

Aminas

Los **aminas** pueden considerarse como **derivados del Amoníaco**.

- Nomenclatura
- Propiedades
- Síntesis
- Reacciones
- Eliminación de Hoffman
- Reacción de Sandmeyer

Nomenclatura

El método extendido para nombrar las aminas es el radico funcional que consiste **que consiste en tomar como base el radical más complejo y añadirle el sufijo -amina**. Los otros radicales se nombran como sustituyentes sobre el nitrógeno.

Cuando la función amina **no es principal se utiliza el prefijo -amino**.

Propiedades

Las aminas **primarias y secundarias** (pueden formar puentes de Hidrógeno) tienen **puntos de ebullición más altos que las terciarias** de igual peso molecular.

Las **aminas** son compuestos **eminentemente básicos**.

Síntesis

Procesos de reducción.

Reacciones

- **Activante en reacciones de sustitución electrofílica aromática (orientador orto-para)**
- **Base**
- **Nucleófilo en procesos alquilación**
- **Nucleófilo en procesos acilación**
- **Oxidación de aminas aromáticas**

Eliminación de Hoffman

Reacción de Sandmeyer

Consiste en la **sustitución del grupo diazonio**, en una sal de arenodiazonio, **por Cl, Br o CN**.