

el momento no hemos encontrado ningún antecedente en la bibliografía. Estimamos que ésta puede ser una de las causas de algunas diferencias entre los cromatogramas realizados por diferentes investigadores sobre las uvas de la misma cepa, cultivadas en la misma región.

*Referencias:* 1) Cano Marotta C. R. y Gioia M. N. C.O.R. (Montevideo) 1 pg. 31 (español) pg. 80 (inglés) (1962).

2) Cano Marotta C. R., Grois G. y Ares Pons J., C.O.R. este número Comunicación N° 141.

3) Riberau-Gayon P. ver Ref. 1 Comunicación N° 140.

Riberau-Gayon J. et Peynaud E. ver Ref. 1 Comunicación N° 140.

Recibido: 17-I-1963.

59 N° 143 - *Distribución de alcaloides por contracorriente a gradiente de pH.*

J. A. Coch, E. Caggiano de Ferrari y U. Delbene.

Este trabajo resume los experimentos preliminares de distribución en contracorriente realizados con una fase móvil no polar y una fase estacionaria acuosa cuyo pH cambia regularmente de tubo a tubo. Los resultados muestran que si se cumplen ciertas exigencias físicoquímicas, aquellas sustancias cuya ionización cambia con el pH pueden ser separadas en corridas cortas. La separación de dos alcaloides depende de la acción opuesta de la ionización y de la extracción por la fase orgánica. A pesar de algunas limitaciones, como la incapacidad de muchas sustancias para cambiar su ionización cuando se cambia el pH, y la restricción de la fase móvil a solventes no polares, el método puede ser usado para la separación en corridas de cantidades apreciables de ácidos o bases débiles y anfolitos.

Recibido: 29-I-63.

60 N° 144 - *Microseparación y reconocimiento sobre papel de los elementos del grupo I (Ag, Pb, Hg y Tl).*

J. D. Lema.

El precipitado del primer grupo:  $\text{AgCl}_2$ ,  $\text{PbCl}$ ,  $\text{Hg}_2 \text{Cl}_2$  y  $\text{TlCl}$  se calienta con  $\text{HNO}_3$  —  $\text{HCl}$  para disolver los cloruros (Hg