



TEMAS 4 PERIODO

→ Funciones orgánicas

• Función anhídrido

- Nomenclatura
- Importancia
- Estructura

• Funciones Mercaptanos

- Nomenclatura
- Importancia
- Estructura

• Funciones nitrogenadas

- Nomenclatura
- Importancia
- Estructura

• Función HALOGENUROS de Ácido

- Nomenclatura
- Importancia
- Estructura

→ Reacciones químicas orgánicas

- Características de las reacciones orgánicas
- Rupturas homolíticas y heterolíticas
- Reactivos nucleofílicos y electrofílicos

Reacciones de:

Sustitución / adición / eliminación / reordenamiento / oxidación-reducción

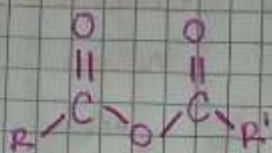
→ Daños en el organismo

- Alcohol
- Drogas
- Trastornos alimenticios
- Etc

21/09/21

Anhidridos de ácido

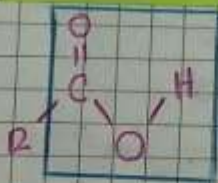
Estas sustancias orgánicas pueden ser consideradas como el resultado de la condensación de dos moléculas de ácido carboxílico después de perder una molécula de agua entre ambas



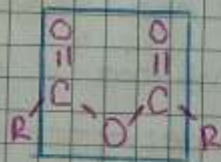
Donde R y R' pueden ser iguales o diferentes

ACIDOS

CARBOXÍLICOS

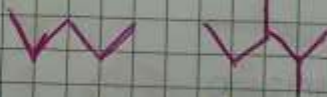


Anhidridos de



Estos Radicales orgánicos (R) pueden ser:

Cadenas Alifáticas



Cadenas Alifáticas



Radicales o grupos arilo (Aromáticos)

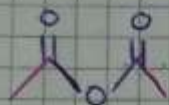


Los sustituyentes que pueden estar presentes en los radicales orgánicos (R) pueden ser:

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

Regla 1

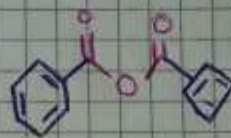
La condensación de dos moléculas del mismo ácido da lugar a anhídridos simétricos, que se nombran reemplazando la palabra ácido por anhídrido



Anhídrido etanoico



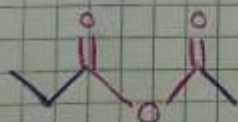
Anhídrido propanoico



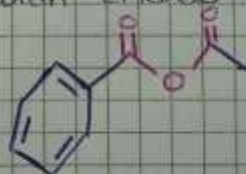
Anhídrido benzoico

Regla 2

Los anhídridos asimétricos-formados a partir de dos ácidos diferentes-se nombran citando alfabético de ácidos



Anhídrido etanoico
propanoico



Anhídrido benzoico
metanoico

Regla 3

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