**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1622 QUÍMICA DE COORDINACIÓN (LABORATORIO)

**GUÍA PARA ELABORACIÓN DE INFORME 2**

Nombre del equipo:

Nombre de los alumnos:

**Responda las siguientes preguntas retomando lo expuesto en la bitácora virtual y en el protocolo de la práctica 2.**

1.- Llene la siguiente tabla con los datos de cada uno de los electrolitos cuya conductividad se determinó en el laboratorio. Incluya los compuestos de cobalto sintetizados en la práctica 1 también.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Compuesto** | **(g/mol) MM** | **# de iones por fórmula** | **Tipo de electrolito** | **Conductividad (**μ**S/cm)** |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

2.- Elabora una gráfica que muestre los valores de conductividad para las diferentes disoluciones que deberán estar agrupadas por tipo de electrólito.

|  |
| --- |
|  |

3.- Con la información anterior establece (indica) los intervalos de conductividad típicos para electrolitos 1:1, 1:2 y 1:3.

|  |
| --- |
|  |

4.- Con los resultados de conductividad determinar las fórmulas **iónicas** de los compuestos de cobalto (amarillo y morado) obtenidos la práctica pasada y comente ¿El resultado de conductividad concuerda con lo previsto o lo reportado en la literatura?

|  |
| --- |
|  |

5.- Con los valores de conductividad para los complejos de cobalto de la primera práctica, ¿Cuál sería su fórmula iónica?, ¿Concuerda con lo reportado en la literatura?

|  |
| --- |
|  |