



QUIMICA I PRACTICA 8

Fecha: _____

Nombre: _____ Grupo: _____

Título: Propiedades de los compuestos iónicos, covalentes polares y covalentes no polares.

Objetivo:

- Probar las solubilidades de diferentes compuestos iónicos, covalentes polares y covalentes no polares; en agua y en tolueno.

Materiales:

- 10 tubos de ensaye.
- 1 Gradilla

Sustancias:

- Cloruro de sodio, NaCl
- Aceite de cocina.
- Sulfato de cobre II, CuSO_4
- Naftaleno, C_{10}H_8
- Cloruro de amonio, NH_4Cl
- Agua
- Tolueno, C_7H_8

Procedimiento:

1. A cinco tubos de ensaye agregarles agua aproximadamente a 1/3 de la altura.
2. Adiciona a cada tubo de ensaye una pequeña cantidad de las siguientes sustancias.
 - 2.1. Cloruro de sodio
 - 2.2. Aceite de cocina.
 - 2.3. Sulfato de cobre II
 - 2.4. Naftaleno
 - 2.5. Cloruro de amonio



3. Agita suavemente cada uno de los tubos y observa.
4. A los otros cinco tubos de ensaye agregarles tolueno aproximadamente a 1/3 de la altura.
5. Repite los pasos 2 y 3.
6. Registra tus observaciones.

Soluto	Solubilidad en agua (solvente polar)	Solubilidad en tolueno (solvente no polar)
NaCl		
Aceite.		
CuSO ₄		
C ₁₀ H ₈		
NH ₄ Cl		

Contesta las siguientes preguntas:

1. ¿Cuáles solutos fueron más solubles en agua que en tolueno?

2. ¿Cuáles solutos fueron más solubles en tolueno que en agua?

3. Trata de explicar con tus propias palabras ¿Por que sucedió esto?. Toma como punto de partida la naturaleza química de los solutos.
