**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA ANALÍTICA

1402 QUÍMICA ANALÍTICA I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA LA TAREA PREVIA 2**

1.- ¿Qué sustancias se pueden emplear como patrones primarios para estandarizar disoluciones de hidróxido de sodio y ácido clorhídrico?, ¿Por qué?

|  |
| --- |
|  |

2.- El carbonato de calcio es una sustancia con propiedades ácido base (el ion carbonato es una base débil), sin embargo, no es posible realizar una cuantificación (titulación) de este compuesto de forma directa, ¿A qué se debe este inconveniente?

|  |
| --- |
|  |

3.- ¿Qué es una titulación por retroceso?

|  |
| --- |
|  |

4.- ¿Cómo se elige un indicador ácido base adecuado para una titulación?

|  |
| --- |
|  |

5.- ¿Por qué es conveniente, en algunos casos, usar una mezcla de indicadores?

|  |
| --- |
|  |