

安全資料表

一、化學品與廠商資料

化學品名稱：三苯基氯矽烷(氯(三苯基)矽烷) (Chlorotriphenylsilane)	
其他名稱：Alfa Aesar(Thermo Fisher Scientific Chemicals, Inc.) A13678	
建議用途及限制使用：用作化學試劑、精細化學品、醫藥中間體、材料中間體。	
製造者、輸入者或供應者名稱：友和貿易股份有限公司	
製造者、輸入者或供應者地址：新北市林口區文化一路一段93號3樓之2	
製造者、輸入者或供應者電話：(02) 2600-0611	製造者、輸入者或供應者傳真：(02) 2600-0799
緊急連絡電話：日間:(02)2600-0611 夜間:(03)460-5236	緊急連絡傳真：(02) 2600-1008

二、危害辨識資料：

化學品危害分類：1.腐蝕/刺激皮膚物質第1B級2.嚴重損傷/刺激眼睛物質第1級
標示內容： 象徵符號：腐蝕 
警示語：危險
危害警告訊息：1.造成嚴重皮膚灼傷和眼睛損傷2.造成嚴重眼睛損傷
危害防範措施：1.穿戴適當的防護衣物、手套、戴眼罩/護面罩2.若與眼睛接觸，立刻以大量的水洗滌後洽詢醫療3.衣服一經污染，立即脫掉
其他危害：--

三、成分辨識資料

純物質：

中英文名稱：三苯基氯矽烷(氯(三苯基)矽烷) Chlorotriphenylsilane
同義名稱：Triphenylsilyl chloride; Triphenylchlorosilane; Triphenylsilicon chloride; Chlorotriphenyl-silan; Silane, chlorotriphenyl-; Silane, chlorotriphenyl-; Triphenylchlorosilane;
化學文摘社登記號碼 (CAS No.)：76-86-8
危害成分(成分百分比)：97%

混合物：

化學性質：--		
危害成分之中英文名稱	化學文摘社登記號碼 (CAS No.)	濃度或濃度範圍 (成分百分比)
--	--	--

四、急救措施

安全資料表

不同暴露途徑之急救方法：

吸入：1.若吸入薰煙或可燃物質，應將患者移出污染區域。2.讓患者躺平休息，並保暖。3.假牙可能會阻塞氣管，因此應在初步急救前先將之移除。4.如病患沒有呼吸，須進行人工呼吸。必要時可進行心肺復甦術。5.立即就醫。6.吸入蒸氣或氣溶膠（霧滴、薰煙）可能會導致肺水腫。7.腐蝕性物質可能會導致肺臟損傷（如：肺水腫、肺內有液體）。8.該反應可能會在暴露24小時後才延遲發生，患者應妥善休養（最好保持半橫躺姿勢），即使症狀未顯現或尚未出現也必須持續接受醫療觀察。9.在症狀產生前，可考慮使用含dexamethasone衍生物或beclomethason衍生物的噴劑。但須交由醫生或醫生指示人員進行相關操作。

皮膚接觸：1.立刻以大量清水沖洗身體及衣物，最好使用緊急沖淋設備。2.立即脫去所有受污染衣物，包括鞋子。3.以清水沖洗皮膚及頭髮，直至毒物諮詢中心或醫生接手進行治療。4.立即就醫。

眼睛接觸：1.立刻翻開眼皮持續沖洗眼睛。2.保持眼睛張開以確實徹底沖洗眼睛，並不時翻開上下眼瞼加以沖洗。3.持續沖洗至毒物諮詢中心或醫生接手進行治療，或沖洗15分鐘以上。4.立即就醫。5.眼睛受傷後，應由專業人員將其隱形眼鏡取出。

食入：1.立刻連絡毒物諮詢中心或醫生，以尋求相關建議。2.立即就醫。3.若不慎吞食，禁止催吐。4.若有嘔吐情形，可讓病人維持左側臥姿勢（盡量讓頭部位置朝下）並避免異物倒吸入肺內。5.仔細觀察患者情形。6.對於想睡或逐漸失去意識者，禁止給予液體。7.給水漱口，若患者可飲水，可緩慢給予液體。

最重要症狀及危害效應：--

對急救人員之防護：應穿著C級防護裝備在安全區實施急救。

對醫師之提示：有毒物質（若無指定療法）：1.基礎療法：必要時，以抽吸方式使其呼吸道暢通。觀察其呼吸狀況，若其呼吸量不足，則可協助其呼吸。以呼吸面罩供給氧氣，其供給速率為10~15L/minute。若有肺水腫或休克情形，則應接受觀察及治療。可能有病發情形。不可催吐，若疑似吞食該物質，則應先漱口並在患者可吞嚥的情況下飲用200毫升的水（建議飲用量為5ml/kg）來進行稀釋（患者會有強烈的嘔吐反射且不會流口水）。2.依其症狀進行治療。

五、滅火措施

適用滅火劑：1.泡沫。2.乾沙。3.二氧化碳。

安全資料表

滅火時可能遭遇之特殊危害：1.可燃性固體，但火焰不易延燒；根據估計，大多數的有機粉塵皆具有可燃性（約為70%），根據燃燒環境的不同，這樣的物質可能會引起火災和/或粉塵爆炸。2.懸浮於空氣或其他氧化性媒介中的有機細微粉末可能會形成具有爆炸性的粉塵－空氣混合物，並導致火災或塵爆（包括二次爆炸）。3.避免造成粉塵飛揚，尤其是在局限空間中或通風不良處。因為粉塵可能會與空氣形成爆炸性混合物。並避開任何可能導致火災或爆炸的引火源（如火焰或火花）。4.經由研磨所產生的粉塵雲特別具有危險性。5.塵爆可能會釋放大量氣體，而氣體蓄積產生的壓力可能會造成爆炸而破壞工廠、建築物，並對人造成傷害。6.初次或主要的爆炸通常會發生在密閉空間中，例如：機械或工廠，其爆炸力足以震碎或破壞工廠。若初次爆炸所產生的震盪波進入周遭環境，則會攪亂原本已落下的粉塵，形成第二次的粉塵雲，並常會引起第二次規模更大的爆炸。所有大規模的爆炸皆是由類似的連鎖反應所導致。7.粉塵受到擾動、氣動傳輸、或在傾倒時會產生靜電放電的情形，該情形可經由鍵結或接地來進行預防。8.粉末操作機（例如：粉塵收集機、乾燥機、磨床）可能需要額外的保護裝置，例如：防爆洩壓口。9.所有會接觸該物質的可移動部分，其移動速率皆須以低於1公尺/秒。10.突然從儲存區或操作儀器設備中釋出的帶靜電物質（特別是在高溫和/或高壓下），在沒有明顯的引火源存在下也可能引火燃燒。11.根據粉末製程及操作方式的不同，不同樣品的粉末表面積和表面結構可能有相當大的差異；也就是說，粉塵文獻中所公佈的粉塵易燃數據是無法使用的。12.燃燒產物包括：一氧化碳（CO）、二氧化碳（CO₂）、氯化氫、光氣、二氧化矽及其他燃燒有機物質生成的熱分解產物。

特殊滅火程序：1.通知消防隊，並告知其危害所在處及危害特性。2.穿戴全套防護衣物及呼吸防護具。3.設法避免洩漏物流入河川或水道。4.在適當防護下，由安全距離外滅火。5.安全情況下關掉電子設備，直到無蒸氣及火災危害。6.噴灑大量水霧來控制火勢並冷卻鄰近區域。7.避免灑水至水池內。8.禁止靠近高溫容器。9.自受保護區域噴灑水霧，以冷卻暴露於火場的容器。10.安全情況下將容器搬離火場。11.盡可能輕輕施用泡沫。不可強力噴灑泡沫，或直接讓泡沫流進入氯矽烷。這將導致在氯矽烷和包含在該泡沫體溶液中的水之間嚴重的反應。12.只要有可能，瞄準氯矽烷或彈回固定物體（如桶槽或堤壁）的前面以允許泡沫輕輕流到液體表面。有時候，然而，它可能有必要以高射方式噴灑泡沫到火災的中心部位。13.除了在非常小的火災的情況下，和在可能的情况，使用至少兩個噴嘴，以提高泡沫的分佈超過氯矽烷的表面。14.建立一個相對厚毯子的泡沫（例如，最小12至18英寸/30~50厘米）在整個液體表面。一旦這項工作已經完成，暫時中止泡沫的應用程序，開始滅火。泡沫重新應用於在火災發展強度和/或煙霧/蒸氣出現穩定甚至增加在必要時重複此進程，直至滅火的影響，或者直到可以啟動其他緊急措施。15.據推測，火災經由從泡沫排出的水逐漸水解氯矽烷而熄滅。此水解反應形成一層矽氧烷（流體或凝膠）在氯矽烷的表面上，從而抑制蒸氣產生和排除氧氣，因此滅火。16.採用泡沫和接近火場時謹慎操作。在滅火過程中形成的水解層可以捕集易燃氣體，並且如果該層被破壞（撞擊泡沫流），次表層引燃並且可能發生快速閃火延燒。

消防人員之特殊防護裝備：配戴全身式化學防護衣及空氣呼吸器（必要時外加抗閃火鋁質被覆外套）。

六、洩漏處理方法

個人應注意事項：確保足夠的通風。

環境注意事項：更多的生態學資訊請參見第十二節。

安全資料表

清理方法：小量洩漏：1.移除所有引火源。2.立即清理所有洩漏物。3.避免接觸皮膚、眼睛。4.穿著防護衣物以避免個人接觸。5.採取乾式清理程序並避免造成粉塵飛揚。6.裝存於適當、清楚標示的廢棄物容器中。7.儲存或處置區域的排水設備應設置保留區，以便在排放該物質前，調整其洩漏物的酸鹼值並進行稀釋。8.定期測漏。9.氯矽烷易外洩漏或釋放導致氯化氫蒸氣霧應盡速減到最小或控制。10.必須在氯矽烷蒸氣雲工作者需要全套保護裝置。11.洩漏情況高達5升，使用惰性物質吸附，例如乾沙、乾泥土。由此產生的材料應在指導下妥善包裝及處置。12.注：這種材料與水發生反應，必須攜帶相應的警告標籤。13.用清水徹底清洗患處。大量洩漏：1.提供築堤或其他適當圍堵。2.用中等膨脹泡沫（抗酒精）覆蓋洩漏物質。3.吸抽未被污染的純物質進入適當可移動的桶槽、鋼瓶或桶子。4.使用顯性物質中和殘留物質。注意！水解和中和某些氯矽烷會釋放氫氣。副產物的水解可能是不溶性的液體或固體。5.從大量溢出產生氯化氫蒸氣可以用水霧的方式還原後成酸性煙流，注意不要將水直接噴到洩漏的液體氯矽烷池。由此產生的酸性廢水需要事先中和在排放到下水道系統。6.在氯矽烷的意外洩漏至地表水或下水道系統的情況下，及時通知相應的污染控制機構。

七、安全處置與儲存方法

處置：處置要求：1.在通風良好處處置。2.稀釋時，應將該物質加入水中，禁止將水加入該物質，以免反應過度劇烈。3.避免吸菸、暴露於光照或引火源。4.避免接觸不相容物質。5.操作時禁止飲食或吸菸。6.容器不使用時需緊閉。7.避免容器物理性損壞。8.懸浮於空氣或其他氧化性媒介中的有機細微粉末可能會形成具有爆炸性的粉塵—空氣混合物，並導致火災或塵爆（包括二次爆炸）。9.減少懸浮性粉塵，並除去所有引火源。遠離高溫、熱表面、火花及火焰。10.建立良好的內部管理守則。11.定期清理蓄積的粉塵，以免造成粉塵二次污染。12.在粉塵產生處設置局部排氣裝置，以免粉塵蓄積。應特別注意容易忽略的隱藏區域，以降低二次爆炸的可能性。13.不可使用空氣噴嘴進行清理。14.避免採取乾式清掃方式，以免造成粉塵二次污染。用吸塵器清理粉塵蓄積的表面，並放置於化學品處置區域。應使用防爆馬達型吸塵器。15.對靜電放電源進行控管。粉塵可能會蓄積靜電，而成為引火源。16.根據適用標準及其他國家法規，必須指定使用固體處理系統。17.禁止直接倒入易燃溶劑或有易燃蒸氣處。18.操作設備、包裝容器及所有設備皆必須接地固定。塑膠袋及塑膠不可被接地固定，且抗靜電袋無法完全防止靜電產生。19.靜電放電可能會點燃易燃氯矽烷的蒸氣。整個“惰性”系統用乾燥氮氣轉移氯矽烷是重要的。20.當任何這些化合物的流過，或從管道排出，或自由落下通過空間靜電可能會產生。飛濺灌裝是特別危險的，應該盡量避免。21.排去靜電荷並避免火花放電，必須被提供從產生點到地面的連續路徑。最好用等電位連接所有容器和管道和接地所有的容器和管道。22.設備，如線、泵、閥、容器等，引入任何氯矽烷之前必須徹底的乾燥至沒有一絲水。23.在操作之前，該系統應測試為等於或高於操作壓力用乾燥氮氣和塗上肥皂溶液在每個接頭和檢查氣泡。24.應使用完全封閉的系統，大氣開口或通風口將允許濕氣進入造成的氯化氫產生這將腐蝕設備。25.只能使用乾燥氮氣當以下任一被執行：加壓容器、自吸泵、氮封桶槽、填充或取出的桶槽內容物。從氮氣保護系統操作通風口應被定向到一個排出物回收系統，或者一個通氣洗滌器或兩者。26.從圓桶抽出氯矽烷之前，圓桶必須進行電氣接地並連接到接收容器中。氯矽烷可以經由安裝在圓桶塞子的鋼閥被撤回。乾燥氮氣（空氣或氧氣不能用，由於氯矽烷的可燃性）應該被引入到圓桶通過另一個塞子替換液體。氮氣供應系統應包括一個單向閥，截止閥，壓力調節器和減壓閥。該系統可以修改通過重力撤回氯矽烷或進料的泵。建議不要對圓桶加壓。27.管線和閥門：建議碳鋼管線。28.焊接和法蘭管路連接是首選，以便保持一個不洩漏的系統。29.必須被用來提供不滲漏的接合只有法蘭墊圈是穩定於氯矽烷（非石棉的壓縮材料，Telfon，石墨）。需要最大的耐火性時，螺旋纏繞的金屬墊圈或金屬/石墨墊片是首選。30.各種規模的閥門可以是球墨鑄鐵、鍛鋼或鑄鋼閥門、不銹鋼或不銹鋼鑲邊。31.公路/鐵路油槽車或便攜式罐體固定管線互連可以與擺臂旋轉接頭（最佳解決方案）或無縫編織金屬軟管製成。使用法蘭或聯合連接。不要使用快速斷開接頭。注意事項：1.避免所有人體接觸，包括吸入。2.若有過度暴露風險時，應穿戴個人防護衣。3.處置後務必用水及肥皂洗手。4.工作服應分開清洗。受污染衣物清洗後方可再次使用。5.維持良好的職業衛生習慣。6.遵守製造商之儲存與處置建議。7.定期偵測空氣品質，確保維持工作環境之安全。8.空容器可能仍存有剩餘粉塵，而具有潛在危險性，某些粉塵經由適當的引火源引燃後可能會引發爆炸。9.勿於容器上進行切割、研磨、焊接及鑽孔等動作。10.確保上述活動在沒有適當的工作環境安全授權或允許下，不能在接近全滿、部分空或全空的容器附近進行。

安全資料表

儲存：適當容器：1.不應使用非鐵金屬和合金，如鋁，青銅，銅，鋅或鎂。其很容易被腐蝕並很多，在發生火災時，有較低的熔點。2.鑄鐵，由於其脆性，不能使用含有氯矽烷；鑄鋼和鍛鋼可以使用。3.塑料不可使用因其不相容並且與氯矽烷有反應性。4.在無水下，碳鋼是令人滿意用來包含氯矽烷的管路。5.實驗室用則可使用玻璃容器盛裝。儲存不相容物：1.氯矽烷：與水反應產生熱量和有毒、腐蝕性煙霧氯化氫和氫氣。2.與有機和無機酸反應劇烈並與鹼生成有毒或易燃氣體。3.與一級醇反應，（幾乎與水一樣快速），形成氯化氫；二級和三級醇反應較慢。4.與脂族胺反應迅速產生熱量以及銨和胺鹽。5.與氯（含氯）反應劇烈。6.單-、雙-、三-和四-烷氧基矽烷自燃溫度的測定中顯示出易於被氧化降低隨著取代。7.一些烷基矽烷是容易被點燃或者自燃。8.避免與氧化劑反應。9.容器中可能會蓄積壓力，應小心開啟，並採階段性通風。儲存要求：1.儘管氯矽烷與水有反應性，從氯矽烷火災水噴淋系統是保護建築物、技術設備和建築內容最有效的手段。泡沫噴水系統也可以用於提供附加的滅火能力（但是此類系統，很可能有對三氯矽烷和甲基二氯矽烷火災有限的效力）。2.在槽中和其他溢出的氯矽烷會相對密閉地區，一個固定安裝的介質膨脹泡沫系統可被提供給任何撲滅氯矽烷火災。3.應提供足夠數量的消防栓和適當的監視噴嘴在氯矽烷存儲、處置或加工處。4.極其重要的是提供足夠的洩漏控制設備安全地排走焚燒氯矽烷和預防其他重要領域和財產免遭暴露於火勢。這可能包括如築堤、路緣石、傾斜面、排水溝及遠程蓄水地區。洩漏防治設施的設計應以滿足預期的最大釋放氯矽烷，以及水從消防作業（包括自動噴水滅火系統，軟管，監測噴嘴等）預期的數量。5.在封閉的建築CO2可能是適當的滅火劑。6.容器：一般儲存罐應完全真空抗性或應備有自動加壓控制的氮氣供應和關閉系統避免負壓危險。7.設計壓力取決於儲存氯矽烷的屬性。8.一般容器應備有洩漏應急通風孔。9.容器配備有壓力釋放閥，因火災或其他原因以減輕過剩的內部壓力應採用非碎片型爆破片提前或減壓閥後，必須採取預防措施於防止閥門被堵塞與氯矽烷接觸空氣中水分的水解產物。10.貯存於原容器中。11.保持容器緊閉。12.貯存於陰涼通風處。13.遠離不相容物質和食物器皿。14.避免容器物理性損壞並定期測漏。15.遵守廠商提供之儲存及處置建議。16.請存放於乾燥、陰涼且通風良好處。17.保持容器密閉。18.腐蝕區域。19.保持在氮氣中。20.請將容器緊閉並存放於乾燥、陰涼且通風良好處。

八、暴露預防措施

工程控制：1.若其固體是作為粉末或結晶來處置時，需要局部排氣系統；僅管其微粒較大，其中仍會有部分會因彼此摩擦而變成粉末。2.應設計排氣系統以避免工作場所蓄積粉塵或排出氣體回流至作業場所。

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
--	--	--	--

安全資料表

個人防護裝備：

呼吸防護：1.除了當地廢氣會使該物質在空氣中達到有害濃度以外，呼吸防護具亦應納入考量。其防護具應由下列項目組成：(a) 若有需要，使用具備過濾濾材的防塵呼吸防護具。(b) 使用具備吸收濾罐及標準濾毒罐的濾清呼吸器。(c) 空氣濾清式面罩。
2.接地並固定可能可防止粉塵產生靜電。3.粉末處置設備（粉塵回收器、乾燥器、磨具）可能需要額外的防護措施，如：防爆洩壓口。

手部防護：1.護肘式聚氯乙烯(PVC)手套。2.應依照用途選用適當且耐用的手套。選用手套的要素包括：接觸頻率及接觸時間、手套材質的化學防護性、手套的厚度及穿戴時的靈活度。3.選用經過相關標準測試的手套。應汰換髒汙的手套。4.雙手必須在乾淨情況下，方可配戴手套。使用手套後，應徹底清洗雙手並擦乾。5.建議使用無香精的保濕霜。6.氯丁橡膠手套。

眼睛防護：1.實驗室中可使用護目鏡。大量使用、具有噴濺危險或該物質受壓時，應採取完整的眼睛防護。2.若該物質可能會接觸眼睛時，應配戴化學護目鏡；且該護目鏡必須貼合臉部。3.可能需要全面罩，但該面罩並非眼睛主要防護措施。4.氣體面罩可能可取代防濺護目鏡及面罩。

皮膚及身體防護：1.氟橡膠和類似合成橡膠提供了最好的保護。2.聚氯乙烯(PVC)和丁月青橡膠可以用作保護材料（手套，衣服和靴子），用於短期接觸在正常處置程序，以防止皮膚灼傷。3.不應使用膠乳橡膠。4.應當強調與氯矽烷接觸後安全淋浴/洗眼至少 15 分鐘的重要性。5.被污染的衣物和鞋子必須清除在安全淋浴洗之前。6.由他人幫助去除衣物以及可能在洗眼幫助保持眼睛張開是必要的。

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

外觀(物質狀態、顏色等)：米黃色固體	氣味：--
嗅覺閾值：--	熔點：91 - 96 °C / 195.8 - 2 °F
pH值：--	沸點/沸點範圍：378 °C / 712.4 °F @ 760 mmHg
易燃性（固體，氣體）：--	閃火點：--
分解溫度：--	測試方法(開杯或閉杯)：--
自燃溫度：--	爆炸界限：--
蒸氣壓：--	蒸氣密度：--
密度：--	溶解度：分解
辛醇/水分配係數(log Kow)：--	揮發速率：--

十、安定性及反應性

安定性：本產品應為安定的物質。
特殊狀況下之可能之危害反應：--
應避免之狀況：與鹼性物質接觸會釋放熱。存在不相容物質時不穩定。
應避免之物質：--
危害分解物：--

十一、毒性資料

暴露途徑：吸入、皮膚、眼睛、吞食。
症狀：呼吸道刺激、發炎、水腫、腐蝕性灼傷、化學性灼傷、眼睛損傷。

安全資料表

急毒性：

皮膚：1.皮膚直接接觸該物質可能會導致化學性灼傷。2.皮膚接觸該物質可能會損害個人健康；可能經由吸收導致系統性影響。3.皮膚暴露或者氯矽烷蒸氣或液態會引起劑量和時間關係的灼傷不同嚴重程度從第一到第三的等級。4.開放性傷口、擦傷或敏感性皮膚不應暴露於該物質。5.藉由割傷、擦傷或損傷進入血液系統可能產生有危害的系統性傷害。6.使用物質前檢查皮膚並確保外傷有適當保護。

吸入：1.該物質可能會造成特定接觸者呼吸道刺激，而導致更嚴重的肺臟損傷。2.吸入氯矽烷蒸氣或鹽酸蒸氣或其霧氣可能會損壞呼吸道。吸入氯矽烷主要影響上呼吸道損傷，引起發炎，水腫和口腔，鼻腔和咽粘膜及上呼吸道腐蝕性灼傷。3.吸入過高濃度或過量微粒時，可能加劇患有肺氣腫或慢性支氣管炎等，呼吸及氣管功能不佳者的病況。4.若該物質的使用者本患有循環或神經系統及腎臟損傷，則應適當監測其使用狀況，以免過度暴露。

食入：1.吞食該物質會導致口腔及腸胃道化學性灼傷。2.氯矽烷與空氣中的水分或水反應產生氯化氫，吞食這些物質可能會導致口腔，食道和胃的嚴重腐蝕灼傷，可能造成體腔穿孔和損傷，導致受影響的地方發炎甚至死亡。3.因為缺乏動物或人體實證，該物質並未被歸類為「食入有害」。

眼睛：1.眼睛直接接觸該物質會導致嚴重化學性灼傷。蒸氣或水霧可能具有高度刺激性。2.若施用於眼睛，該物質會導致嚴重眼睛損傷。3.氯矽烷的液體與眼睛直接接觸引起嚴重腐蝕損傷可能導致視力完全喪失了。蒸氣暴露於眼睛可能導致顯著刺激到嚴重化學灼傷，可能會導致視力完全喪失了。

LD50(測試動物、吸收途徑)：--

LC50(測試動物、吸收途徑)：--

慢毒性或長期毒性：1.重複或長期暴露於腐蝕性物質可能會導致牙齒腐蝕、口腔發炎潰爛，以及下顎壞疽(罕見)。可能會有支氣管刺激、咳嗽及支氣管肺炎多次發作的情形。2.長期暴露於呼吸刺激物可能會導致氣管疾病，而有呼吸困難及相關系統性症狀。3.重複或長期產業暴露可能會導致該物質蓄積於人體內，並造成影響。4.長期暴露於高粉塵濃度可能會造成肺臟功能改變，如：因吸入小於0.5微米的微粒，進入肺部造成肺部疾病。5.重複的接觸和/或吸入氯矽烷或鹽酸霧滴的稀釋溶液會引起皮膚和呼吸道腫脹和發紅及刺激。

十二、生態資料

生態毒性：

LC50(魚類)：--

EC50(水生無脊椎動物)：--

生物濃縮係數(BCF)：--

持久性及降解性：--

半衰期(空氣)：--

半衰期(水表面)：--

半衰期(地下水)：--

半衰期(土壤)：--

生物蓄積性：在水中生物體體內蓄積性中。(BCF=1050)

土壤中之流動性：在土壤中流動性低。(KOC=695800)

其他不良效應：禁止排放到排水溝或下水道。

十三、廢棄處置方法

安全資料表

廢棄處置方法：1.各地區法規對於廢棄物處理的需求不盡相同。每位使用者必須參考該地區相關處理法規。在某些地區，特定的廢棄物必須被追蹤。2.使用者應該考慮：減量、重複使用、回收以及處置。3.此物質若未經使用或污染則應進行回收，以免他人濫用。處置此類型的物質時，應將其保存期限納入考量。此物質的性質在使用過程中可能會產生變化，可能不適合進行回收或重複利用。4.禁止清潔或製程設備的水進入排水系統。5.在處置前可能需要收集所有處理過的水。6.所有處理後的水在排入污水道時，都必須遵守當地法律和規定。若有疑慮，應接洽管理當局。7.盡可能進行回收。8.若無適當的處理或處置設施，洽詢製造商進行回收或諮詢當地或區域廢棄物管理機關進行廢棄處置。9.廢棄時需在特別核准的化學品/藥品廢棄物掩埋場中掩埋，或與適當可燃物質混合後，在合格設備中焚化。10.去除空容器之殘留物。遵守所有標示條款直到容器清空或銷毀。

十四、運送資料

聯合國編號：2987
聯合國運輸名稱：氯矽烷，腐蝕性，未另作規定者
運輸危害分類：8
包裝類別：II
海洋污染物（是/否）：否
特殊運送方法及注意事項：--

十五、法規資料

適用法規：1.職業安全衛生法。2.危害性化學品標示及通識規則。3.事業廢棄物貯存清除處理方法及設施標準。4.道路交通安全規則。5.危害性化學品評估及分級管理辦法。6.職業安全衛生設施規則。

十六、其他資料

參考文獻	1.ChemWatch資料庫，2015。2.OHS MSDS資料庫，2015。3.ECHA CHEM 網站之 REACH 註冊資訊。(104.11.30版) 4.Alfa Aesar(Thermo Fisher Scientific Chemicals, Inc.) TW-中文版SDS(簽發日期 08-Nov-2010 修訂日期 05-Jan-2021 版本 2)。	
製表單位	名稱：友和貿易股份有限公司	
	地址：新北市林口區文化一路一段93號3樓之2	電話：(02) 2600-0611
製表人	職稱：經理	姓名(簽章)：詹俊雄
製表日期	民國 115 年 1 月 12 日	
備註	上述資料中符號 "--" 代表目前查無此資料，而 "/" 則代表此欄位對該物質並不適用。	