**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA ANALÍTICA

1402 QUÍMICA ANALÍTICA I (LABORATORIO)

**GUÍA PARA EL INFORME 2**

Nombre del equipo:

Nombres de los integrantes:

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

**I.- Estandarización de la disolución de permanganato de potasio.**

1.- Escriba completa y balanceada las reacciones de estandarización del ácido clorhídrico e hidróxido de sodio.

|  |
| --- |
|  |

2.- Con los datos obtenidos en la práctica calcule la concentración **real** de la disolución de ácido clorhídrico e hidróxido de sodio. Obtenga el promedio de las determinaciones, así como su desviación estándar.

|  |
| --- |
|  |

3.- Justifique por qué se usó una mezcla de indicadores para la estandarización del ácido clorhídrico.

|  |
| --- |
|  |

**II.- Tratamiento de la muestra comercial (carbonato de calcio en antiácido).**

Elaborar un informe técnico para cada una de las muestras, el cual debe contener lo siguiente:

1.- Título.

2.- Objetivo del estudio realizado.

3.- Explique brevemente el método empleado para cumplir con el objetivo de estudio.

4.- Presente un resumen concreto de los resultados obtenidos (los datos más relevantes, más importantes).

5.- Presente los cálculos realizados durante el tratamiento de datos, indicando el algoritmo de cálculo (“*fórmula*”) y un ejemplo de cálculo.

6.- Muestre claramente el resultado de su estudio (p. ej. Sustancia identificada, concentración determinada, medida obtenida, etc.)

7.- Concluya: ¿El producto cumple con la especificación del contenido del principio activo reportado en la etiqueta? Argumente brevemente. Si tiene observaciones o notas sobre el estudio realizado puede añadirlas al final del documento.

8.- Coloque los nombres y firmas de los responsables del estudio.