

CALENDARIO DEL CURSO DE QUÍMICA ANALÍTICA CUANTITATIVA Y 56

2º CUATRIMESTRE DE 1975 81
 PROF. LIC. JENARO A. ACUÑA G.

SEMANA	FECHA	TEORIA	LABORATORIO
1	7-12 julio	Introducción. Conceptos elementales. Temas: 1, 2. <i>temas 1, 2. Siempre que sea posible.</i>	Lavado y uso del material. Discusión: Temas: 10, 11, 12, 13. <i>temas 10, 11, 12, 13.</i>
2	14-19 julio	Espectrofotometría. Tema 3. <i>Se debe para que investiguen y que sepan cómo manejar una red de curvas.</i>	Manejo del espectrofotómetro. Determinación de manganeso. Discusión: 13, 14, 15. <i>17</i>
3	21-26 julio	Conceptos elementales. Introducción a los métodos volumétricos. Temas 4. <i>Todo sistema de decoloración. Problemas sobre muestreo de muestra, 1. Tema 5</i>	Determinación espectrofotométrica de hierro en aguas. Balanza analítica. Preparación de una solución de HClO ₄ , 1N. Preparación de una solución de NaOH. Temas: 15, 16, 17.
4	28-2 agosto	Volumetrías de neutralización de sistemas simples. Tema 5. Primer examen parcial: Temas 1, 2, 3, 10, 11, 12, 13, 14, 15.	Valoración de las soluciones de HCl y NaOH. Temas 16, 17.
5	4-9 agosto	Volumetrías de neutralización de sistemas simples. Tema 5.	Determinación de la acidez de un vinagre. Temas 17, 18a.
6	11-16 agosto	Volumetrías de neutralización de sistemas simples. Tema 5.	Determinación del % N por el método de Kjeldahl. Preparación de una solución de KMnO ₄ 0, 1N. Tema 18 b.
7	18-23 agosto	Volumetrías de neutralización de sistemas simples . Tema 5	Filtración y valoración de la solución de KMnO ₄ . Temas 18b, 18c.
8	25-30 agosto	Volumetrías de neutralización de sistemas complejos. Tema 6. <i>Problemas de oxígeno</i>	Determinación de Calcio con KMnO ₄ . Preparación de la solución de K ₂ Cr ₂ O ₇ 0, 1N. Temas 18c, 18d.

<u>SEMANA</u>	<u>FECHA</u>	<u>TEORIA</u>	<u>Co¹ LABORATORIO</u>
9	1-6 setiembre	Volumetrías de neutralización de sistemas complejos. Tema 6.	Determinación de hierro con $K_2Cr_2O_7$ Preparación de la solución de $Na_2S_2O_3$ Temas 18d, 18e.
10	8-13 setiembre	Equilibrios de oxidación-reducción. Tema 7. SEGUNDO EXAMEN PARCIAL. Temas: 3,4,5,6,16 y 17.	Valoración de la solución de tiosulfato de sodio. Determinación yodométrica de cobre. Temas 18e, 19.
11	15-20 setiembre	Equilibrios de oxidación-reducción. Tema 7.	No hay laboratorio. Discusión de laboratorio: Temas: 19, 20.
12	22-27 setiembre	Teoría de las volumetrías de oxidación-reducción. Tema 7. Introducción al análisis gravimétrico Tema 8.	Valoración potenciométrica de H_3PO_4 Determinación gravimétrica de Níquel. Tema 21.
13	29-4 octubre	Solubilidad de los precipitados Tema 9	Determinación gravimétrica de Níquel
14	Miércoles 8 de octubre:	TERCER EXAMEN PARCIAL.	Temas: 7,8,9,18,19,20,21.
15	Lunes 13 de octubre:	EXAMEN FINAL.	Temas: del 1 al 9.
