

I⁻, y SCN⁻), reduciendo con Fe⁺⁺ se separa ClO₃⁻, BrO₃⁻, y IO₃⁻ y por último se investiga el NO₃⁻ y BO₂⁻. Las investigaciones de AsO₄³⁻ y PO₄³⁻ quedarían intercaladas en la marcha de cationes.

La marcha fue sometida a una rigurosa verificación, pudiendo establecerse que, en general, permite investigar cualquier anión en cantidades alrededor de mg. 0.75 en presencia de unos 30 mg. de constituyentes totales.

Resumido por: los autores.

Publicado en: "pR" (Montevideo), N° único, pág. 3, (1956-57).

- 42 N° 108 • *Estudio crítico sobre el empleo de un sulfuro de amonio de controlada alcalinidad y capacidad de precipitación respecto al H₂S y la tioacetamida en análisis cualitativo.*

J. F. Saredo y J. D. Lema.

El sulfuro de amonio propuesto se prepara saturando con H₂S una solución de NH₃ 1N, hasta que 0.2 ml precipitan 8 mg de Cu⁺⁺. Se dan detalles sobre su preparación y conservación; se establecen las condiciones para su empleo en análisis cualitativo en sustitución del H₂S.

Con igual criterio se propone una nueva técnica sobre el empleo de la tioacetamida, haciendo la precipitación en tubo cerrado.

Se hace un estudio crítico sobre el empleo de los tres reactivos, siendo favorable al sulfuro de amonio: 1º) conocida su alcalinidad, es fácil ajustar el medio de precipitación; 2º) el conocimiento de su capacidad precipitante permite ajustar la cantidad a emplear; 3º) como la precipitación se puede hacer en tubo cerrado, es mínima su difusión a la atmósfera.

El mayor inconveniente es que se altera con facilidad una vez abierto el envase que lo contiene.

Resumido por: los autores.

Presentado al VII Congreso Latinoamericano de Química, México, marzo 1959.

Publicado en: Ann. Fac. Quím. (Montevideo). Vol. 6, pág. 71 (1960).

- 43 N° 109 - *Procedimientos y ensayos de dosificación hidrovolumétricos del metilarsinato sódico.*

L. Rolando Suárez.

Se cotejaron los resultados obtenidos en la determinación de la pureza del metilarsinato de sodio siguiendo el procedimiento argento-sulfocianimétrico (con y sin corrección) con el yodimétrico. Además se puede determinar la pureza por alcalimetría usando como indicador el púrpura de bromocrésol o el rojo de metilo.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Ann. Asoc. quim. y farm. del Uruguay, t. 51, núm. 2, pág. 49 (1951).

- 44 N° 110 - *Semimicro dosificación del arsénico.*

L. Rolando Suárez.

Se ensayaron diversas técnicas para la dosificación del anhídrido arsenioso en escala semimicro entre los límites de 0.01 y 2.00 mgs y se verificó que en la evaporación al B.M. de soluciones clorhídricas de dicho compuesto, no se producen pérdidas si se efectúa en presencia de clorato de potasio.

Se propone una técnica hidrovolumétrica que se basa en la reducción del compuesto arsenical por el reactivo de Bougault y dosificación del arsénico originado por retorno, mediante el uso de soluciones de Iodo y de bisulfito de sodio en medio bicarbonatado. Se hizo aplicación de dicha técnica dosificando el arsénico en soluciones inyectables de especialidades farmacéuticas a base de metilarsinato de sodio previa mineralización de dicho compuesto.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Ann. Fac. quim. y farm. (Montevideo). Vol. 4, pág. 138 (1955).