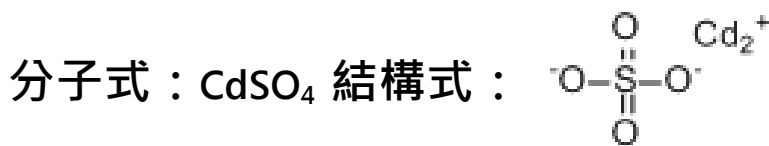


硫酸鎘



特性

- 無味、無色斜方結晶。
- 不溶於丙酮、氨水、甲醇。

來源

- 工業產生：
 1. 硫酸鎘是由無水和水合鹽類製造而成；藉由溶解鎘金屬、氧化物、硫化物、氫氧化物或是碳酸鹽於硫酸中所製造而成。
 2. 在高溫下小心控制氧化環境，進行硫化物及亞硫酸鹽之氧化。另一替代方法為在硫酸二甲酯中使用粉末狀的硝酸鎘、鹵化物、氧化物或碳酸鹽。

用途

<工業>

- 用於真空管、螢光屏、韋斯頓電池(Weston cell)電解液。
- 殺菌劑；用於塗抹於受感染的蘋果樹及梨子樹。
- 做為水泥促凝劑。
- 為鎘、銅、鎳之電化學沉積、製造標準鎘元素、做為測試砷含量之催化劑、測定硫化氫及偵測反丁烯二酸、做為殺線蟲劑。
- 使用於標準韋斯頓電池及做為電解質及替代物於電鍍及氰化物浴中。
- 做為殺線蟲劑。

危害

<環境危害>

- 與鋁及鎂產生劇烈反應。
- 加熱至分解時會釋出高毒性之燻煙(鎘及其硫氧化物)。

暴露場域

工程業、電鍍、電池、製藥業、化學工業。

防治措施

- **個人習慣**：受污染之空氣應被過濾，而員工於工作時處理集塵器或是過濾器亦應穿戴呼吸防護具。除另有說明外，建議穿戴全套的呼吸防護配備。