

ción por coprecipitación con  $\text{AlPO}_4$  reconociéndolo luego como ferricianuro de cinc.

En el precipitado se agrega solución saturada de  $\text{HgCl}_2$ : 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  $\text{H}_2\text{S}$ . Los autores consideran conveniente llevar a cabo la precipitación en medio  $\text{HCl}$  0,3 N a  $100^\circ$  en lugar de 0,1N como fue propuesto por otros autores (Barber y Taylor).

Para conseguir una concentración suficiente de  $\text{H}_2\text{S}$  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