

# 氰化亞銅

分子式：CuCN 結構式： $\text{Cu} \text{---} \text{C} \equiv \text{N}$

## 特性

- 白色單斜柱體或綠色斜方晶體。
- 白至米黃色粉末、無色或暗綠色斜方晶體或暗紅色單斜柱體。淡米黃色粉末。
- 溫度高於 130°C時自燃，極毒。

## 來源

- 工業產生：
  - 1.藉由硫酸銅溶液加入氰化鉀獲得。
  - 2.藉由碳酸銨溶液過濾銅碎片，並加入氰化鈉粒狀物產生沉澱製成。
  - 3.硫酸銅加氰化鈉(沉澱)。
  - 4.藉由鹼氰化物和亞硫酸氫鈉加入硫酸銅溶液生成。

## 用途

### <工業>

- 當聚合化過程之催化劑、使用於電鍍銅或鐵、當作殺蟲劑或殺菌劑、當作塗料中的防污劑。(往昔用途)
- 用於鍍液、電鍍電解液、鍍銀、鍍黃銅和電鍍青銅。
- 作為電鍍青銅之試劑、試劑(Sandmeyer reaction)、作為電鍍黃銅之試劑。

## 危害

- 氰化物分解時，可能會釋出有毒氣體與蒸汽，如氰化氫和一氧化碳。
- 被酸分解而釋出氰化氫。
- 加熱至分解時，會釋出有毒的氰化氫和氮氧化物煙霧。

## 暴露場域

電鍍、製藥業、塗料。

## 防治措施

- **個人習慣:**需配戴供氣式或自給式呼吸器(配特定用於氰化物的瀘毒罐)·如沒戴全罩式防毒面具·需配戴護目鏡及穿著抗滲防護衣。