

QUESTÃO 134

O vidro contendo alumínio em sua composição é um excelente material para acondicionar medicamentos e suplementos, porque pode ser esterilizado por aquecimento. No entanto, quando o medicamento ou suplemento contém substâncias que se ligam fortemente ao íon desse metal, a dissolução do alumínio é promovida em função do deslocamento do equilíbrio químico estabelecido entre a espécie imobilizada no vidro e a espécie em solução. Por essa razão, recomenda-se que suplementos de nutrição de recém-nascidos contendo gluconato de cálcio sejam acondicionados em embalagens plásticas, e não nesse tipo de vidro.

Atualização da recomendação da Sociedade Portuguesa de Neonatologia.
Disponível em: www.sprneonatologia.pt. Acesso em: 22 out. 2021 (adaptado).

Caso esse suplemento seja acondicionado em embalagem desse tipo de vidro, o risco de contaminação por alumínio será maior se o(a)

- A** vidro do frasco for translúcido.
- B** concentração de gluconato de cálcio for alta.
- C** frasco de vidro apresentar uma maior espessura.
- D** vidro for previamente esterilizado em altas temperaturas.
- E** reação do alumínio com gluconato de cálcio for endotérmica.

Assunto: Equilíbrio químico (Le Chatelier)

A contaminação pelo alumínio será maior quanto maior for sua dissolução no suplemento. Essa dissolução é promovida em função de um deslocamento de equilíbrio. Haverá, portanto, maior risco de contaminação se a concentração de gluconato de cálcio na solução for mais alta, provocando um deslocamento de equilíbrio no sentido da dissolução.

Item: B