

HYDROXYLAMINE . HCl

Hydroxylamin hydrochlorid

(H 011)

Koncentrace přípravku: 0,1% ve vodě, molární koncentrace: 0,014

Synonyma

Hydroxylammonium chloride

Oxammonium hydrochloride

Vlastnosti

Za běžných teplot to jsou bezbarvé až bílé krystalky, jeho roztoky reagují alkalicky. Jde o hořlavou látku, která při teplotách vyšších než 100°C vybuchuje. Používá se k výrobě kaprolaktamu, jako regulátor polymerace u butadien-styrenových směsí, jako redukční činidlo ve fotografických vývojkách, jako antioxidační látka, analytické činidlo, jako látka používaná při barvení akrylonitrilových vláken a při potisku vlny, při výrově některých pesticidů a léčiv.

Hydroxylamin je podezřelý z mutagenních účinků. Podle nařízení vlády č. 192/1988 Sb. je hydroxylamin zařazen do skupiny "ostatních jedů".

Chemické vlastnosti

CAS-No : 5470-11-1

Mol. hmotnost: 69,49 g/mol

EC: 226-798-2

Vzorec: NH₂OH . HCl

Rozpustnost: Velmi dobře rozpustný ve vodě, rozpustný v glycerolu a v propylenglykolu.

Výskyt

Relativně často se vyskytující antioxidační látka používaná ve fotografickém průmyslu, při výrobě plastických hmot a v agrochemických výrobcích. S hydroxylamin-hydrochloridem mohou přijít do styku osoby např.:

- ve fotografickém průmyslu, kde se používá jako redukční činidlo ve vývojkách,
- v průmyslu plastických hmot při výrobě kaprolaktanu, nebo se používá jako regulátor polymerizace butadien-styrenových směsí,
- při barvení akrylonitrilových syntetických vláken a v barvách na potisk vlny,
- při výrobě pesticidů,
- v lacích na podlahu a ve výrobcích chemického průmyslu, kde se využívají jeho antioxidační vlastnosti (mastné kyseliny a mýdla).