

EDTA DISSÓDICO

Uma solução versátil para controle de íons metálicos

Os íons metálicos tem uma influência muito grande nos processos químicos assim como na performance dos produtos.

Uma grande variedade de problemas causados pela presença destes íons pode ser evitada usando agentes quelantes.

Quelar vem do grego e significa capturar. Então, o EDTA dissódico capta o íon metálico proveniente da água e/ou de matérias primas, impedindo que este íons interajam de maneira indesejável com outros componentes da fórmulas. Os íons metálicos podem interagir com:

- Fragrâncias – alterando as notas da composição desta.
- Filtros solares – diminuindo a eficácia dos mesmos.
- Ativos – diminuindo a eficácia dos mesmos
- Produtos cosméticos – evita alteração na cor dos produtos.

Em locais onde a água é dura, rica em cálcio e magnésio (como na Europa/ Estados Unidos e em alguns estados brasileiros), o uso de quelante em formulações de shampoos, sabonetes, detergentes e domissanitários em geral, impede a formação de precipitados de cálcio e magnésio provenientes desta água, formando compostos hidrossolúveis.

Em produtos farmacêuticos, os quelantes reduzem possíveis intoxicações pela presença dos íons metálicos.

Atuam em sinergismo com os conservantes pois “desestabilizam” a parede celular do microorganismo levando-o à morte.

Na área veterinária é usada como anticoagulante.

NOME QUÍMICO

Ácido Etilenodiaminatetracético, Sal Dissódico; $C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8$

P.M.:336,21

CAS-nº: 6381-92-6;anidro: 139-33-3.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

Index Merck – Tenth Edition

- Catálogo da Akzo Nobel

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

