

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-

be la solución de benzoato de sodio, para la solubilización en agua de kelina, la cual no es recomendable pues es muy dolorosa. La hidrotropización descrita por el autor se basa en el estudio de una solución acuosa de sacarina sódica (25 %) y alcohol benílico (2 %) obteniéndose a partir de ambos agentes hidrotropicos una solución de kelina al 2 %, siendo suficiente para terapéutica parenteral.

2) Vitamina B₂. Una solución acuosa de éter guayacol glicérico al 10 % pone en solución hasta 0,5 % de riboflavina. La solución final resiste la dilución acuosa sin precipitar. La vitamina puede ser extraída y determinada por el método usual.

3) Dimetil-difenileno-disulfuro. Esta droga usada para aplicación dermatológica mediante vehículo oleoso, no es muy soluble en aceite. Con la ayuda de 2—propanona al 2 %, puede obtenerse una solución oleosa de hasta el 25 %.

Traducido por: A. K.

Publicado en: *Industria Farmacéutica y Bioquímica*. pp. 1-17; octubre-diciembre 1960.

SECCION H) QUIMICA INDUSTRIAL.

Sección H-a) Industria de fermentación.

4 N^o 125 - *Sobre la desacidificación del vino.* (*)

C. R. Cano Marotta.

En base a diversos ensayos en escala de laboratorio y en escala industrial se estudia la eficacia técnica y económica del empleo de K₂CO₃, CaCO₃, tartrato neutro de potasio, resinas intercambiadoras de iones y del tratamiento con frío. Se examinan en detalle la acción de estos diversos agentes sobre la composición química y sobre los caracteres organolépticos del vino. Se dan normas para elegir la técnica más acorde con la calidad y composición del vino a tratar.

Resumido por: el autor.