

塩基性炭酸銅

別名:

$1 \sim 2 \text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$

劇物:(無機銅塩類)

(性状) 青緑色粉末で緑青の主成分である。200～220 で分解する。炭酸ガスを放出して酸化銅(Ⅱ)になる。水にほとんど溶けない(20 で水100mlに $2 \text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$ として 9.0×10^{-5} gに溶ける)。酸、アンモニア水に可溶。炭酸水に難溶。

措 置

漏 え い 時

飛散した場所の周辺にはロープを張るなどして人の立入りを禁止する。

作業の際には必ず保護具を着用し、風下で作業をしない。

飛散したものは空容器にできるだけ回収し、そのあとを多量の水を用いて洗い流す。

出 火 時

(周辺火災の場合)

速やかに容器を安全な場所に移す。移動不可能な場合には、容器及び周囲に散水して冷却する。

(着火した場合)

(消火剤)

暴 露・接 触 時

急性中毒と刺激性

(吸入した場合)

(皮膚に触れた場合)

(眼に入った場合)

異物感を与え、粘膜を刺激する。

医師の処置を受けるまでの救急方法

(吸入した場合)

鼻をかみ、うがいをさせる。

(皮膚に触れた場合)

直ちに汚染された衣服やくつ等の汚れを落としたのち、付着又は接触部を石けん水で洗浄し、多量の水を用いて洗い流す。

(眼に入った場合)

直ちに多量の水で15分間以上洗い流す。

注 意 事 項

強熱すると酸化銅(Ⅱ)の煙霧を発生する。

煙霧は有害なので注意する。

保 護 具

保護眼鏡、保護手袋、保護長ぐつ、保護衣、防じんマスク