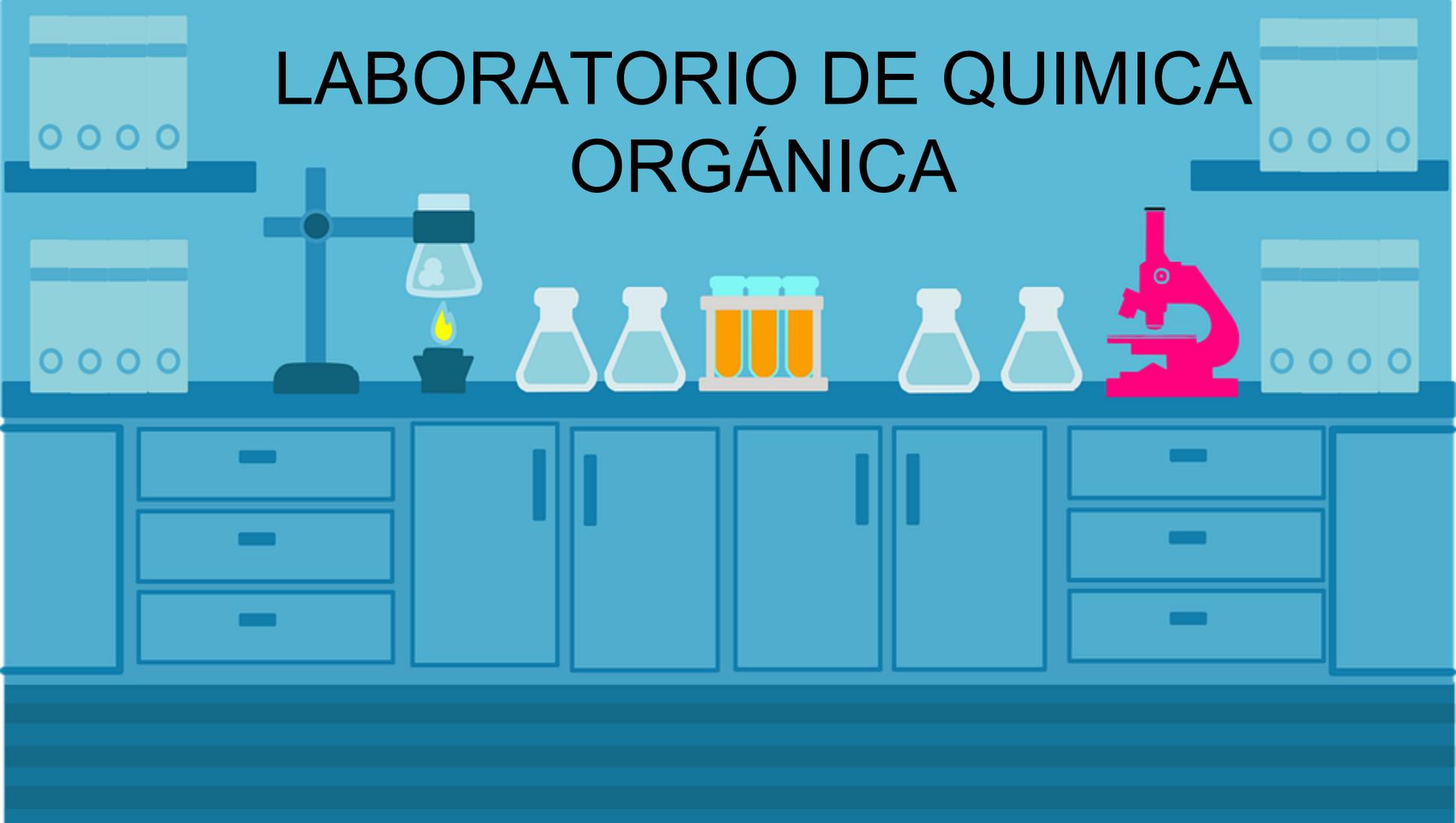


# LABORATORIO DE QUIMICA ORGÁNICA



# PRÁCTICA DE LABORATORIO

**Tema: Solubilidad de sustancias orgánicas**

**Objetivo:**

- Determinar la solubilidad de distintos compuestos orgánicos frente a solventes.

# Procedimiento

## Solubilidad de compuestos orgánicos

1. Tomar 2 tubos de ensayo y agregar 2 ml de hexano al primero, 2 ml de agua destilada al segundo. Etiquetar cada tubo.
2. Agregar 2 ml del compuesto orgánico a estudiar. Los compuestos orgánicos a estudiar en este ensayo son: Isopropanol, octano, metanol y benceno. Etiquetar nuevamente los tubos.
3. Si el compuesto es líquido, directamente con la pipeta, o en el caso de ser sólido, una o dos puntas de espátula y agitar.
4. Observar si se produce formación de dos fases o cambios que indiquen insolubilidad de un compuesto en otro.

# Procedimiento



- 3) En la tabla adjunta escribir la fórmula de cada compuesto y, de acuerdo a la estructura del compuesto indique si la molécula es de carácter polar o no polar. Anotar adicionalmente como soluble, medianamente soluble o no soluble.
- 4) Repetir desde el paso 1) con cada compuesto orgánico a ensayar.
- 5) Luego interprete el resultado de cada experiencia de solubilidad, indicando ¿por qué cree que los compuestos son solubles o no?

# Cálculos y Resultados

- Llenar la siguiente tabla indicando si es soluble, medianamente soluble o insoluble.

SUSTANCIA A ENSAYAR	FÓRMULA	POLARIDAD	HEXANO	AGUA DESTILADA
Isopropanol				
Octano				
Metanol				
Benceno				