## RESUMO

PREPARAÇÃO DO ASCORBATO ESTANOSO, REDUTOR DO ÎON PERTECNETATO; USADO NA MARCAÇÃO DE COMPOSTOS COM 99m.Tc. \*

## COMISSÃO NACIONAL DE ENERGIA NUCLEAR - SP

Marcycel R.F.F. de Barbosa, Maria apparecida T.M. de Almeida, Constancia Pagano Gonçalves de Silva.

Baseado na pesquisa do Dr. Manuel Tubis da Universidade de South Califórnia sobre o uso de ascorbato estanoso como redutor do ion Tco 4 foi desen volvida a preparação deste reagente na forma liofilizada, para ser usado na preparação de compostos marcados com tecnécio. Este redutor foi preparado a partir da precipitação do hidróxido de estanho e posterior dissolução em solução aguosa de ácido as córbico, previamente saturado com N<sub>2</sub>. Esta solução foi filtrada através de filtro Millipore (0,22µ) e aliquotada em frascos tipo penicilina estéreis. O produto final foi congelado durante 18 horas (-32, -34°C) e liofilizado por 20 hs. O ascorbato estanoso liofilizado tem uma estabilidade de três meses.

Efetuou-se a dosagem de Sn<sup>2+</sup> em cada frasco liofilizado até três meses após a preparação, empregando-se o método de titulação complexométrica com solução 0,01N de EDTA.

Os resultados médios obtidos foram: 30,2  $\stackrel{+}{-}$  3,3 mg Sn  $\stackrel{++}{-}$  /frasco (teórico : 32,8 mg de Sn  $\stackrel{++}{-}$  / frasco).

O redutor foi experimentado na preparação de alguns radiofármacos e, no momento, o glucoheptonato de cálcio está sendo produzido rotineiramente no IPEN-CNEN/SP e em uso pela classe média brasileira.