

ชื่อสารเคมี TETRAFLUOROSILANE		เตตราฟลูโอดิออกไซเดน		ICSC :0576		
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : เมษายน 1997						
Silicon tetrafluoride		Perfluorosilane				
Silicon fluoride		(cylinder)				
CAS #	7783-61-1	SiF ₄				
RTECS #	VW2327000	Molecular mass: 104.1				
UN #	1859					
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเดียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ			
การติดไฟ	ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้คุณ (หรือ ก้าช) ที่ร่างกายเคืองหรือเป็นพิษ		ห้ามใช้น้ำ ในกรณีที่เกิดไฟใหม่ บริเวณใกล้เคียง: ใช้ผงดับเพลิง การบอนไคออกไซด์			
การระเบิด			กรณีเกิดไฟใหม่ ลดอุณหภูมิของ ถังเก็บ โดยการน้ำดับรอบถังเก็บ แต่อ่อนให้น้ำสัมผัสถูกสาร โดยตรง			
การได้รับสัมผัส		หลีกเลี่ยงการได้รับสัมผัสทุกกรณี				
การสูดดม	เจ็บคอ ไอ รู้สึกปวดแสบปวดร้อน หายใจลำบาก อาการอาเจียน หายใจลำบาก (ดูหมายเหตุ)	มีการดูกระบวนการอากาศ ใช้ระบบ ระบายน้ำทางเฉพาะที่ หรือใช้ เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพักในท่า ครึ่งนั้งครึ่งนอน นำส่งแพทย์			
ทางผิวหนัง	ผิวหนังแดง ผิวหนังที่โดนของเหลว: เกิดอาการร้าวแข็งกัด	สวมถุงมือป้องกันความเย็น เสื้อผ้า ป้องกัน	ล้างผิวหนังด้วยน้ำมากๆ หรือ อาบน้ำ นำส่งแพทย์			
ทางดวงตา	ตาแดง	สวมแว่นนิรภัย หรือเครื่องป้องกัน นัยน์ตาพร้อมเครื่องป้องกันการ หายใจ	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายนาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) แล้ว นำส่งแพทย์			
การกลืนกิน						
การจัดการเมื่อมีการรับไว้		การบรรจุและติดฉลาก				
เคลื่อนย้ายผู้คนจากพื้นที่อันตรายและควรปรึกษาผู้เชี่ยวชาญ ทำการดูกระบวนการอากาศ เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: สวมชุดป้องกันสารเคมี รวมถึงเครื่องช่วยหายใจติดตัว		ห้ามน้ำส่งพร้อมกับอาหารและอาหารสัตว์				
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน		EU Classification				
Transport Emergency Card: TEC (R)-20G1TC NFPA Code: H3; F0; R2; W		UN Hazard Class: 2.3 UN Subsidiary Risks: 8				
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน		การเก็บรักษา				
		เก็บในที่ป้องกันไฟได้ เก็บในห้องที่มีกระบวนการอากาศที่ดี				

ข้อมูลสำคัญ

สถานะทางกายภาพ ลักษณะ : เป็นก๊าซไม่มีสี มีกลิ่นฉุน

อันตรายทางกายภาพ: ก๊าซหนักกว่าอากาศ

อันตรายทางเคมี : สารสลายตัวเมื่อได้รับความร้อนทำให้เกิดควันพิษและกัดกร่อน รวมทั้ง hydrogen chloride (ดู ICSC 0283) ทำปฏิกิริยา กับน้ำ ทำให้เกิด hydrogen fluoride และกรด silicic ทำลายโลหะหลายชนิดเมื่อมีน้ำปลดปล่อยก๊าซไฮโดรเจน

ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน : TLV: (fluorides, as F) 2.5 mg/m³ as TWA; A4 (ไม่จำแนกเป็นสารก่อมะเร็งในมนุษย์); BEI issued (ACGIH 2005). MAK: (Inhalable fraction) 1 mg/m³; ประเภทข้อจำกัด Peak: II(4); คุณสมบัติทางพิ华หัง (H); กลุ่มเสี่ยงก่อภัย ตั้งครรภ์: C; (DFG 2005)

วิถีทางของการได้รับสัมผัส : สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการหายใจ

ความเสี่ยงจากการหายใจ : ปริมาณของสารในอากาศจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วมากถึงขีดอันตราย หากมีการรั่วจากภาชนะบรรจุ

ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น : สารนี้กัดกร่อนดวงตา พิ华หัง และทางเดินหายใจ การสูดดมก๊าซนี้เข้าไปอาจทำให้เกิดปฏิกิริยา เมื่อนำมาสูด (คุณภาพดี) อาการอาจเกิดขึ้นภายในหลัง ควรอยู่ภายนอกสำหรับแพทย์

คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดเดือด : -95.7°C

ความหนาแน่นไอสัมพัฟฟ์ (อากาศ = 1) : 3.6

การละลายในน้ำ : ทำปฏิกิริยากับน้ำ

ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

หมายเหตุ

อาการปอดบวมน้ำ hakkะ ไม่ปรากฏจนเวลาผ่านไป 2-3 ชั่วโมง อาการจะรุนแรงขึ้นถ้ามีการออกแรงอย่างหนัก นอนพักและควรอยู่ภายนอกสำหรับแพทย์ ควรพิจารณาให้การรักษาระบบการหายใจที่เหมาะสมในทันทีโดยแพทย์หรือผู้ที่ได้รับมอบหมาย ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนตุลาคม 2005 ดูที่ข้อจำกัดความเสี่ยงในการประกอบอาชีพ การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน

IPCS

International Programme
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

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

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

สำนักគุนคุมเครื่องสำอางและวัสดุอันตราย สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา