

SALTA, 25 de Noviembre de 1976. Expediente Nº 5.269/76.

RES. Nº 190/76

#### VISTO:

Lo solicitado por el Departamento de Ciencias Tecnológicas, en el sentido de proceder al dictado de la asignatura QUIMICA III, cuyos erémites fueron iniciados mediante expediente Nº 5.109/76, el cual se gún surge de la información producida por el citado Departamento, fue destruído por el siniestro ocurrido en el mismo en el pasado mes de / Octubre:

### CONSTRERANDO:

Oue el curso en cuestión se desarrolló normalmente con autorización expresa de este Departamento, estando el mismo a cargo de la / Lic. Irene Lomniczi de Upton;

Que, asimismo, la citada Cátedra presenta un programa sintético de la materia desarrollada, como así también solicita la aproba-// ción del régimen que se impusiere a la misma;

Que corresponde convalidar lo actuado oficialmente;

## POR ELLO.

Y en uso de las atribuciones que le son propias;

EL DIRECTOR DEL DEPARTAMENTO DE CIENCIAS EXACTAS

# RESUELVE:

CULO 1º: Convalidar oficialmente el curso de QUIMICA III, dictado por la Lic. Irene Louniczi de Upton, a pedido del Departamento de /// Ciencias Tecnológicas, en un todo de acuerdo con lo expuesto en el // exhordio.

ARTICULO 2º: Aprobar el programa sintético de la materia QUINICA III,/ uvos contenidos son los siguientes:

Química Analítica Cualitativa y Cuantitativa: objetivos e impor-/ tancia. Escalas analíticas: macro, seminicro y microanalisis. /// Muestreo: noción estadística. Reducción del tamaño de la muestra; trituracoón y molienda. Expresión de los resultados: error.

Preparación de la muestre para su análisis: disolución, disgrega-



Universidad Nacional de Salta Departamento de Ciencias Exactas BUENOS AIRES 177 - SALTA (R.A.)

## RES. Nº 190/76

ción, destrucción de materia organica. Ensayos preliminares.

- 3.- Equilibrio de electrolitos: Scido-base, redox, complejos y precipitación. Su aprovechamiento en Química Amalítica: acondicionamiento/ del medio. Métodos separativos: precipitación, destilación, extracción, cromatografía.
- 4.- Análisis sistemático de los cationes y aniones más comunes. Separeción en grupos y subgrupos: sus fundamentos. Reacciones de identificación
- 5.- Clasificación de los métodos analíticos cuantitativos: "clásicos" e Instrumentales; criterios de aciocción. Gravimetría: técnica operativa, oficulos, error gravimétrico.
- Volumetría: técnica operativa y cálculos. Sustancias patrón, Sustancias indicadoras. Error volumétrico.
- 7.- Mérodos de amílisís instrumental: Mérodos Spitoses la energia electrosagotica y su interacción con la materia. Absorcionestrá, storenta de llama, espectrografía, fluorescimenta, absorción atómico: as. Mérodos eléctricos: potencionestrá y electrografía, absorción atómico se de los fundamentos teóricos, esquema y funcionamiento de los // instrumentos.

ASTICUIO 9º; Aprobar el Plan de Trabejos Prácticos propuesto por la Cátacho para el desarrollo de la saignatura QUIMICA III, cuyo contenido / es el siguiente: Uno de la balanza analítica, Disolución y disgregación, Amiliais de cationes. Amiliais de anionas. Volumetría, Devermentría, Espectrofotoms-/

tria, Fotometria de llama, Potenciometria.

ARTICHO Nº: Aprobar el régimen de dictado y promoción de la azignatura 
QUINICA III, propuesta por la Citedra, el cual es el siguiente:

Dos eximenes parciales y examen final. Clases de problemas y de laboratorio de asistencia obligatoria. Interrogatorios de laboratorio.

ARTICULO 50: Hagase saber a quienes corresponda v ARCHIVESE.





per 1986) Supplet indontouez Dissicrose Departamento de Ciencias Exactas