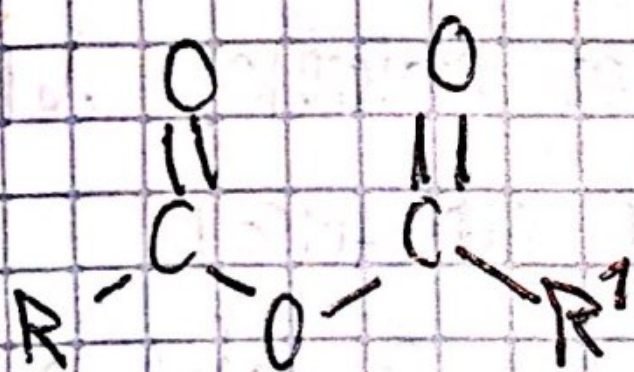


Anhidridos Función

Anhidridos de ácido

Estas sustancias orgánicas pueden ser consideradas como el resultado de la condensación de dos moléculas de ácido carboxílico las cuales de perder una molécula de agua entre ambas su fórmula

general es



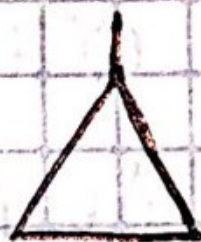
Cadenas

Alifáticas:



Ciclos

Alifáticos

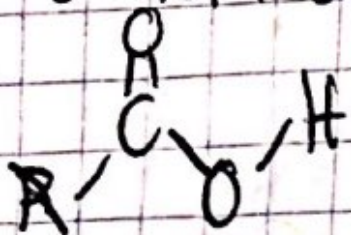


Radicales o grupos arilo (Aromáticos)



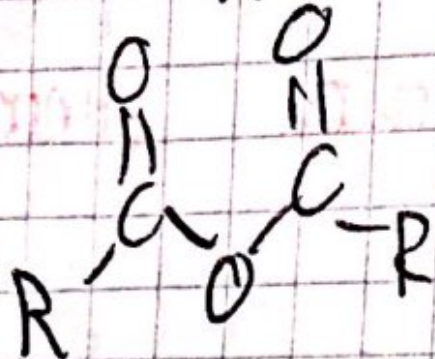
Acidos

carboxílicos



Anhidridos de

Acidos



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

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

Regla 1: La condensación de dos moléculas del mismo ácido da lugar a anhidridos simétricos

Regla 2: Los anhidridos asimétricos formados a partir de dos ácidos diferentes se nombran cambiando alfabéticamente los ácidos

Regla 3: Los anhidridos cíclicos formados por ciclación de un diácido se nombran cambiando

La palabra ácido por anhídrido =

Propiedades:

- A temperatura ambiente son líquidos
- Son muy empleados en síntesis orgánicas
- Uno de los mayores usos se da en la industria
- Reaccionan con alcoholes primarios y secundarios