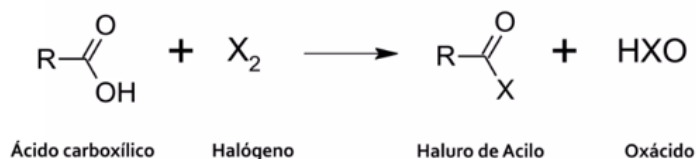


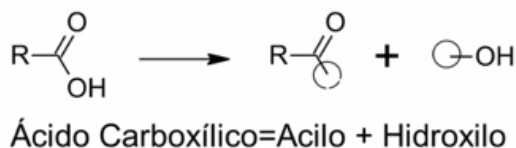
GRUPO FUNCIONAL DE LOS HALOGENUROS DE ACILO

Los halogenuros de ácido también se conocen como halogenuros de acilo. Se derivan de los ácidos orgánicos cuando se sustituye el radical -OH por un halógeno (X).



¿Cuál es el grupo acilo?

El grupo acilo es la parte que queda de una molécula de ácido carboxílico cuando es removida de ella el grupo hidroxilo. También se nombran halogenuros de alcanóilo, para indicar la presencia del grupo carbonilo.

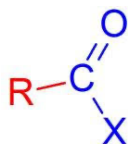


El carbono presenta hibridación sp^2 usando un orbital sp^2 para unirse mediante enlaces sigma a un resto alquilo o a un hidrógeno, otro para unirse al halógeno y el último para unirse al oxígeno que también presenta hibridación sp^2 . El oxígeno usa un orbital sp^2 para unirse al carbono carbonílico y otros dos para acomodar los pares de electrones no enlazantes. Los orbitales p remanentes en el carbono y el oxígeno se solapan para formar un enlace con simetría pi.



Recuerda: los elementos de la familia VIIA de la tabla periódica se conocen como halógenos y se representan con una letra X. Los halógenos son: F, Cl, Br, I.

Su grupo funcional es -CO-X y su representación general es:



Donde:

R: es el grupo orgánico.

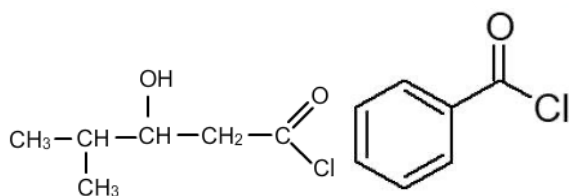
X: es el átomo de halógeno.

CO: es el grupo carbonilo.

Tipos de halogenuros de acilo:

- Cloruros de acilo (R-COCl)
- Bromuros de acilo (R-COBr)
- Fluoruros de acilo (R-COF)
- Yoduros de acilo (R-COI)

Ejemplos de halogenuros de ácido.



Referencias:

Recio, Francisco. (2008) Química orgánica. México. Mc Graw Hill Education.
Morrison y Boyd. (1987) Química Orgánica. EUA. Adisson-Wesley Iberoamericana.