

FERRIC CHLORIDE

Chlorid železitý

(I 016)

Koncentrace přípravku: 2,0% ve vazelině, molální koncentrace: 0,123

Synonyma

Iron (III) chloride

Flores martis

Vlastnosti

Tvoří hexagonální, tmavé až tmavě hnědé, velmi hygroskopické lístky nebo plátky. V procházející světlo červené v dopadajícím světlo zelené. Snadno absorbuje vzdušnou vlhkost a mění se rychle na hnědožlutý až oranžový hexahydrát. Je známou iritační látkou. Slouží k přípravě všech ostatních solí železa a k chloraci stříbrných a měděných rud. Substance je uvedena v zákonu č. 75/2003 Sb., (příloha, oddíl I).

Podle evidence (§ 28 zákona č. 356/2003 Sb.), o chemických látkách a chemických přípravcích bylo v ČR v roce 2002 vyrobeno 439 t (zdroj dat OER MŽP).

Chemické vlastnosti

CAS-No : 7705-08-0

Mol. hmotnost: 162,22 g/mol

EC: 231-729-4

Vzorec: FeCl₃

Rozpustnost: Dobře rozpustný ve vodě, v etanolu, v éteru a v acetonu, slabě v sirouhlíku.

Výskyt

V průmyslu se používá při úpravě pitné vody, k leptání mědi např. při výrobě mědirytin.

Používá se rovněž při výrobě a úpravě některých měděných nástrojů a pomůcek v tiskařském průmyslu.

Velmi často používané reakční činidlo v laboratořích (průkaz aminokyselin v moči např. při fenylketonurii).

Má hemostatické a adstringentní vlastnosti a používá se ve veterinárním lékařství.

Má využití i ve veterinárním lékařství.