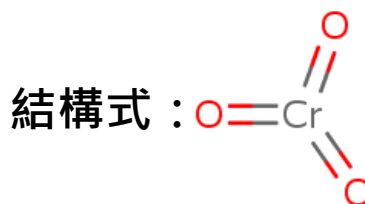


三氧化鉻

分子式：CrO₃



特性

- 通常呈暗紅色，薄片狀、晶狀或粒狀粉末，無味，容易潮解。
- 本身不可燃，但遇有機物和易燃物質，能導致有機物及可燃物的燃燒，與硫、磷及某些有機物混合，經摩擦有引起燃爆的危險。
- 為致癌物質(IARC：Group 1)，具腐蝕性。

來源

- 工業生產：汽車生產、軍事飛機、有機合成及催化劑製造等。

用途

<工業>

- 金屬鍍鉻(汽車生產)、鋁陽極氧化(軍事飛機)、金屬拋光、電解制高純金屬鉻、鞣革和印染、化學轉化塗料(裝飾或防腐)、合成橡膠及油脂精製、木材防腐劑、氧化劑(有機合成及催化劑製造)等。

危害

<短期接觸>

- 鉻酸霧滴及粉塵會嚴重刺激鼻子、喉嚨、支氣管、肺及皮膚，尤其是六價鉻對人類有高的致肺癌性。
- 暴露於鉻酸會造成齒質腐損及變色。
- 暴露於鉻酸鹽粉塵會增加支氣管癌的意外。

<長期接觸>

- 可能會出現結節性和非結節肺塵埃沉著病、牙齒受蝕、皮膚和牙齒變色、鼓膜穿孔、嗅覺和味覺喪失、血液改變，包括白血球減少。
- 勞工會有嚴重肝臟損傷及中樞神經系統影響，亦有短期記憶混亂及注意力渙散的情形。
- 可能會產生過敏反應，導致支氣管哮喘發作。
- 長期或重複暴露可能會導致敏感性皮膚炎、過敏性皮膚炎及慢性潰瘍。

暴露場域

鉻顏料生產工業、鍍鉻工業等。

防治措施

- 個人習慣：工作後儘速脫掉污染之衣物，洗淨後才可再穿戴或丟棄，須徹底洗手，維持作業場所清潔。
- 工作環境：定期健康檢查(肝肺等)、佩戴有效防毒口罩或面罩等。