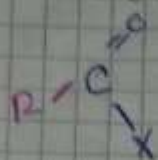


30/09/2021

## Haluros de ácido

Es un compuesto derivado de un ácido al sustituir el grupo hidroxilo por un halógeno



→ Propiedades químicas: ←

Hidrolisis conversión a ácidos

Alcoholisis conversión a ésteres

Aminólisis conversión a amidas

conversión a anhídrido de ácido

conversión a acetonas

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 ←

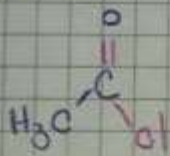
Se usan como aerosoles de todo tipo (la producción de aerosoles está siendo prohibida por los ecologistas ya que reaccionaron con el ozono rompiendo esta capa y permitiendo el paso de los rayos ultravioleta del sol)

## Nomenclatura Haluros de ácido

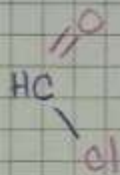
función principal Haluro de ... ácido

Haluro de ... ácido

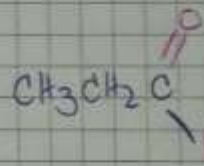
### Ejemplos



cloruro de etanoilo

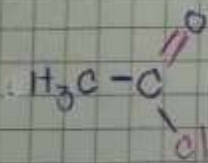


cloruro de metanoilo



yoduro de propanoilo

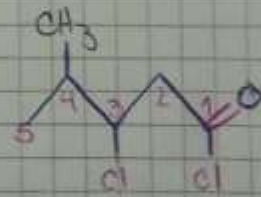
### Ejercicios



cloruro de etanoilo



Bromuro de butanoilo



Cloruro-3-cloro-4 metilpentanoilo