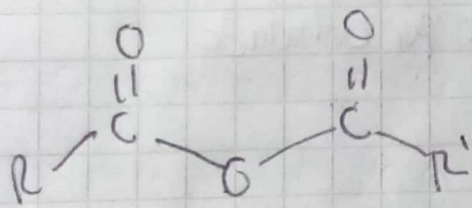


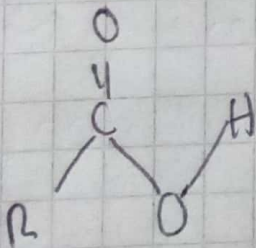
Anhidridos de ácido

Estas sustancias orgánicas pueden ser consideradas como el resultado de la condensación de dos moléculas de ácido carboxílico después de perder una molécula de agua entre ambos.

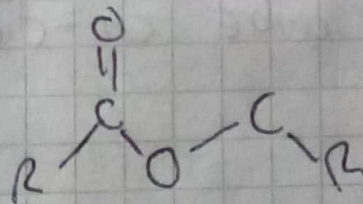


Donde R y R' pueden ser iguales

Ácidos carboxílicos



Anhidridos de ácidos



Los sustituyentes que pueden estar presentes en los radicales orgánicos (R) pueden ser:

- Halógenos (F, Cl, Br, I)
- El grupo nitró (-NO₂)
- Enlaces dobles o triples (eliminación de H)

Modo de nombrarlos

Regla 1. la condensación de dos moléculas del mismo ácido da lugar a anhídridos simétricos, que se nombran reemplazando la palabra ácido por anhídrido

Regla 2 los anhídridos asimétricos - formados por acidación de un dicarboxido - se nombran cambiando la palabra ácido por anhídrido y terminando el nombre en -dicarboxo

Regla 3 los anhídridos cíclicos formados por ciclación de un dicarboxido se nombran cambiando la palabra ácido por anhídrido y terminando el nombre en -dicarboxo