

SECCION G) QUÍMICA FARMACEUTICA, INDUSTRIAL DE
MEDICAMENTOS.

2 N° 123 - *Cloromicetina parenteral.*

J. J. Olivero.

Se determinó la capacidad de solubilizar el antibiótico de ciertos compuestos. Una solución acuosa al 30 % de antipirina disolvió 8 % de cloromicetina. Una solución de propilenglicol en agua al 75 % disolvió alrededor del 7 % de cloromicetina; en una solución al 20 % la solubilidad de ésta es solamente de 1 %. N,N—dietil—2—piridincarboxamida sola disolvió 25 % de cloromicetina a 100°; en soluciones acuosas al 50 % de N,N—dietil—2—piridincarboxamida; se prepararon soluciones estables de cloromicetina (12 %). La solución final puede ser usada en venoclisis. Se destacan las propiedades analépticas deseables de la N,N—dietil—2—piridincarboxamida. Se investigaron otros compuestos encontrándose inconvenientes.

Traducido por: A. G.

Publicado en: Anales Asoc. Quím. y Farm. (Montevideo) 51, N° 2, págs. 31-5. (1951).

3 N° 124 - *La hidrotropización en tecnología farmacéutica.*

J. J. Olivero.

La importancia de la solubilización de drogas está ilustrada con ejemplos escogidos de la literatura y la experiencia del autor. Se describe también, la solubilización en agua de sustancias farmacéuticas, con la ayuda de intermediarios (hidrotropización), debiendo ser no tóxicos y fisiológicamente compatibles los productos intermedios de la solubilización como también la solución final. Se plantean ejemplos de hidrotropización:

1) Kelina. Partiendo de benzoato de sodio 8 % y de uretano 8 % en propilenglicol, se obtiene una solución de kelina al 2 %, suficiente para fines médicos. En forma similar, el ácido p—aminobenzoico al 4 % en propilenglicol solubiliza hasta 2,5 % de kelina, siendo ambas soluciones no tóxicas, indoloras y convenientes para la terapéutica parenteral. En la literatura se descri-