

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 bencílico (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-difenilendisulfuro. 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.

Publicado en: Atti della Accademia Italiana della Vite e del Vigno. Vol. VII, (Siena 1957).

(*) Sulla desacidificazione dei vini.

- 5 N° 126 - *Algunos aspectos teóricos y prácticos de las reacciones con intercambiadores iónicos. Aplicación a la enología.* (*)

C. R. Cano Marotta y J. Bonastre.

Hemos probado que todas las resinas intercambiadoras de iones, bajo una forma conveniente, pueden dar lugar a una reacción de intercambio con los cationes del vino. Sin embargo, las resinas carboxílicas no deberían autorizarse por su acción desacidificante similar pero más costosa que la del NaHCO_3 o KHCO_3 o K_2CO_3 , cuando se las emplea bajo forma sódica o potásica. Las resinas sulfónicas tienen también, en las mismas condiciones, una acción desacidificante muy débil, del orden de 1—2 % que en la práctica resulta despreciable.

Resumido por: el autor.

Publicado en: Procès verbaux de la Société des Sciences Physiques et Naturelles de Bordeaux. Année 1957-1958, pág. 28, (Janv. 23, 1958).

(*) De quelques aspects théoriques et pratiques des réactions de échange d'ions. Application al l'Oenologie.

- 6 N° 127 - *Estado actual del empleo de resinas intercambiadoras de iones en Enología.*

C. R. Cano Marotta.

En base a nuestro trabajo experimental al respecto, se examinan exhaustivamente aspectos fundamentales del empleo de tales resinas en enología.

Entre otras cosas se demuestra que: No todas las resinas actualmente en uso reúnen las condiciones necesarias de resistencia a los ácidos, álcalis y alcohol.