lacrimógenas

Nomenclatura



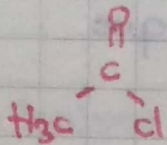
Función principal

Haluro de alilo

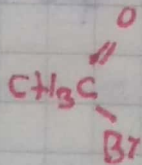
Haluro de carbonilo

Sustituyente

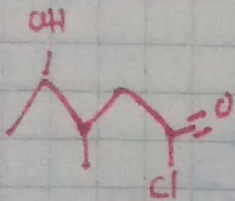
Halogeno Carbonilo



cloruro de etanoilo



bromuro de etanoilo



cloruro de 4-hidroxir 3-metilpentanoilo