

Son tantas las ventajas de esta operación, realizada con mgrs. de material, que consideramos interesante su descripción detallada para favorecer su difusión.

Resumido por: los autores.

Publicado en: pR (Montevideo), Vol. V, Nº 4, página D78. (1955).

53 Nº 119 - *Microdeterminación de sulfatos.*

S. Dittrich y O. Musto.

Se describe un método para determinar sulfatos en cantidades equivalentes aproximadamente a 1 mg de azufre. Se precipita como sulfato de bencidina y después de filtrar con micro-tubo de filtración se titula el precipitado con NaOH 0.01 N en presencia de rojo fenol.

Resumido por: los autores.

Publicado en: Revista de la Sociedad Química de México, Vol. III, pág. 369, (1959).

Ann. Fac. Quím. (Montevideo) Vol. 6, pág. 107, (1960).

✓ 54 Nº 120 - *Investigación microquímica de los iones hierro, aluminio, cromo, zinc, níquel, cobalto, manganeso. Sistemática para reconocimiento individual.*

J. D. Lema.

1) Se ha realizado el estudio de una técnica de carácter técnico-pedagógico para la investigación de los elementos del grupo tres, en micro-escala, que permite la separación y reconocimiento de los mismos dentro de los límites de 2.5 mg y 0.5 mg.

2) El reconocimiento de los distintos elementos es bueno aún en el límite inferior (0.05 mg) cuando no existen otros elementos del grupo.

3) El reconocimiento de la mayoría de los elementos es bueno aún en el límite inferior (0.05 mg) cuando se encuentran en presencia de otros elementos del grupo, aunque éstos se hallen en el límite superior establecido (2.5 mg).

4) Esto permite el reconocimiento de dichos elementos hasta en la relación de 1 en 50.

5) Para el caso particular del ion Zn^{++} , cuando se encuentra en presencia de máxima cantidad de otros elementos del grupo (especialmente Al^{+++} y Cr^{+++}) por razones de seguridad, el límite inferior para el Zn^{++} se eleva a 0.1 mg. lo que permite su reconocimiento estando en relación de 1 en 25.

Al^{+++} y Cr^{+++}) por razones de seguridad, el límite inferior para el Zn^{++} se eleva a 0.1 mg. lo que permite su reconocimiento estando en relación de 1 en 25.

6) Dada la facilidad con que pueden incorporarse por distintas vías (reactivos y materiales) trazas de hierro y aluminio para decidir sobre la importancia o valor de un resultado positivo muy débil, para estos elementos, será necesario realizar un ensayo en blanco y aún cuando se crea conveniente, un ensayo comparativo con cantidades conocidas de los mismos.

7) Se insinúan nuevas posibilidades relacionando la técnica estudiada con los elementos raros del grupo 3 y con la aplicación de la marcha sistemática y su coordinación con el grupo 4.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Ann. Fac. Quím. y Farm. (Montevideo). Vol. 5, pág. 53-99, (1956).

35 N° 121 - *Microdeterminación de Selenio en compuestos orgánicos.*

O. Musto y S. Dittrich.

La técnica de combustión de Schöniger nos asegura una mineralización cuantitativa del selenio orgánico, obteniéndose así un método rápido y seguro para la determinación de dicho elemento.

La dosificación del ácido selenioso con solución de tipo tiosulfato según Mc Nulty es adaptada con todo éxito a la determinación, lográndose buenos resultados en sustancias conteniendo además de selenio $C-H-O-N-Cl-Br-I$. Interfiere el azu-

Resumido por: el autor.