

PROGRAMA DE LA ASIGNATURA
LABORATORIO 1 DE QUÍMICA

SEM.	CÓDIGO	TEORÍA H/S	PRÁCT H/S	LAB. H/S	UNIDAD CRÉDITO	PRELACIÓN
2	11203	0	0	4	2	11104

1. PRIMER DÍA DE CLASES.

Actividades a Realizar:

- a. Información Preliminar.
- b. Conocimiento del Material de Laboratorio de uso más frecuente.
- c. Entrega y chequeo del Equipo.
- d. Instrucciones para el Trabajo en el Laboratorio.

2. EXPERIMENTOS GENERALES.

- PRÁCTICA Nº 1: Empleo del Mechero Bunsen. La pesada en la Balanza Analítica. Aparatos Volumétricos y su uso.
- PRÁCTICA Nº 2: Determinación de la masa Molecular de un compuesto Químico por el Método de Vapor condensable.
- PRÁCTICA Nº 3: Determinación del Peso equivalente de un Metal.
- PRÁCTICA Nº 4: Separación de los Componentes de una Mezcla, usando Métodos Físicos.
- PRÁCTICA Nº 5: Determinación Gravimétrica de una Sustancia Química.
- PRÁCTICA Nº 6: Escala Calorimétrica de pH.
- PRÁCTICA Nº 7: Preparación de Soluciones. Análisis Volumétrico.

3. EXPERIMENTOS DE ÓXIDO-REDUCCIÓN.

- PRÁCTICA Nº 8: Semirreacciones. Potenciales de Oxidación. Celdas Electroquímicas.
- PRÁCTICA Nº 9: Celdas Electrolíticas.
- PRÁCTICA Nº 10: Análisis Volumétrico. Valoraciones de Oxido Reducción.

BIBLIOGRAFÍA

- Dick, John. "Química Analítica". Editorial El Manual Moderno. México. 1979.
- B.M. Mahan y R.J. Myers, "Química Curso Universitario". 4° Ed.; Addison-Wesley, Venezuela, 1990.
- Garzón, Guillermo. "Fundamentos de Química General". McGraw-Hill Latinoamericana. Colombia. 1982.
- Moore, J.; Davies, W. y Collins, R. "Química". McGraw-Hill Latinoamericana. Colombia. 1981.
- Manual de Laboratorio de Química 11, Editado por el Departamento de Química. U.L.A.