

ชื่อสารเคมี ZINC NITRATE		ซิงค์ ไนเตรต	ICSC :1206
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : ตุลาคม 1994			
		Zinc dinitrate	Nitric acid, zinc salt
CAS #	7779-88-6	$N_2O_6Zn/Zn(NO_3)_2$	
RTECS #	ZH4772000	Molecular mass: 189.4	
UN #	1514		
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเฉียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การปฐมพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟแต่ช่วยให้สารอื่นติดไฟได้ การเกิดปฏิกิริยาหลาย ปฏิกิริยาอาจ ทำให้เกิดไฟไหม้หรือการระเบิด เมื่อติดไฟให้ควัน (หรือก๊าซ) ที่ระคาย เคืองหรือเป็นพิษ	ห้ามสัมผัสกับวัตถุที่ติดไฟได้ และ วัตถุที่เข้ากันไม่ได้	ใช้น้ำปริมาณมาก
การระเบิด			กรณีเกิดไฟไหม้ งดสูดดมพิษของ ถึงเก็บโดยการฉีดน้ำรอบถังเก็บ
การได้รับสัมผัส		ป้องกันการฟุ้งกระจายของฝุ่นสาร	
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ	ใช้ระบบระบายอากาศเฉพาะที่หรือ ใช้เครื่องป้องกันการหายใจ	ให้รับอากาศบริสุทธิ์ นอนพัก นำส่งแพทย์
ทางผิวหนัง	ผิวหนังแดง ปวด	สวมถุงมือป้องกัน	ล้างน้ำและทำความสะอาดผิวหนัง ด้วยน้ำและสบู่
ทางดวงตา	ตาแดง ปวด ตาพร่า	สวมแว่นนิรภัยหรือเครื่องป้องกัน นัยน์ตาพร้อมเครื่องป้องกันการ หายใจ	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ หลายๆ นาที (ถอดคอนแทคเลนส์ถ้าทำได้) จากนั้นนำส่งแพทย์
การกลืนกิน	ท้องเป็นตะคริว ปวดท้อง ริมฝีปากหรือเล็บมือเป็นสีเขียว คลื่นไส้	ห้ามดื่ม รับประทานอาหาร หรือสูบ บุหรี่ขณะทำงาน ล้างมือก่อน รับประทานอาหาร	ทำให้อาเจียน (ถ้าผู้ป่วยมีสติ) นำส่งแพทย์
การจัดการเมื่อมีการรั่วไหล		การบรรจุและติดฉลาก	
เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: เครื่องช่วยหายใจ P2 filter สำหรับอนุภาค สารที่เป็นอันตราย เก็บกวาดสารที่หกออกมาใส่ในภาชนะ ถ้าเป็นไปได้ ได้ทำให้สารขึ้นก่อนเพื่อป้องกันไม่ให้เกิดฝุ่น ล้างส่วนที่เหลือด้วยน้ำ จำนวนมาก ห้ามดูดซับด้วยขี้เลื่อยหรือสารดูดซับที่ติดไฟได้		UN Classification UN Hazard Class: 5.1 UN Pack Group: II	
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน		การเก็บรักษา	
Transport Emergency Card: TEC (R)-51G02		เก็บแยกจากวัสดุติดไฟได้และสารรีดิวซ์ เก็บในที่เย็น เก็บในที่แห้ง	

ชื่อสารเคมี ZINC NITRATE	ซิงค์ ไนเตรต	ICSC :1206
--------------------------	--------------	------------

**ข้อมูลสำคัญ**

**สถานะทางกายภาพ ลักษณะ :** เป็นผลึก ไม่มีสี

**อันตรายทางเคมี :** อาจเกิดระเบิดได้เมื่อได้รับความร้อน สารสลายตัวเมื่อได้รับความร้อน หรือ เมื่อเผาไหม้ทำให้เกิดควันพิษ รวมทั้ง ไนโตรเจน ออกไซด์ และซิงค์ ออกไซด์ สารนี้เป็นสารออกซิไดซ์อย่างแรง และทำปฏิกิริยาอย่างรุนแรงกับวัสดุติดไฟได้ และโลหะรีดิวซ์ ทำปฏิกิริยาอย่างรุนแรงกับ คาร์บอน ทองแดง โลหะซัลไฟด์ ฟอสฟอรัส และซัลเฟอร์

**ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน :** ไม่ได้กำหนดค่า TLV, MAK: 0.1 mg/m<sup>3</sup> Peak limitation category: I(4) (Respirable fraction); 2 mg/m<sup>3</sup>; Peak limitation category: I(2) (Inhalable fraction); Pregnancy risk group: C (DFG 2009)

**วิธีการของการได้รับสัมผัส :** สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกายได้โดยการหายใจเข้าไป และโดยการกลืนกิน

**ความเสี่ยงจากการหายใจ :** ที่อุณหภูมิ 20 °C ไม่สามารถระบุความเร็วที่ปริมาณของสารในอากาศจะเพิ่มขึ้นถึงขีดอันตรายได้

**ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น :** สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองต่อดวงตา ผิวหนัง และทางเดินหายใจ ดูหมายเหตุ

**คุณสมบัติทางกายภาพ**

จุดหลอมเหลว : ca. 110°C	การละลายในน้ำ : ละลายได้ดี
ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (น้ำ=1) : 2.07 (hexahydrate)	

**ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม**

สารนี้อาจเป็นอันตรายต่อสิ่งแวดล้อม ควรให้ความสนใจต่อกลุ่มสัตว์มีกระดอง (crustacean ) เป็นพิเศษ

**หมายเหตุ**

ปฏิกิริยาไฮเดรชันอาจเพิ่มระดับของอันตราย จุดหลอมเหลวอื่น คือ 45.5°C (trihydrate); 36.4°C (hexahydrate) ด่างเสื่อผ้าที่เปื้อนสาร (ที่ติดไฟ) ด้วยน้ำมากๆ ข้อมูลของเอกสารมีการปรับปรุงบางส่วนในเดือนเมษายน 2010 ดู ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน และการจัดการเมื่อมีการรั่วไหล

**IPCS**  
International Programme  
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการ โดย  
โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)  
ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)  
องค์การอนามัยโลก (WHO) และคณะกรรมการวิชาการประชาคมแห่งสหภาพยุโรป (Commission of the European Communities)  
การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี  
กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา