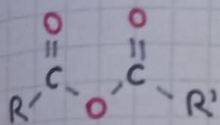


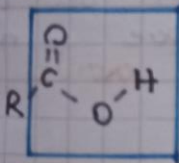
Anhidridos de ácido

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 ambas. Su fórmula general es

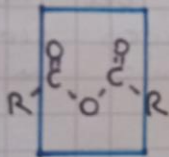


Donde R y R' pueden ser iguales o diferentes

Ácidos Carboxílicos



Anhidridos de ácidos

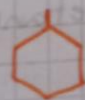
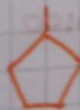


Estos radicales orgánicos (R) pueden ser:

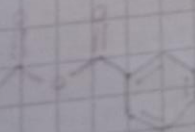
* Cadenas alifáticas:



* Círculos alifáticos:



* Radicales o grupos anillo (aromáticos):



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

- * Halógenos (F, Cl, Br, I)
- * El grupo nitro (-NO₂)
- * Enlaces dobles y triples

Nomenclatura

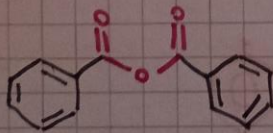
Regla 1. La condensación de dos moléculas del mismo ácido da lugar a anhídridos simétricos, que se nombran reemplazando la palabra **ácido** por **anhídrido**.



Anhídrido etanoico



Anhídrido
Propanoico



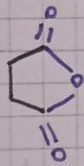
Anhídrido benzoico

Regla 2. Los anhídridos asimétricos ~~se~~ formados a partir de dos ácidos diferentes se nombran citando alfabéticamente los ácidos



Anhídrido etanoico
Propanoico

Regla 3. Los anhídridos cíclicos - formados por ciclación de un diácido - se nombran cambiando la palabra ácido por y terminando el nombre en -diácido



Anhídrido butanodioico

Propiedades y usos

Propiedades

- A temperatura ambiente son líquidos.
- Punto de ebullición más alto que el de los ácidos correspondientes.
- Reaccionan con alcoholes primarios y secundarios dando ésteres y ácidos.

Usos

- Son empleados en síntesis orgánicas.
- El anhídrido maleico es utilizado en la producción de coberturas para uso industrial y como precursor de algunas resinas.

