

Natrium metabisulfiet

Naar het ziekenhuis? Lees eerst de informatie op www.asz.nl/brmo.

**albert
schweitzer**

Wat is Natrium metabisulfiet?

Natrium metabisulfiet is een verbinding van natrium, zwavel en zuurstof. Het wordt gebruikt als conserveermiddel en antioxidant in voeding. Dit is om de kwaliteit van de voeding optimaal te houden en om verkleuring van gedroogd fruit te voorkomen. Daarnaast wordt het onder andere nog gebruikt in geneesmiddelen, cosmetica en in de fotografie en kan het als bleekmiddel worden gebruikt. Het product breekt sommige vitamines af, zoals onder andere vitamine B1. Het draagt het E-nummer 223.

U bent hier allergisch voor: wat nu?

De dermatoloog heeft aangetoond dat u allergisch bent voor Natrium metabisulfiet. Wanneer u hiermee in aanraking komt, kan dat eczeem veroorzaken of verergeren. Het is dus belangrijk dat u probeert om contact met Natrium metabisulfiet zoveel mogelijk te vermijden.

Waar zit het in?

Sulfieten worden onder andere gebruikt in:

- Geneesmiddelen (bijvoorbeeld infusie oplossingen, druppels, oogdruppels, zetabletten, gels, crèmes, drankjes, injectievloeistoffen).
- Cosmetica.
- De printindustrie.
- Fixeerbad, ontwikkelbad en zwart-wit ontwikkelaars.
- Technische vloeistoffen.
- Vlees, ei dooier en soortgelijke producten; ook in druiven kan sulfiet zitten.

- Bakingrediënten.
- Geconserveerde uien.
- Alcohol.
- Gebak.
- Vruchtensappen.
- Aardappelproducten.
- Alcoholische dranken.
- Azijn met smaakjes.
- Gedroogd fruit.
- Gedroogde groenten.
- Kant-en-klaar maaltijden.
- Suiker en Suikerwaren.

Andere benamingen

Vermijd producten die een van de volgende namen in de ingrediënten vermelden:

- AI3-51684.
- CCRIS 3951.
- Campden Tablets.
- Campden-tabletten.
- Dinatriumdisulfiet.
- Dinatriummetabisulfiet.
- Dinatriumpyrosulfiet.
- Disodium disulfite.
- Disodium metabisulfite.
- Disodium pyrosulfite.
- Disulfurous acid, disodium salt.
- EINECS 231-673-0.
- E223.
- Fertilisilo.
- HSDB 378.

- Natrii disulfis.
- Natriumbisulfiet.
- Natriumbisulfit.
- Natriumdisulfiet.
- Natriumdisulfit.
- Natriummetabisulfiet.
- Natriummetabisulfiet ($\text{Na}_2\text{-S}_2\text{O}_5$).
- Natriummetabisulfit.
- Natriummetabisulfurosum.
- Natriumpyrosulfiet.
- Natriumpyrosulfiet ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$).
- Natrium pyrosulfit.
- Pyrosulfurous acid, disodium salt.
- Pyrozwavelzuur, dinatriumzout.
- Sodium bisulfite anhydrous.
- Sodium disulfite.
- Sodium metabisulfite.
- Sodium metabisulfite ($\text{Na}_2\text{-S}_2\text{O}_5$).
- Sodium metabisulphite.
- Sodium pyrosulfite.
- Sodium pyrosulfite ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$).
- Watervrij natriumbisulfiet.
- Zwavelzuur, dinatriumzout.

Kruisreacties

Uw lichaam kan een andere stof aanzien voor sulfieten. Dan reageert uw lichaam alsof u met sulfieten in aanraking komt. Dit noemen we een kruisreactie. Dit kan gebeuren bij de stoffen: kalium disulfiet (E224), natrium hydrogensulfiet (E222) en natriumsulfiet (E221).

Opmerkingen

Sulfieten kunnen netelroos veroorzaken.

Tot slot

Als u na het lezen van de folder nog vragen heeft dan kunt u bellen met de polikliniek Dermatologie, tel. (078) 654 12 36. Dit kan van maandag t/m vrijdag tussen 08.00-12.00 uur en tussen 13.00-16.30 uur.

Geef hier uw mening over deze folder: www.asz.nl/foldertest

Albert Schweitzer ziekenhuis
juli 2024
pavo 1913