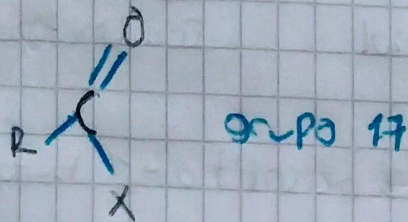


30-Septiembre-2021

propósito: comprender las características y estructura de los Haluro de ácido

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)
- Amonialisis / Aminólisis (conversión a amidas)
- conversión a anhídrido de ácido
- conversión a cetonas
- conversión a alcoholes terciarios

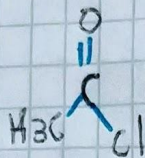
Propiedades físicas:

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

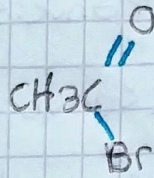
Usos: se usan como aerosoles de todo tipo (la producción de aerosoles está siendo prohibida por los ecologistas que reaccionan con el ozono rompiendo

esta copa y permitiendo el paso de los rayos al frente de
ta del sol).

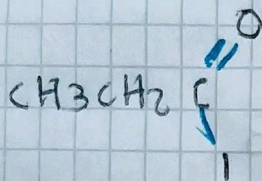
EJEMPLOS:



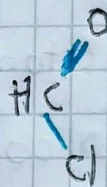
cloruro de etanoilo



bromuro de etanoilo

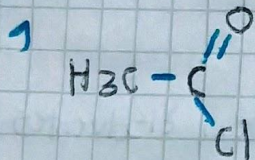


yoduro de propanoilo

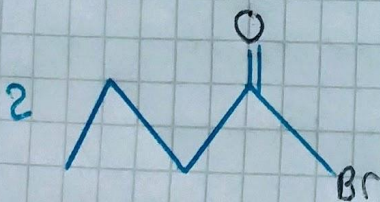


cloruro de metanoilo

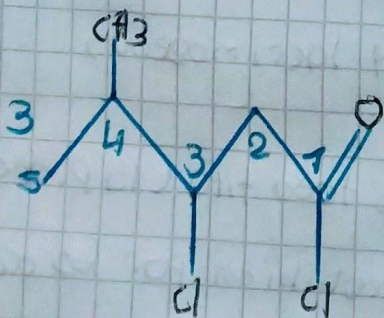
EJERCICIOS:



cloruro de etanoilo



Bromuro de butanoilo



cloruro de 3-cloro-4-metilpentanoilo

