

PRÁCTICA 1

LABORATORIO DE QUÍMICA ORGÁNICA 2

IDENTIFICACIÓN Y CARACTERIZACIÓN DE ALCOHOLES Y FENOLES: PARTE I

OBJETIVOS

Efectuar pruebas características para investigar la solubilidad y reactividad de alcoholes y fenoles.

REACTIVOS

Alcohol etílico	HCl
Alcohol n-propílico	NaOH
Alcohol iso-propílico	Na ₂ CO ₃
Alcohol butílico	H ₂ SO ₄
Alcohol sec-butílico	Éter etílico
Alcohol ter-butílico	NaHCO ₃
Ciclohexanol	Agua destilada
Fenol	

MATERIAL

24 tubos de ensayo
Gradilla para tubos de ensayo
Etiquetas para marcar material
7 pipetas graduadas de 10 mL
7 vasos de precipitados de 100 mL
1 espátula

PREGUNTAS

1. Explique por qué los alcoholes de cadena corta son solubles en agua.
2. Explique por qué los alcoholes de cadena larga son insolubles en agua.
3. ¿es posible que al agregar NaOH al fenol ocurra una reacción química?, si es así, ¿cuál reacción podría ocurrir?
4. Explique cómo reaccionan los alcoholes en presencia de H_2SO_4 concentrado.
5. Explique lo que sucede cuando se agrega la solución de bicarbonato de sodio a los alcoholes