ชื่อสารเคมี FERRIC CHLORIDE (anhydrous)	เฟอริก คลอไรด์ (ปราศจากน้ำ)	ICSC :1499

วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : เมษายน 2004

		Iron chloride Iron trichloride	Iron(III) chloride
CAS #	7705-08-0	$FeCl_3$	
RTECS #	LJ9100000	Molecular mass: 162.2	
UN #	1773		

การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเฉียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้ควัน (หรือก๊าซ) ที่ระคายเคืองหรือเป็นพิษ		ในกรณีที่เกิดไฟไหม้บริเวณใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงที่เหมาะสม
การระเบิด			
การได้รับสัมผัส			
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ	ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่หรือใช้เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพัก นำส่งแพทย์
ทางผิวหนัง	ผิวหนังแดง ปวด	สวมถุงมือป้องกัน	ถอดเสื้อผ้าที่เปื้อนสารเคมีออก ล้างด้วยน้ำจำนวนมากๆ หรืออาบน้ำ
ทางดวงตา	ตาแดง ปวด ตาพร่า	สวมแว่นนิรภัย	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) จากนั้นนำส่งแพทย์
การกลืนกิน	ปวดท้อง อาเจียน ท้องเสีย ช็อกหรือล้มฟุบ	ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบบุหรี่ขณะทำงาน	บ้วนปาก ให้ดื่มน้ำมากๆ <u>ห้าม</u>ทำให้อาเจียน นำส่งแพทย์.

การจัดการเมื่อมีการรั่วไหล	การบรรจุและติดฉลาก
เก็บกวาดสารที่หกออกมาใส่ในภาชนะพลาสติก ถ้าเป็นไปได้ทำให้สารชื้นก่อนเพื่อป้องกันไม่ให้เกิดฝุ่น <u>ห้าม</u>ปล่อยสารนี้ออกสู่สิ่งแวดล้อม เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: เครื่องช่วยหายใจ P2 filter สำหรับอนุภาคสารที่เป็นอันตราย	**EU Classification** **UN Classification** UN Hazard Class: 8 | UN Pack Group: III
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	**การเก็บรักษา**
Transport Emergency Card: TEC (R)-80S1773.	เก็บแยกจากด่างแก่ และวัสดุที่เข้ากันไม่ได้ ดูอันตรายทางเคมี เก็บในที่แห้ง เก็บในภาชนะปิดสนิท

ชื่อสารเคมี FERRIC CHLORIDE (anhydrous)	เฟอริก คลอไรด์	ICSC :1499

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นผลึกที่ดูดความชื้น สีดำถึงสีน้ำตาล

อันตรายทางเคมี : สารสลายตัวเมื่อได้รับความร้อนสูงกว่า 200°C ทำให้เกิดก๊าซพิษและกัดกร่อน รวมทั้งคลอรีน และไฮโดรเจน คลอไรด์ สารสลายตัวเมื่อสัมผัสกับน้ำ ทำให้เกิดไฮโดรเจน คลอไรด์ สารนี้ละลายในน้ำเป็นกรดแก่ปานกลาง ทำปฏิกิริยาอย่างรุนแรงกับโลหะ อัลคาไล อัลลิลคลอไรด์ เอทิลีน ออกไซด์ สไตรีน และด่าง ทำให้เกิดอันตรายจากการระเบิด ทำลายโลหะหลายรูปแบบ ทำให้เกิดก๊าซไวไฟ/ระเบิด (ไฮโดรเจน–ดู ICSC0001).

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : TLV: (soluble iron salts, as Fe) 1 mg/m^3; (ACGIH 2004)., ไม่ได้กำหนดค่า MAK

วิถีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการกลืนกิน

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ที่อุณหภูมิ 20˚C การระเหยของสารน้อยมาก อย่างไรก็ตามอนุภาคของสารสามารถทำให้อากาศปนเปื้อนจนถึงขั้นเป็นอันตรายได้อย่างรวดเร็ว ถ้าเกิดการฟุ้งกระจายของสาร

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อดวงตา ผิวหนัง และทางเดินหายใจ เกิดการกัดกร่อนเมื่อกลืนกิน

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดหลอมเหลว : 37˚C (ดู หมายเหตุ)	**การละลายในน้ำ :** g/100 ml at 20˚C : 92 (ทำปฏิกิริยากับน้ำ)
ความหนาแน่น : 2.9 g/cm^3	**ความดันไอ, Pa ที่ 20˚ C :**น้อยมาก

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

สารนี้เป็นอันตรายต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ

หมายเหตุ

หมายเลข UN 1773 สอดคล้องกับรูปแบบปราศจากน้ำ, หมายเลข UN 2582 สอดคล้องกับรูปแบบสารละลาย จุดหลอมเหลวที่กำหนดเกิดจากการสูญเสียน้ำของผลึก Transport Emergency Card: TEC (R)-80GC1-II+III, สอดคล้องกับรูปแบบสารละลาย ชื่อสามัญ คือ Flores martis และ molysite

IPCS

International Programme

on Chemical Safety

การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

องค์การอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมาธิการประชาคมแห่งสหภาพยุโรป(Commission of the European Communities)

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา