

MANGANESE CHLORIDE

(M 031)

Chlorid manganatý

Koncentrace přípravku: 2,0% ve vazelině, molální koncentrace: 0,159

Synonyma

Manganous chloride

Manganese (II) chloride

Vlastnosti

Jde o komplikovanou sloučeninu, neboť se vyskytuje jako anhydrát (MnCl_2), dihydrát ($\text{MnCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$) nebo tetrahydrát ($\text{MnCl}_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$). Tetrahydrát, jako ostatně i další dvojmocné sloučeniny manganu, je růžové až fialové barvy, tvoří krystalky a vyskytuje se v přírodě jako vzácný minerál scacchit. Obecně, když se mluví o dvojmocném chloridu manganu, má se na mysli právě tetrahydrát, který tvoří tzv. trans molekulu $\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2$. Používá se jako katalyzátor při chlorizaci organických sloučenin, při výrobě krmiv pro dobytek a při výrobě suchých baterií. V průmyslu výroby kovů se přidává jako zušlechťovací aditivum (manganová ocel, nerezavějící ocel apod.). Chlorid manganatý je uveden v zákonu č. 75/2003 Sb., (příloha, oddíl I.).

Chemické vlastnosti

CAS-No : 7773-01-5

Mol. hmotnost: 125,84 g/mol

EC: 231-869-6

Vzorec: MnCl_2

Rozpustnost: Velmi dobře rozpustný ve vodě a v etanolu, nerozpustný v éteru.

Výskyt

S chloridem manganatým se může přijít do styku např.:

- v průmyslu zpracování kovů, při výrobě ušlechtilé oceli,
- v průmyslu organické chemie, kde slouží jako často používaný katalyzátor a donátor chloru,
- při výrobě krmiv pro dobytek,
- při výrobě suchých baterií.