

PROGRAMA DE LA ASIGNATURA
LABORATORIO 2 DE QUÍMICA

SEM.	CÓDIGO	TEORÍA H/S	PRÁCT H/S	LAB. H/S	UNIDAD CRÉDITO	PRELACIÓN
5	12104	0	0	4	2	11205 - 11203

El estudiante debe escoger 10 prácticas entre las cuales deben estar las marcadas con asterisco.

Libro de Prácticas: Sienko/Plane, Química Experimental Manual de Laboratorio, Edición 1969.

1. Densidad de Sólidos y Líquidos.
 - * 2. Calor y Temperatura.
 3. Estequiometría.
 - * 4. Los gases y el cero absoluto.
 - * 5. Volumen molar del Oxígeno.
 6. Determinación Crioscópica de la Masa Molecular.
 7. Solubilidad y Purificación del Nitrato Potásico.
 - * 8. Cinética Química.
 - * 9. Equilibrio Químico.
 10. El Hidrógeno y la Preparación del Hierro Pirofénico.
 11. Peróxido de Hidrógeno.
 12. Análisis de la Solución del Peróxido de Hidrógeno.
 13. Hidrólisis y Anfoterismo.
 14. Producto de solubilidad del Yodato Cúprico.
 15. Hidratación del Yeso Comercial.
 16. Reducción del Permanganato.
 17. Preparación de una sal compleja de Hierro.
 18. Reconocimiento de los Cationes Ag^+ , Zn^{+2} , Ca^{+2} , Hg_2^{+2} y Hg^{+2} .
 19. Separación del Hierro de un mineral de Aluminio.
 20. Química Orgánica Sintética.
 21. Jabón.
- * Prácticas Obligatorias.

BIBLIOGRAFÍA:

- Masterton W. y Slowinski E. Química General Superior 2da. Ed. Interamericana.
- Cherim S. Química Aplicada. Interamericana, México, 1974.
- Laidler Keilt. Cinética de Reacciones QD501 -135C 1971.
- Mahan Bruce. Química: Curso Universitario QD501 - M34 1977.
- Mahan Bruce. Termodinámica Química QD501 - M34 1972.
Elemental.