

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



y Tl se oxidan, Ag y Pb forman complejos) y se disuelven en HCl conc. Una microgota de la solución se evapora sobre una tira de papel Whatman 1 x 25 cm. cerca de un extremo. Ese extremo se sumerge en HCl 1 ‰ y el líquido asciende a través de la muestra. Se eluye  $TlCl_3$ ,  $PbCl_2$  y  $HgCl_2$  hacia el centro de la tira. Se corta el extremo de la misma y se reconoce Ag por reducción a  $Ag^0$  por iones ferrosos en medio amoniacal fuerte.  $HgCl_2$  y  $TlCl_3$  se eluyen entonces hacia el otro extremo de la tira por HCl 1 ‰ en alcohol etílico 95°. Se corta el comienzo de la tira y se reconoce Pb con rodizonato de potasio. Hg y Tl se concentran en el extremo por elución con HCl 1 ‰ en  $H_2O$ . Se corta la tira longitudinalmente y en una parte se reconoce Hg con difenilcarbazida y Tl en la otra parte por aparición de un color marrón amarillento, al agregar solución de KI debido a la formación de  $TlI$  y  $I_2$ . La técnica fue aplicada con éxito en el curso de análisis cualitativo.

Resumen: I. M. de S.

Recibido: 28-XII-1962.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química. Montevideo. N° 4, pg. 1-12. (1962).

61 N° 145 - *Microseparación y reconocimiento sobre papel de los elementos trivalentes del grupo III (Fe, Al, Cr).*

J. D. Lema.

Los cationes de este grupo se precipitan como hidróxidos. El cromo se oxida a cromato con  $H_2O_2$  y el exceso de  $H_2O_2$  se destruye. Se disuelve el precipitado con HCl. Se deposita una microgota de la solución cerca de un extremo de una tira de papel Whatman 1 x 25 cm. y se expone sin secar a vapores de  $NH_3$ . Luego se hace ascender una solución de  $NH_3$  (1:5) a través de la muestra. Se eluye el cromato hacia la zona superior. Se seca el papel y se corta. Se reconoce Cr con difenilcarbazida. El Fe se eluye en sentido inverso con mezcla de ácido acético glacial y HCl  $D = 1.19$  (10:1). Se corta el papel y