

ESTRUCTURA



COMPLEJO ENZIMA-SUBSTRATO

PRODUCTOS

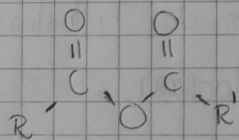


21/09/21

ANHÍDRIDOS DE ÁCIDO

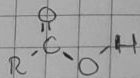
Estas sustancias orgánicas pueden ser considerados como el resultado de la condensación de dos moléculas de ácido carboxílico después de perder una molécula de agua entre cimbos.

Su fórmula general es:

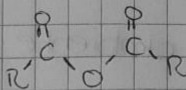


Donde R' y R' pueden ser iguales o diferentes

ÁCIDOS CARBOXÍNICOS



ANHÍDRIDOS DE ÁCIDOS



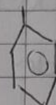
- Cadenas Alifáticas



- Ciclos Alifáticos



- Radicales o grupo anillo (Aromáticos)



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 a partir de dos ácidos diferentes - se nombran citando alfabéticamente.
- REGLA 3: Los anhídridos cíclicos-formados por ciclación de un diácido - se nombran cambiando la palabra ácido por anhídrido y terminando el nombre en -cíclico

• PROPIEDADES Y USOS

- A temperatura ambiente son líquidos
- Punto de ebullición más elevado que los ácidos correspondientes
- Reaccionan con alcoholes primarios y secundarios dando ésteres y ácidos.
- Son muy empleados en síntesis orgánicas. Por ejemplo, en la industria farmacéutica se utiliza para la elaboración de la aspirina.