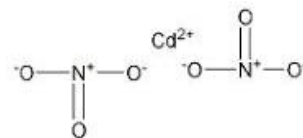


硝酸鎘

分子式： $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ 結構式：



特性

- 白色立方水晶體，白色非結晶狀或針狀溶於水、阿摩尼亞。
- 溶於乙醇、乙醚、丙酮，在酸中之溶解力非常好水中溶解度。

來源

- 工業產生：
 1. 於硝酸溶液中溶解金屬鎘，經純化、濃縮及結晶而得。
 2. 硝酸溶液與鎘或氧化鎘反應並結晶而得。
 3. 硝酸與碳酸鹽類反應，經結晶化作用產生硝酸鎘四水和物，於20°C小心地在濃硝酸中去水而得硝酸鎘。

用途

<工業>

- 製造其它鎘鹽。
- 控制核反應爐中核分裂反應速率之抑制劑。
- 鹼性電池中之正極材料。

<生活材料>

- 照片感光乳劑、玻璃及陶器之著色劑。

危害

加熱至分解時釋放非常毒之鎘及氮氧化物蒸煙(fume)。

暴露場域

化學工業、樹脂合成業、製藥業、染料。

防治措施

- 個人習慣：
 1. 受污染之防護覆蓋物應隔離以避免操作之人員直接接觸。
 2. 徹底清洗覆蓋物之後才可繼續使用。