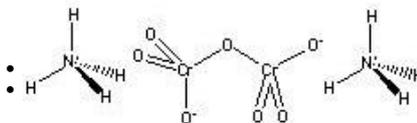


重鉻酸銨

分子式： $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

結構式：



特性

- 明亮橘紅色單斜狀或角柱狀晶體。
- 可溶於酒精；不溶於丙酮。

來源

- 工業產生：由硫酸銨及重鉻酸鈉反應而得，或由氨氣和鉻酸溶液反應而得

用途

<工業>

- 氮純化；催化劑；指示劑；油脂及蠟之漂白劑；染料媒染劑(dye mordant)；酸洗劑(pickling agent)；石板印刷(lithography)及照片所用之試劑；煙火、安全火柴及炸藥之製造(pyrotechnics)；鉻色素中間產物；皮革處理等用途。
- 金屬處理、鍍鉻過程、電鍍、襯層轉換及抗腐蝕用。
- 除霉劑；保存木材用之水溶液及防火劑；紡織品及種子防護劑。

<生活材料>

- 抗腐蝕劑：用於反應器冷卻器，內燃機及氣體柴油引擎、冰箱、冷氣、電池、水冷式核子反應器。
- 棉花之後處理、紡織品及紙張之印刷；黏著劑之製造。

危害

<環境危害>

- 遇到震動、摩擦、火焰或者其它引燃物有爆炸危險。

<人體危害>

- 吸入、吞食與皮膚接觸有害。
- 可能引起遺傳基因損害。

暴露場域

製藥業、紡織業、化學工業、印刷業、染料、電鍍。

防治措施

- **個人習慣**：可能接觸含 Cr^{6+} 溶液之場所，須配戴無滲透性手套、圍裙及鞋子；在乾燥 Cr^{6+} 可能接觸時，也必須戴防護手套。
- **工作環境**：於職業暴露之場所，須穿著工作服或全身覆蓋之防護衣；並每天更換。配備眼睛防護裝備，且須設置快速洗眼設備。