

Copper (I) oxide Oxid měďný

(C 021)

Koncentrace přípravku: 5,0% ve vazelině, molální koncentrace: 0,350

Synonyma

Cuprous oxide

Red copper oxide

Perenex

Yellow Cupricide

Caocobre

Vlastnosti

V přírodě se vyskytuje jako minerál kuprit. Jde o na vzduchu stabilní krystalickou látku, která může mít barvu od žluté, přes červenou až k hnědé. Má fungicidní a antiseptický účinek. Používá se jako katalyzátor v chemickém průmyslu, ve fotoelektrických člancích a hlavně jako červený pigment při glazury na sklo a keramiku. Alergizující jsou ionty mědi. Kovová měď je součástí stomatologických slitin. Tento hapten je variantou screeningu kontaktní alergie na měď, na rozdíl od síranu měďnatého je nerozpustný ve vodě.

Chemické vlastnosti

CAS No: 1317-39-1

Mol. hmotnost: 143,08 g/mol

EC: 215-270-7

Vzorec: Cu₂O

Rozpustnost: Nerozpustný ve vodě, rozpustný ve čpavku, kyselině sírové a dusičné.

Výskyt

Ionty mědi podobně jako soli jiných kovů mohou vyvolat kožní reakce, které se špatně interpretují. Často se jedná o podráždění folikulů. Skutečným haptenem je iont mědi. Soli mědi se používají v mnoha průmyslových odvětvích a pro jejich časté používání (včetně kosmetiky) přicházejí osoby velmi často do styku s ionty mědi. Alergie může být vyvolána malým už stopovým množstvím kovových iontů.

Měď se vyskytuje:

- jako pentahydrát v zemědělství k postřikům (fungicid, algicid, baktericid, herbicid, insekticid),
- jako součást barev (textilní) a k přípravě azo-barviv,
- v koželužnách a při zpracování kůže,
- ke konzervaci dřeva ve stavebnictví,
- jako elektrolyt v bateriích, při výrobě inkoustů a razítkových barev,
- ve slitinách kovů používaných v různých odvětvích, včetně oděvního průmyslu,
- v kovu lékařských a stomatologických nástrojů z ušlechtilé oceli a dentálních slitin,
- jako součást barev a glazur na sklo a porcelán,
- jako součást výrobků z minerálních olejů, v chemických hnojivech a v cementu,
- jako součást tvrdidel některých pryskyřic, obzvláště ve stomatologii,
- v elektrotechnickém průmyslu a ve fotografickém průmyslu, v tonerech a při výrobě pyrotechniky.