

perencia al respecto. Se dan detalles para operar correctamente en casos generales y particulares.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Ph (Montevideo), N° 2, pág. 25, (1949).

31 N° 97 - *El cálculo de dilución.*

C. R. Cano Marotta.

Divulgación de la forma sencilla y correcta de realizar dichos cálculos en los casos en que no haya contracción de volumen.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Ph (Montevideo), pág. 39, (1950).

32 N° 98 - *Determinación colorimétrica del Ph.*

J. F. Saredo.

Estudio pedagógico de carácter general. Se propone una técnica midiendo los reactivos por gotas que permite obtener rápidamente (sin soluciones topes) escalas de pH. Con los indicadores de Michaelis (nitrofenoles) a intervalos de 0.2 pH se obtienen escalas de pH 2,8 a 8,4 y con los indicadores de Clark de pH 4,0 a 9,8. Se dan cuadros deducidos por la fórmula:

$$\text{pH} = \text{pK} + (\log [\text{Ind}^-]/[\text{Ind H}]).$$

Resumido por: el autor.

Publicado en: "pH" (Montevideo), N° 5, pág. 37 (1935).

33 N° 99 - *Dosificación de cianuros.*

J. F. Saredo.

Parte de la tesis de doctorado.

1 — Estudio sobre los métodos clásicos de dosificación de los cianuros.

Estudio comparativo de los métodos argentimétrico, yodométrico