

la reacción de la bencidina; Ni $^{++}$ (0.03 γ) por la reacción con la dimetilglioxima; Zn $^{++}$ (0.025 γ) por la reacción con el ferrocianuro y la dietilanilina; Bi $^{+++}$ (0.05 γ) con el reactivo de Reinecke (cromosulfocianato de potasio). La sensibilización de estas reacciones se efectuó concentrando los iones por evaporación en el extremo angosto de una banda de papel Whatman de 150 mm. de largo y de 8 mm. de ancho en la parte superior y 2 a 3 mm. en la parte inferior.

El extremo angosto de la tira se expone a los rayos infrarrojos mientras que el ancho se sumerge en un agente eluyente. Los ensayos de los diferentes iones se llevarán a cabo separadamente. Se usó una microgota en cada determinación.

Trad. A. G.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química. Montevideo. (1961) pág. 39.

27 N^o 78 - *Separación y reconocimiento del grupo Zn, Ni, Co y Mn por disolución escalonada de sus sulfuros.*

J. D. Lema.

Se realizó la separación y reconocimiento de Zn, Ni, Co y Mn por disolución fraccionada de sus sulfuros con soluciones de nitrato de cinc, nitrato de cadmio y HgCl₂. Los cationes Zn, Ni, Co y Mn se precipitan como sulfuros de la solución proveniente de los grupos 1, 2 y 3 (Fe, Al, Cr). El precipitado se divide en dos porciones A y B (3 y 10). Se agrega nitrato de cinc a la parte A (3); se reconoce Mn en la solución (4) como KMnO₄ mediante la reacción con minio y HNO₃; al precipitado (5) se agrega solución saturada de HgCl₂: el precipitado formado se desecha (7); a la solución resultante se agrega amoníaco: en el precipitado así formado se reconoce Mn según ya se indicó y en la solución se investiga el Ni por la reacción con la dimetilglioxima.

Parte B: A la segunda porción proveniente de la precipitación con sulfhídrico (10) se agrega nitrato de cadmio; el exceso de cadmio se elimina como sulfuro y el cinc se concentra en la solu-

ción por coprecipitación con AlPO_4 reconociéndolo luego como ferricianuro de cinc.

En el precipitado se agrega solución saturada de HgCl_2 : en la solución se investiga Co por la reacción de Vogel; el precipitado se desecha.

Trad.: A. G.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química, Montevideo. (1961). Pág. 48.

28 N° 79 - *Uso de la tioacetamida como agente precipitante del grupo 2 de cationes.*

J. D. Lema y F. B. de Lema.

Se discute la aplicación de la tioacetamida como agente precipitante del segundo grupo de cationes, en lugar del H_2S . Los autores consideran conveniente llevar a cabo la precipitación en medio HCl 0,3 N a 100° en lugar de 0,1N como fue propuesto por otros autores (Barber y Taylor).

Para conseguir una concentración suficiente de H_2S en la solución, trabajan a presión en un tubo de ensayo herméticamente tapado con un tapón de goma.

Aplican el método a escala semimicro.

Resumido por: I. M. de S.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química. (Montevideo) 1961, pág. 1.

Sección E-d) Análisis Toxicológico y Bromatológico.

29 N° 80 - *Contribución a la microdosificación del ácido cianhídrico.*

D. Ferradans y L. Rolando Suárez.

Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento.
Facultad de Química.

Resumen: Se ha puesto a punto una técnica de difusión para la