

# 物質安全資料表

序 號 : 398

第 1 頁 / 4 頁

## 一、 物品與廠商資料

物品名稱：硫酸鉻水合物(CHROMIC SULFATE HYDRATE)
物品編號： -
製造商或供應商名稱、地址及電話： -
緊急聯絡電話/ 傳真電話： -

## 二、 成分辨識資料

純物質：

中英文名稱：硫酸鉻水合物(CHROMIC SULFATE HYDRATE)
同義名稱： -
化學文摘社登記號碼 (CAS No. ): 10101-53-8
危害物質成分 (成分百分比): 100

## 三、 危害辨識資料

最重	健康危害效應：會刺激皮膚引起皮膚炎、灼傷眼睛、刺激呼吸道及腸胃消化道等。
要危	環境影響： -
害與	物理性及化學性危害：不會燃燒，高溫下會分解毒性物質，如鉻氧化物、硫氧化物
效應	特殊危害： -
主要症狀：過敏、發疹、潰瘍、刺激	
物品危害分類：—	

## 四、 急救措施

不同暴露途徑之急救方法：	
吸 入：	1. 立即將患者移到通風處。2. 若呼吸已將停止，施予人工呼吸。3. 使患者保持溫暖及休息。4. 立即就醫。
皮膚接觸：	1. 立即以大量清水沖洗。2. 若污染衣物，立即脫掉並以水沖洗皮膚。3. 沖洗後若仍有刺激感，立即就醫。
眼睛接觸：	1. 立即以水沖洗。2. 並不時地撐開上眼皮。3. 不可搓揉眼部。4. 立即就醫。
食 入：	1. 立刻飲下大量的水。2. 不可催吐。3. 若為自發性嘔吐，宜將患者側臥，以維持呼吸道暢通。4. 嘔吐後清水清潔口腔。5. 立即就醫
最重要症狀及危害效應： -	
對急救人員之防護： -	
對醫師之提示： -	

## 五、 滅火措施

適用滅火劑：化學乾粉、二氧化碳、泡沫、水。
滅火時可能遭遇之特殊危害：1. 燃燒高溫下，分解生成有毒物質，如鉻氧化物、硫氧化物。
特殊滅火程序：1. 不易燃之物質。2. 建議於滅火時穿戴正壓式呼吸防護具。3. 不危及人員安全情況下，將容器運離火災地區。4. 防範滅火廢液流入下水道。
消防人員之特殊防護裝備： -

# 物質安全資料表

序 號 : 398

第 2 頁 / 4 頁

## 六、洩漏處理方法

個人應注意事項：1. 在污染區尚未完全清理乾淨前，限制人員接近該區。2. 確定清理工作是由受過訓練的人員負責。3. 穿戴適當的個人防護裝備。
環境注意事項：1. 對該區域進行通風換氣。2. 撲滅或除去所有發火源。3. 通知政府安全衛生與環保相關單位。
清理方法：1. 在洩漏及外洩區尚未清理乾淨前，禁止未穿戴防護裝備及衣物者進入。2. 經吸附劑吸收後，放置鋼筒封口後用最便利安全的方法收集或安全的衛生掩埋。3. 液體洩漏用蛭石、乾沙、泥土或類似物質吸收。4. 清理洩漏物之人員應曾接受適當之訓練及穿戴適當之防護具，方可進行清理。

## 七、安全處置與儲存方法

處置： 1. 由訓練過的人員處理操作此項化學物質。 2. 此物與強氧化劑不相容，宜遠離之。 3. 操作時避免入粉塵。
儲存： 1. 常溫密閉容器內，保持周圍通風順暢。

## 八、暴露預防措施

工程控制：局部排氣裝置。			
控 制 參 數			
八小時日時量平均 容許濃度 TWA	短時間時量平均 容許濃度 STEL	最高容許 濃度 CEILING	生物指標 BEIs
0.5 mg/m <sup>3</sup>	1.5 mg/m <sup>3</sup>	—	-
個人防護設備： 呼吸防護：2.5 mg/m <sup>3</sup> 以下：可使用粉塵液滴呼吸防護具。 5 mg/m <sup>3</sup> 以下：可使用粉塵液滴呼吸防護具，但不可使用拋棄式、正壓式(供氣式)呼吸防護具。 12.5 mg/m <sup>3</sup> 以下：正壓供氣式呼吸防護具。 25 mg/m <sup>3</sup> 以下：空氣純化全面罩式呼吸防護具，任何SCBA自給式氧氣鋼瓶呼吸防護具。 在未知濃度下：建議依SCBA全面罩呼吸防護具方式。 手部防護：防滲手套 眼睛防護：1. 需有沖水設備。2. 配戴防護鏡，不可配戴隱形眼鏡。3. 面罩(至少八吋寬) 皮膚及身體防護：防滲衣物(裙、袖、長靴)			
衛生措施：1. 工作後儘速脫掉污染之衣物，洗淨後才可再穿戴或丟棄，且須告知洗衣人員污染物之危害性。 2. 工作場所嚴禁抽煙或飲食。3. 處理此物後，須徹底洗手。4. 維持作業場所清潔。			

## 九、物理及化學性質

物質狀態：固體	形狀：無味紫色或綠色固體
顏色：紫色或綠色	氣味：無味
pH 值：1.0-2.5 @ 於5%水溶液 20	沸點/ 沸點範圍：分解

# 物質安全資料表

序 號 : 398

第3 頁/4 頁

分解溫度： -	閃火點： / 測試方法： ( ) 開杯 ( ) 閉杯
自燃溫度： -	爆炸界限：/
蒸氣壓：近乎0 mmHg	蒸氣密度：/
密度：1.7 ~ 3.0(水=1)	溶解度：可溶於水

## 十、安定性及反應性

安定性：正常狀況下安定
特殊狀況下可能之危害反應：強氧化劑(次氯酸鹽、次溴酸鹽、過氧化物、氧氣)：將物質氧化成氧化鉻(chromic oxide)、過氯酸鹽、硝酸鹽、氯、溴、氟。
應避免之狀況：熱、火焰、引火源。
應避免之物質：強氧化劑(次氯酸鹽、次溴酸鹽、過氧化物、氧氣)。
危害分解物：三氧化鉻、硫氧化物(二氧化硫、三氧化硫)

## 十一、毒性資料

急毒性：1. 皮膚過敏發疹潰瘍、水疱併發皮膚炎。2. 刺激灼傷眼睛。3. 呼吸道過敏。4. 胃腸消化道刺激。 LD50(測試動物、暴露途徑)：258 mg/kg(小鼠, 吞食) LC50(測試動物、暴露途徑)：-
局部效應：—
致敏感性：
慢性或長期毒性：皮膚過敏癢、紅腫。
特殊效應：IARC 將之列為Group 3：無法判斷為人類致癌性。 ACGIH 將之列為A4：無法判斷為人類致癌性。

## 十二、生態資料

可能之環境影響/ 環境流佈： 1. 已知鉻有氧化數為0、+、+、+、+ 的鉻化物存在。 2. 常態下，三價鉻和0 價鉻在大氣中不具反應性，大氣中的4 價鉻可能與空氣中的污染物反應還原為三價鉻，鉻可經濕式或乾式沈降自空氣中清除。 3. 水中可溶性的鉻大部分為Cr(6+)，少量為Cr(4+) 的有機錯化物，四價鉻可能被有機物還原為三價鉻，大部分鉻在水中可能為不溶性微粒而懸浮，最終將沈降為沈澱物。 4. 土壤中的鉻通常以三價存在，會吸附於黏土和有機物，移動率低；4 價鉻不會被土壤成份吸收，因此移動率高，但它會很快還原為三價鉻且自然界存在量少。 5. 鉻在水中魚體和有機體、人體、植物皆有生物濃縮現象。
---

## 十三、廢棄處置方法

廢棄處置方法： 置於密閉容器內後安全的衛生掩埋。
-----------------------------

## 十四、運送資料

# 物質安全資料表

序 號 : 398

第4 頁/4 頁

國際運送規定： -
聯合國編號： —
國內運輸規定：1. 道路交通安全規則第 84 條 2. 船舶危險品裝載規則 3. 台灣鐵路局危險品裝卸運輸實施細則
特殊運送方法及注意事項： -

## 十五、法規資料

適用法規：	
危險物及有害物通識規則	毒性化學物質管理法
勞工作業環境空氣中有害物質容許濃度標準	道路交通安全規則
事業廢棄物貯存清除處理方法及設施標準	

## 十六、其他資料

參考文獻	1. MSDS 資料庫, CCINFO 光碟, 2000-3 2. RTECS 資料庫, TOMES PLUS 光碟, Vol. 45, 2000 3. HSDB 資料庫, TOMES PLUS 光碟, Vol. 45, 2000	
製表者單位	名稱：	
	地址/ 電話：	
製表人	職稱：	姓名 ( 簽章 ):
製表日期	89.11.30	
備 註	上述資料中符號” - ”代表目前查無相關資料，而符號”/ ”代表此欄位對該物質並不適用。	

上述資料由工研院工安衛中心提供，工安衛中心對上述資料已力求正確，但錯誤恐仍難免，各項數據與資料僅供參考，使用者請依應用需求，自行負責判斷其可用性，工研院不負任何責任。



財團法人  
工業技術研究院  
工業安全衛生技術發展中心