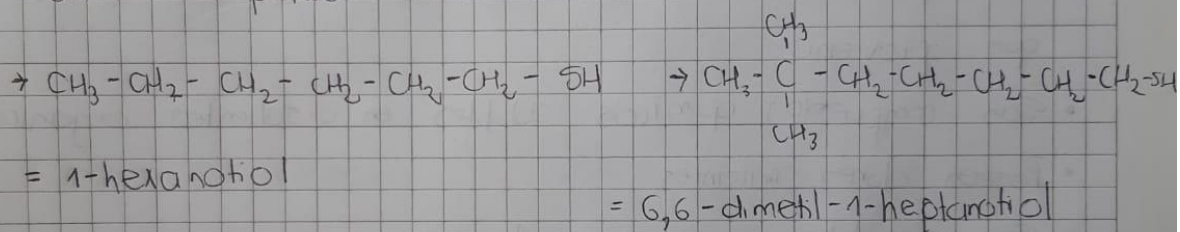


## SISTEMA IUPAC

- se elige la cadena principal que será aquella que contiene el grupo  $-SH$  y tenga mayor cantidad de átomos de carbono
- Se enumera de manera tal que el grupo  $-SH$  tenga la numeración más baja.
- Luego se coloca el nombre del hidrocarburo base, seguido de la palabra tiol.

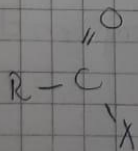
### • EJERCICIOS:



30/29/21

## 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.



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

- Hidrólisis (conversión de ácidos)
- Alcolólisis (conversión a ésteres)
- Amonólisis (conversión a amidas)
- Conversión a anhídrido de ácido

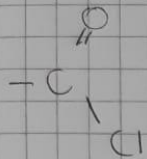
#### PROPIEDADES FÍSICAS

- 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

#### USOS

→ Se usan como aerosoles de todo tipo (la producción de aerosoles está siendo prohibida por los ecologistas ya que reaccionan con el ozono rompiendo esta capa y permitiendo el paso de los rayos ultravioleta del sol).  
medicamentos, crema de afeitar, aire comprimido, cosméticos, pinturas.

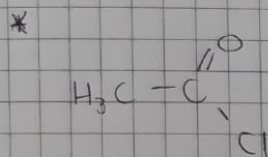
## NOMENCLATURA



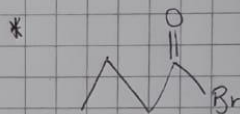
Función Principal { Haluro de ... oilo  
Haluro de ... carbonilo

Sustituyente { halogeno carbonilo

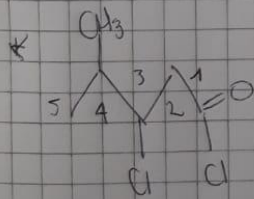
## EJERCICIOS



Cloruro de etanoilo



Bromuro de hexanoilo



Cloruro de 4-carboxi-3-cloropentanoilo