**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1310 QUÍMICA INORGÁNICA I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 5-6**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- ¿En que se diferencias las definiciones de ácidos y bases de Bronsted-Lowry y de Lewis?

|  |
| --- |
|  |

2.- ¿Qué es una reacción de hidrólisis?

|  |
| --- |
|  |

3.- ¿Qué carácter ácido base puede presentar un catión metálico Mn+ (ac)?, ¿Cuál es la reacción de hidrólisis que presentaría?

|  |
| --- |
|  |

4.- ¿De qué variables o propiedades depende el comportamiento ácido base de un catión metálico?

|  |
| --- |
|  |

5.- ¿Qué carácter ácido base puede presentar un oxoanión XOmn- (ac)?, ¿Cuál es la reacción de hidrólisis que presentaría?

|  |
| --- |
|  |

6.- ¿De qué variables o propiedades depende el comportamiento ácido base de un oxoanión?

|  |
| --- |
|  |