

16-Julio-2021

Proposito: identificar usos, características y diferencias de las amidas y las aminas.

Amidas y aminas

Aminas: Las aminas son derivados del amoníaco NH_3 en el que el átomo de Nitrogeno que tiene un par solitario de electrones, tiene tres enlaces hacia átomos de hidrógeno.

no.

Amidas: Las amidas son derivados de los ácidos carboxílicos en los que un grupo amino sustituye al grupo hidroxilo.

Terminaciones

aminas: La terminación del nombre del alcano como sufijo se sustituye con amina.

amidas: Para nombrar las amidas se elimina la palabra ácido y se sustituye la terminación ico o ico del nombre del ácido carboxílico por el sufijo amida.

Propiedades

- Punto de ebullición
- Solubilidad en agua
- reaccionan como base en agua
- Sales de amonio
- sales de amonio cuaternarias
- Propiedades de los sales de amonio se pueden tener
 - aminas primarias
 - aminas secundarias

• aminas terciarias

Ejercicios

