

REGLAMENTO DE LABORATORIO DE QUIMICA ANALITICA CUANT. I

TRABAJO DE LABORATORIO

El alumno es responsable de los materiales de laboratorio que forman parte del equipo individual de su gaveta. El Auxiliar de Laboratorio sigue un control riguroso del material de laboratorio que utiliza cada alumno. Al final del semestre se envía al Departamento de Administración Financiera el importe del material inutilizado por cada estudiante.

Se autoriza trabajar en el horario al alumno con bata de laboratorio (gabacha), dos limpiadores, una esponja, un marcador de tinta, etiquetas engomadas y anteojos de seguridad.

Como cuaderno de laboratorio debe usar uno de resortes rayado común de 20 x 12 cm. Se usará de la siguiente manera:

La primera hoja se deja en blanco y se numera con tinta las siguientes hojas. En las dos hojas siguientes se anotará el correspondiente índice de materias. La información obtenida en el transcurso de la práctica se describirá en el siguiente orden:

- a) Título de la práctica
- b) Fecha en que se inicia la práctica
- c) Número de incógnita
- d) Resumen del método
- e) Datos experimentales
- f) Cálculos

Cuando el alumno inicia la práctica, debe haber anotado en el cuaderno de laboratorio:

-el título de la práctica, la fecha y el resumen del método; de lo contrario el Instructor de Laboratorio no le permitirá comenzar el experimento, éste deberá firmar al inicio del resumen, lo cual constituye una autorización para que el Auxiliar de Laboratorio facilite el material para iniciar la sesión de laboratorio.

El Instructor hará preguntas a los estudiantes para comprobar si conocen el procedimiento que van a utilizar. Los cuadernos de laboratorio se calificarán después de cada práctica concluida.

EVALUACION

La nota de laboratorio se obtiene del promedio de las notas obtenidas en las prácticas. La nota de cada práctica incluye:

- 1.- Exámenes cortos que deben hacerse antes de iniciar la práctica:.....40%
- 2.- Trabajo de laboratorio que comprenderá aspectos como disciplina, interés, orden limpieza y la adquisición de técnicas y destrezas:.....20%
- 3.- Reporte de la práctica en que se calificará fundamentalmente la exactitud y precisión de los resultados.....40%

Además se tomará muy en cuenta la presentación del cuaderno de laboratorio.

Aquel estudiante que obtenga una nota inferior a 60 en 3 exámenes cortos automáticamente pierde el curso.

Para aprobar el curso se debe tener 70 en cada uno de los aspectos por separado.

CENTRO UNIVERSITARIO DE OCCIDENTE  
DIVISION GRECIA

PROGRAMA DEL LABORATORIO DE QUIMICA ANALITICA CUANTITATIVA

Q-0209

I CICLO 1983

SEMANA	FECHA	PRACTICA
1	7 - 11 marzo	Manejo y conocimiento del equipo de laboratorio, lavado cuantitativo de la cristalería. Uso de la balanza analítica.
2	14 - 18 marzo	Preparación y valoración de las disoluciones de NaOH y H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0.1 mol/L y 0.05 mol/L respectivamente.
3	21-25 marzo	Determinación de la acidez de un vinagre. Determinación de una mezcla de HCl y H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> .
4	28 - 2 abril	SEMANA SANTA
5	4 - 9 abril	Determinación de nitrógeno por el método de Micro-Kjeldahl.
6	12 - 15 abril	Preparación y valoración de una disolución de EDTA 0.01 mol/L. Análisis complexométrico de calcio.
7	18 - 22 abril	Preparación de una disolución de K MnO <sub>4</sub> 0.02 mol/L . Inicio del análisis volumétrico de calcio con K MnO <sub>4</sub> .
8	25 - 29 abril	Valoración de la disolución de K MnO <sub>4</sub> 0.02 mol/L y finalización del análisis del calcio.
9	2 - 6 mayo	Preparación de una disolución de K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> 0.01667 mol/L y determinación de hierro con esta misma disolución.
10	9 - 13 mayo	Preparación y valoración de una disolución de Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> 0.1 mol/L. Preparación de una disolución de iodo 0.05 mol/L.
11	16 - 20 mayo	Valoración de la disolución de iodo y determinación iodométrica de cobre.
12	23 - 27 mayo	Determinación iodométrica de arsénico.
13	30 - 3 junio	Análisis gravimétrico de sulfato.
14	6 - 10 junio	Análisis gravimétrico de sulfato
15	13 - 17 junio	Valoración potenciométrica de una disolución de HCl y H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
16	20 - 24 junio	Manejo y conocimiento del espectrofotómetro. Obtención del espectro de absorción de hierro-ortofenantrolina. Determinación espectrofotométrica de hierro.
17	27 - 2 julio	Semana de reposición de prácticas. Entrega del material de la gaveta.