

Práctica 23: Inversión de Configuración en Aminas, Fosfinas y Sulfóxidos

Las aminas terciarias poseen hibridación sp^3 , por tanto si existen tres grupos distintos unidos al átomo de nitrógeno podrían existir dos enantiómeros. Sin embargo, las aminas terciarias no poseen actividad óptica, debido a la inversión de la configuración del nitrógeno.

1.- ¿Ocurre esta misma inversión en el caso de las fosfinas? ¿Y con los sulfóxidos?

2.- Determinar la energía de activación para el proceso de inversión de configuración de Etil-Metil-Propil-amina, Etil-Metil-Propil-fosfina y Etil-Metil-sulfóxido.

3.- Determinar las constantes de velocidad para el proceso de inversión y en base a estos resultados predecir si las fosfinas o los sulfóxidos poseen actividad óptica.