

EDTA DISSÓDICO

Quelante

**Denominação Química:** Ácido

Etilenodiaminatetracético, Sal Dissódico
(EDTA-Na₂)

FM: C₁₀H₁₄N₂Na₂O₈.2H₂O

PM: 372,24

CAS: 6381-92-6

DCB: 00173

Uso: Interno/Externo

Fator de Correção: Não se aplica

Descrição

O EDTA Dissódico é um agente sequestrante de alta pureza, que forma quelatos estáveis, solúveis em água, com íons de metal polivalente, em uma larga escala de pH.

Usado na formulação de soluções para lavar lentes de contato. E como sinergista para agentes antioxidantes utilizados em formulações cosméticas e farmacêuticas.

Indicações

- ✓ Na indústria de detergente, como estabilizador.

- ✓ No tratamento química, condutor de metal do sistema Redox.
- ✓ Na indústria cosmética, como estabilizador para as formulações.
- ✓ Na indústria de impressão, para controlar a rigidez e como estabilizador.

Concentração Recomendada

Uso interno e externo: De 0,005 a 0,1%.

Com 0,1% de EDTA Dissódico é possível sequestrar as quantidades de metais relacionadas abaixo:

<i>Íons Metal</i>	<i>Varição pH</i>	<i>mg metal</i>
<i>Cálcio</i>	5 - 14	105
<i>Cobre</i>	2 - 14	170
<i>Ferro</i>	1 - 6	150
<i>Magnésio</i>	6 - 12	65
<i>Manganês</i>	3 - 14	145

Recomendações Farmacotécnicas

O EDTA Dissódico em soluções aquosas a 1% apresenta valor de pH entre 4,3 – 4,7.

OBS.: Quando um dos EDTAs é escolhido para uma formulação é preciso considerar alguns fatores: os agentes quelantes reagem mol a mol, o valor de pH da formulação deve ser próximo do valor de pH do EDTA utilizado, para garantir ação efetiva do agente quelante.

Em relação à ação efetiva do agente quelante usado em sabonetes ele evita a rancificação dos componentes graxos causada por íons metálicos, assim o agente quelante aumenta a vida útil do produto.

Substituir o EDTA dissódico pelo EDTA Dissódico é incorreto pois o valor de pH dos sabonetes em geral é alcalino e o valor de pH eficaz do EDTA dissódico é ácido.

Referências Bibliográficas

RS Cook, N Yussuf. Fnadbook of Pharmaceutical Excipients, ed. 2. Whashington, DC, American Pharmaceutical Association, 1994, pp 178-179.

EDTA e seus sais. Revista IJPC – Br volume 3 número 5 de setembro/outubro de 2001, pg 186-188.

Chemunion. Informações do catálogo.



