

Ethylenediamine tetraacetic acid disodium dihydrate (E 006) Dihydrát edetanu disodného (Natrii edetas)

Koncentrace přípravku: 1,0% ve vazelině, molální koncentrace: 0,027

Synonyma

Dihydrát disodné soli kyseliny ethylendiamintetraethanové	Dinatrii edetas dihydricus
Dihydrát disodné soli kyseliny etyléndiamintetraoctové	Natrium edeticum
Disodium dihydrogen ethylenediaminetetraacetate (Disodium EDTA dihydrate)	Versene disodium salt
(Ethylenedinitrilo)-tetraacetic acid disodium salt dihydrate	Edetate disodium dihydrate
Disodium (Ethylenedinitrilo)tetraacetate	Cheladrate dihydrate
Chelaplex III	Chelaton III
Titriplex III	EDTA
	Komplexon III
	E 386

Vlastnosti

Chelátotvorná (komplexotvorná) látka, která vytváří i se stopovým množstvím těžkých, dvojmocných a trojmocných kovů stabilní komplexy, stabilizátor – inhibuje oxidační procesy. Velmi často se používá v kosmetickém průmyslu jednak proto, že zabraňuje oxidačním reakcím, ale i pro své konzervační vlastnosti. Má rovněž antikoagulační účinek. Ve formě vápenato-dvojsodné soli ($\text{Na}_2\text{Ca EDTA}$) slouží jako antidotum otrav těžkými kovy nebo v očním lékařství k ošetření poleptání některými alkáliemi.

Chemické vlastnosti

CAS No: 6381-92-6

Mol. hmotnost: 372,24 g/mol

Vzorec: $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2 - \text{Na}_2\text{O}_8 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Rozpustnost: Rozpustný ve vodě.

Výskyt

Vzhledem k různorodému a širokému využití této substance není možné podat bližší přehled možného výskytu. V následujícím jsou uvedeny pouze oblasti lidské činnosti, ve kterých mohou osoby přijít do styku dihydrátem edetanu disodného.

- V kosmetickém průmyslu ve většině výrobků.
- V laboratořích (hematologických aj.) a v chemickém průmyslu.
- V průmyslu barev.
- V humánním lékařství (především v roztocích) a ve veterinárním lékařství.
- V potravinářství a v agrochemii jako konzervační nebo stabilizační přísada pod označením E 386.