

Discusión:

Nuestros resultados son concordantes con los obtenidos por Palmer usando el método de distribución. La exactitud es por lo menos igual o quizá mejor que la obtenida por el método de Palmer. La desviación promedio ± 0.2 está dentro del límite admitido en la computación del error.

Bibliografía:

Palmer, W. S., Experimental Physical Chemistry. Cambridge University Press. 1949.

Kolthoff and Sandell, Textbook of quantitative analysis.

The Macmillan Company, New York. 1946.

(Recibido: Octubre 1961).

- 23 N^o 74 - *Técnica para la separación y reconocimiento del grupo 3 de cationes (Fe ⁺⁺⁺, Al ⁺⁺⁺, Cr ⁺⁺⁺) incluyendo los iones frecuentes Zr ⁺⁺⁺⁺, Ti ⁺⁺⁺⁺, UO₂ ⁺⁺ y Ce ⁺⁺⁺.*

J. D. Lema.

Se describe una técnica para separación y reconocimiento de los iones Fe ⁺⁺⁺, Al ⁺⁺⁺, Cr ⁺⁺⁺, Zr ⁺⁺⁺⁺, Ti ⁺⁺⁺⁺, UO₂ ⁺⁺, Ce ⁺⁺⁺, utilizando como reactivo general del grupo, el BaCO₃ recientemente preparado. Se experimentó dentro de una escala que va de 2.5 mg. a 0.05 mg. de catión como límites máximos y mínimos.

Al introducir iones Ba ⁺⁺ en la solución se hace la determinación de Ba ⁺⁺, Pb ⁺⁺, etc. en el residuo del tratamiento sulfonítrico de la muestra inicial y se elimina SO₄⁼ proveniente del 2^o grupo con Cl₂Ba. Se dan explicaciones frente a dificultades que se presentan en la separación y reconocimiento de dichos cationes. Se considera el uso de algunos reactivos y la preparación de cada uno de ellos.

Resumido por: A. G.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química, Montevideo. (1961). Pág. 7.

24 N^o 75 - *El uso del $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ como reductor del catión Fe^{+++} en la determinación permanganométrica.*

J. D. Lema.

Recomienda el uso del $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ de buena capacidad reductora bien conservado. Se dan datos obtenidos en una dosificación por el método clásico de una solución standard de sulfato férrico. Se ponen de manifiesto las variaciones en el final de reacción con el tiempo de preparación de la solución standard.

Se indica una técnica a fin de obviar los errores ocasionados por la alteración del $(\text{NH}_4)_2\text{S}$.

Resumido por: A. G.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química, Montevideo. (1961). Pág. 17.

25 N^o 76 - *La reacción de Vogel para Cobalto. Técnica sobre papel.*

J. D. Lema.

Se indica una técnica microanalítica para ensayo de cobalto sobre papel mediante la reacción de Vogel, que permite alcanzar un límite de apreciación muy bajo. La técnica puede tener un carácter más general y ser aplicada al reconocimiento de otros iones.

Resumido por: el autor.

Publicación interna del Instituto de Investigación Libre y Asesoramiento. Facultad de Química, Montevideo. (1961). Pág. 31.

26 N^o 77 - *Sensibilización de ensayos cualitativos sobre papel.*

J. D. Lema.

Se dan técnicas para la determinación de los siguientes iones:
 Co^{++} (0.1 γ) por la reacción de Vogel; Mn^{++} (0.15 γ) por

