

## SECCION C) QUIMICA ORGANICA.

### 1 N° 17 - Determinación del Grupo Espacial del pp' Ditiolilsulfóxido.

#### A. Amit.

Se usaron cristales de pp' ditiolil sulfóxido recristalizado a partir de una solución saturada de éter sulfúrico.

Los diagramas fueron realizados con una cámara Weissenberg ("Nonius"). Se trabajó con radiación de Cu  $K_{\alpha}$  filtrada con Ni. Las dimensiones de la celda unidad ortorrómbica son:

$$a = 27.57, b = 7.54 \quad \text{y} \quad c = 5.86 \text{ \AA}$$

Las únicas ausencias sistemáticas de las reflexiones se cumplen para (h00) cuando h es impar; para (0k0) cuando k es impar y (00l) cuando l es impar.

De acuerdo con esto el grupo espacial es determinado como  $P 2_1 2_1 2_1 - D_2^4$ .

Hay cuatro moléculas por celda elemental.

La densidad calculada es  $1.25_3 \text{ g.cm}^{-3}$  y la densidad observada por flotación es  $1.25_3 \text{ g.cm}^{-3}$ .

Se prosigue el trabajo a la espera de poder determinar la estructura.

Agradezco profundamente al Dr. Sven Furberg (Misión UNESCO) su valiosa ayuda y enseñanza y al Prof. H. M. Cappi el haber cedido las sustancias para este estudio.

Bibliografía: International Tables for X-Ray Crystallography by The International Union of Crystallography The Kynoch Press. 1952. Abrahams E. and Silverton J. V.: Acta Cryst. 9, 281, 1956. (Recibido: Mayo 1961).

### 2 N° 18 - Propiedades cristalográficas del 5 $\beta$ glucósido de la $\pm$ naringenina (Trinervósido).

#### I. Michaelis de Sáenz y A. Amit

El 5 beta D glucósido de la  $\pm$  naringenina fue aislado de la Acacia longifolia Will por M. Falco (trabajo a publicarse).

Los cristales, de color levemente amarillento, casi incoloros, presentan hábito acicular. Las agujas están formadas por el prisma (120) y terminadas en el pinacoide (001). Pertenecen al sistema rómbico, su grupo espacial, de acuerdo con las extinciones sistemáticas es el  $P 2_1 2_1 2_1$ . La celda unidad contiene cuatro peso-fórmula y tiene las siguientes dimensiones:

$$a = 12,93 \text{ \AA}; b = 31,29 \text{ \AA}; c = 4,87 \text{ \AA};$$

La densidad es:  $d_x = 1,46_5 \text{ gr/cc}$ ,  $d_{\text{flotación}} = 1,47 \text{ gr/cc}$

Se dan datos del diagrama de polvo.

Los índices de refracción son:

$n_{\alpha} = 1,58_4$ ;  $n_{\beta} = 1,65_6$ ;  $n_{\gamma} = 1,68_0$ ;  $n_{\gamma'} = 1,66_9$ ;  $-2V = 66,5^{\circ}$

La dispersión de los ejes ópticos es rómbica  $r > v$  en el plano óptico.

X||c; Y||a; Z||b.

(Recibido: Febrero 1961).

### 3 N° 19 - Preparación de algunos compuestos tiazólicos.

C. Scherschener.

Trabajo realizado en calidad de becario del Instituto de Química, bajo la dirección del Prof. Dr. Otto González Correa.

Se describe la preparación de los siguientes compuestos no citados hasta ahora en la literatura química:

**Ester metílico del ácido tiomalonamínico (I)**, por reacción entre cinacetato de metilo y ácido sulfhídrico;

**Bromohidrato de alfa— (4— fenil— tiazol—2—) acetato de metilo (II)**, por condensación de I con omega— acetofenona;

**Alfa— (4—fenil—tiazol—2—) acetato de metilo (III)**, por desplazamiento de la base de II por agua (hidrólisis de la sal) y extracción con éter;

**Acido alfa— (4—fenil—tiazol—2) acético (IV)**, por hidrólisis alcalina de III.

Por decarboxilación de IV se obtuvo el 2—metil—4—feniltiazol, compuesto conocido, lo que permitió confirmar las estructuras atribuidas a los compuestos intermedios.

(Trabajo leído en las Sesiones Uruguayas de Química, Montevideo, 1954).

(Recibido: Marzo 1961).

## SECCION D) FISICOQUIMICA.

### 1 N° 20 - La cinética de la descomposición térmica del carbonato de plomo.

#### 1. Carbonato de plomo neutro precipitado.

A. Alvarez, D. Pellegrino, R. Sánchez.

#### Preparación del carbonato.

El carbonato de plomo precipitado se prepara según técnica de Calvet.

El producto obtenido fue ensayado determinando el Pb: a) como sulfato (Scott: Standard Methods of Chemical Analysis) y b) como óxido (balanza térmica); El  $CO_2$  por descomposición térmica y absorción en NaOH (ponderalmente). El análisis dió el