

51 N<sup>o</sup> 117 - *Contribución al estudio de la determinación conductimétrica del punto equivalente, en hidrovolumetrías entre electrolitos fuertes.*

C. R. Cano Marotta.

1<sup>a</sup>) parte. Caso particular. Se supone que durante la titulación, se forma un compuesto totalmente insoluble o indisociable. El autor comprueba que en los textos de química analítica general se descuida excesivamente el aspecto teórico del método conductómetro como también el detalle de sus diversas aplicaciones y hace una revisión crítica de algunos textos y trabajos.

2<sup>a</sup>) parte: Influencia de los iones provenientes de la disociación del compuesto poco soluble o poco disociado formado durante la valoración; indicaciones prácticas; aplicación en Enoquímica.

El autor calcula la conductancia específica en función del volumen de solución agregado. Comprueba que esta función deja de ser lineal en las proximidades inmediatas al punto equivalente. Considera la influencia del ángulo que forman entre sí las rectas del diagrama de valoración sobre la precisión de la determinación gráfica. Hace notar que debe tenerse en cuenta: dilución, temperatura, viscosidad, presión, frecuencia y algunas de las características del precipitado y su velocidad de formación.

Resumido por: I. M. de S.

Publicado en: Ann. Fac. Quím. (Montevideo) Vol. VI, pág. 31-69 (1960).

*Sección E-e) Microanálisis.*

52 N<sup>o</sup> 118 - *La microdestilación del amoníaco en el método de Kjeldahl.*

S. Dittrich y J. X. de Vries.

El amoníaco resultante de la destrucción de la sustancia orgánica por el método de Kjeldahl puede destilarse en la escala microanalítica con una eficiencia extraordinaria.