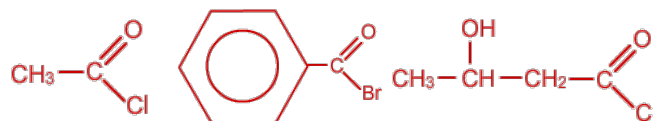


NOMENCLATURA DE LOS HALUROS DE ÁCIDO

Se nombran citando en primer lugar el nombre del halógeno terminado en -uro, seguido del nombre del radical acilo correspondiente.



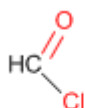
Cloruro de acetilo

Bromuro de benzoilo

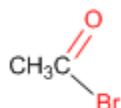
cloruro de 3- hidroxibutanoilo

Reglas IUPAC para halogenuros de alcanilo

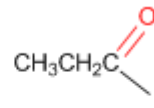
Regla 1. La IUPAC nombra los haluros de alcanilo reemplazando la terminación -oico del ácido con igual número de carbonos por -oilo. Además, se sustituye la palabra ácido por el halógeno correspondiente, nombrado sal.



Cloruro de metanoilo

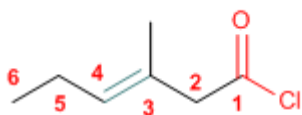


Bromuro de etanoilo

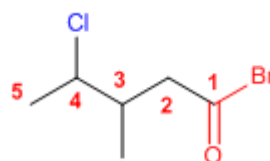


Yoduro de propanoilo

Regla 2. Se toma como cadena principal la de mayor longitud que contiene el grupo funcional. La numeración se realiza otorgando el localizador más bajo al carbono del haluro.

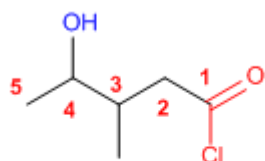


Cloruro de 3-metilhex-3-enoilo

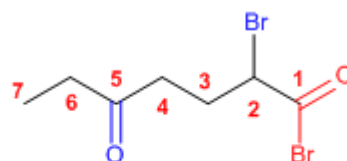


Bromuro de 4-cloro-3-metilpentanoilo

Regla 3. Este grupo funcional es prioritario frente a las aminas, alcoholes, aldehídos, cetonas, nitrilos y amidas (que deben nombrarse sustituyentes). Tan solo tienen prioridad sobre él los ácidos carboxílicos, anhídridos y ésteres.

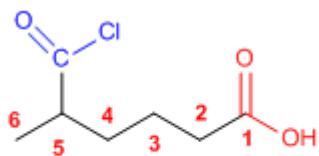


Cloruro de 4-hidroxi-3-metilpentanoilo

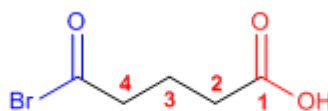


Bromuro. 2-bromo-5-oxoheptanoilo

Regla 4. Cuando en la molécula existe un grupo prioritario al haluro (ácido carboxílico, anhídrido, éster), el haluro se nombra como: halógenocarbonilo.

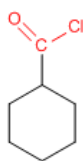


Ácido 5-clorocarbonilhexanoico

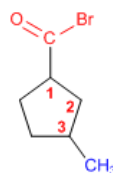


Ácido 4-bromocarbonilbutanoico

Regla 5. Cuando el haluro va unido a un anillo, se toma el ciclo como cadena principal y se nombra como: halogenuro decarbonilo.

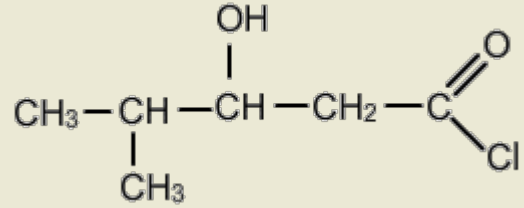
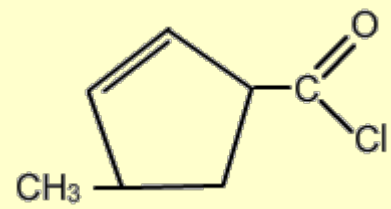
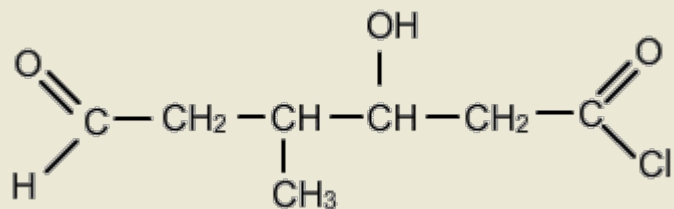
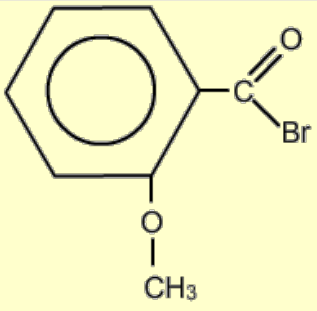
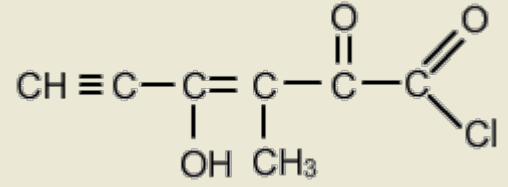


Cloruro de ciclohexanocarbonilo



Bromuro de 3-metilciclopentanocarbonilo

Ejemplos:

	Cloruro de 3-hidroxi-4-metilpentoilo
	Cloruro de 4-metil-2-ciclopentenocarbonilo
	Cloruro de 5-formil-3-hidroxi-4-metilpentoilo
	Bromuro de 2-metoxibenzoilo
	Cloruro de 4-hidroxi-3-metil-2-oxo-3-hexen-5-inoilo

Referencias:

- Recio, Francisco. (2008) Química orgánica. México. Mc Graw Hill Education.
- Morrison y Boyd. (1987) Química Orgánica. EUA. Adisson-Wesley Iberoamericana.
- Fernández, Germán. (2024) Reglas IUPAC de Nomenclatura para Haluros de Alcanoilo. Fernández, Germán. (2024) Reglas IUPAC de Nomenclatura para Haluros de Alcanoilo. Orgánic Chemistry.
- Recuperado de: <https://www.quimicaorganica.net/reglas-nomenclatura-haluros-alcanoilo.html>