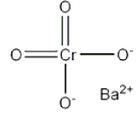


鉻酸鋇

分子式：BaCrO₄ 結構式：



特性

- 常溫下為黃色粉末，無明顯氣味，水中溶解度低，可溶於強酸。
- 分解溫度與沸點約在 228°C。
- 與強氧化劑接觸會引起著火和爆炸

來源

- 自然界中：存在於哈希石晶體 (hashemite crystals)
- 工業生產：工業合成。
- 日常生活：-

用途

<工業>

- 用於鍍鉻程序中作為硫酸根離子的掠奪劑。
- 腐蝕抑制塗料。

<工業原料>

- 用於有色塗料之製造。

危害

<短期接觸>

- 對皮膚、眼睛及呼吸道皆具有刺激性，甚至造成嚴重傷害。
- 短時間吸入暴露於鉻酸鹽會造成鼻腔、咽喉、支氣管及肺部嚴重刺激。皮膚與眼睛接觸可能造成灼傷。

<長期接觸>

- 呼吸道潰瘍、皮膚潰瘍及呼吸道惡性腫瘤，肝臟受損。IARC 分類為第 1 類，對人類具致癌性。。

暴露場域

- 製造工業。
- 電鍍工業。

防治措施

- 個人習慣：可佩戴呼吸防護具、防滲手套與防護衣。
- 工作環境：工作場所嚴禁抽煙或飲食，處理此物後，須徹底洗手。