

Tarea Previa.

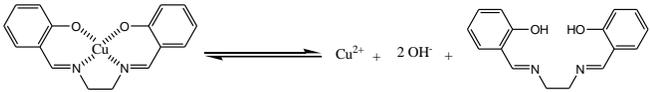
Laboratorio de Química Inorgánica I / Efecto del disolvente en la manifestación del carácter iónico

1.- Dibuja la estructura de los disolventes utilizados en la práctica, anota su momento dipolar y la constante dieléctrica de cada uno.

2.- Describe con tus palabras: ¿Qué es la constante dieléctrica? y ¿a que está asociada en un disolvente?.

3.- ¿Qué se necesita para que una sustancia conduzca la corriente eléctrica?

4.- Llena la tabla siguiente.

| Compuesto | Reacción de disociación en agua | Predicción. ¿Soluble en agua? |
|--|---|----------------------------------|
| NaCl | | |
| Mg(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O | | |
| Cu(salen) |  $\text{Cu(salen)} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{salen-OH}_2$ | Insoluble. |
| Ca ₃ (PO ₄) ₂ | | |
| MgF ₂ | | |
| Co(CH ₃ COO) ₂ | | |
| AgCl | | |

5.- Lee la introducción y la metodología de la práctica