**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1310 QUÍMICA INORGÁNICA I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 4**

Nombre del alumno:

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- Investiga la definición de las siguientes propiedades:

a) Momento dipolar.

b) Constante dieléctrica.

|  |
| --- |
|  |

2.- ¿Qué características debe tener un disolvente para lograr disolver una sal en iones?

|  |
| --- |
|  |

3.- Se conocen varios ejemplos de compuestos claramente iónicos, pero que al disolverse NO conducen la corriente eléctrica, ¿Qué explicación se puede encontrar para este hecho?

|  |
| --- |
|  |

4.- ¿En qué tipo de disolventes es más probable que los compuestos iónicos disueltos no conduzcan corriente eléctrica?

|  |
| --- |
|  |

5.- En algunos casos, compuestos claramente covalentes se disuelven y logran conducir la corriente eléctrica, ¿Qué justificación se puede dar para este hecho?

|  |
| --- |
|  |

6.- ¿Qué tipo de moléculas covalentes es más probable que logren conducir corriente eléctrica en disolución?

|  |
| --- |
|  |