

PARTE A

COMUNICACIONES CORTAS DE TRABAJOS INEDITOS

SECCION D)...QUIMICA FISICA.

5 N^o 139 - *Contribución al estudio de las transformaciones polimorfas del NH_4NO_3 . Variación del peso específico del NH_4NO_3 durante la transformación de la modificación III en la IV.*

I. Michaelis de Sáenz y S. Presa.

Por determinaciones de peso específico se comprobó que la transformación NH_4NO_3 III, IV es gradual y transcurre en un intervalo de temperatura comprendido entre 31.5—34°C aproximadamente. Varios autores: Behn (1908), Early y Lowry (1919), Cohen y Kooy (1924) y Everett and Watson (1956) suponen que esta transformación es brusca y dan valores para el punto de transformación comprendidos entre 32.1 y 32.3°C.

Se hicieron determinaciones del peso específico del NH_4NO_3 entre 25 y 40°C, : a) Estabilizando una misma muestra a distintas temperaturas; b) Verificando puntos de la curva obtenida por el primer procedimiento por determinaciones sucesivas del peso específico, de muestras inicialmente puras de cada una de las modificaciones a temperatura constante, entre 31 y 34°C y en intervalos de tiempo conocidos, hasta observar la tendencia hacia un valor constante (generalmente el valor de equilibrio).

Se trabajó en cuarto termostático con termostato de precisión ($\pm 0.05^\circ$). Se comprobó que la transformación se inicia sin lugar a duda, aproximadamente un grado por encima o por debajo del punto de transformación dado en la literatura, aún trabajando con muestras que nunca sobrepasaron el punto de transformación en uno u otro sentido, por lo que no pueden contener remanentes de una transformación anterior. El punto dado por los autores

citados como punto de transformación corresponde a la temperatura de equilibrio de una muestra con peso específico promedio entre el de la modificación III y la IV. Para la modificación IV (estable a la temperatura ambiente) se obtuvo $D_{30^\circ/4^\circ} = 1,718$ que concuerda con los valores dados en la literatura.

En cambio para la modificación III se obtuvo $D_{36^\circ/4^\circ} = 1,634$. Este valor es más bajo que el dado por otros autores (Cohen y Kooy, Cohen y Helderermann) que no tuvieron las precauciones adecuadas para asegurar el empleo de muestras puras de la modificación III.

Agradecemos al becario J. Albé la construcción del cuarto termostatzado y del termostato.

Bibliografía: U. Behn (1908), Proc. Roy. Soc. London (A) **80** 444.

E. Cohen y W. D. Helderermann (1924), Z. Phys. Chem. **109** 145.

E. Cohen and J. Kooy (1924) Z. Phys. Chem. **109** 81.

R. G. Early y T. M. Lowry (1919), J. Chem. Soc. London **115** 1394.

D. H. Everett and A. E. P. Watson (1956), Tercera reunión internacional sobre reactividad de los sólidos. Madrid. Sección I 301.

Recibido: 31-I-1963.

SECCION E) QUIMICA ANALITICA.

Sección E-b) Análisis cromatográfico.

56 N^o 140 - I. *La materia colorante en las uvas tintas del Uruguay.*

C. R. Cano Marotta, G. Grois y J. Ares Pons.

Laboratorio de Fermentaciones y Enología. Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento.
Facultad de Química. Montevideo. (Uruguay).

Siguiendo la técnica de extracción con HCl al 1 % y la técnica cromatográfica de partición (bidimensional) sobre papel, utilizadas por P. Ribereau-Gayon (¹) se estudiaron los colorantes antocianicos de la película de la uva de 3 cepas de *V. vinífera*; Tanat (Harriague), Barbera y Nebbiolo cultivadas en diferentes regiones de nuestro país. Se examinaron además, 1 híbrido clásico (Isabella) y 2 híbridos productores directos modernos (Seyve-