

ชื่อสารเคมี ALUMINUM SULFATE	อะกูมิเนียม ซัลเฟต	ICSC :1191	
วันที่มีการทบทวนวรรณกรรม (Date of Peer-Review) : พฤศจิกายน 2010			
CAS #	10043-01-3	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub> O <sub>12</sub> / Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	
RTECS #	BD1700000	Molecular mass: 342.14	
EC/EINECS #	233-135-0		
การเกิดอันตราย/ การได้รับสัมผัส	อันตรายเดียบพลัน/ อาการ	การป้องกัน	การป้องกันพยาบาล/ การดับไฟ
การติดไฟ	ไม่ติดไฟ เมื่อติดไฟให้กวน (หรือ ก้าช) ที่ร้ายเคืองหรือเป็นพิษ		ในการนีที่เกิดไฟให้มีบริเวณ ใกล้เคียง: ใช้สารดับเพลิงที่ เหมาะสม
การระเบิด			
การได้รับสัมผัส		ป้องกันการฟังกระจายของฝุ่นสาร	
การสูดดม	ไอ เจ็บคอ	หลีกเลี่ยงการสูดดมฝุ่นละอองละเอียด และ ไอหมอกของสาร ใช้ระบบ ระบายน้ำอากาศเฉพาะที่หรือใช้เครื่อง ป้องกันการหายใจ	ให้รับอาการบริสุทธิ์ nonพัก นำเสนอ
ทางผิวหนัง	ผิวนังแดง	สวมถุงมือป้องกัน	ล้างด้วยน้ำจำนวนมากๆ หรือ อาบน้ำ
ทางดวงตา	ตาแดง เป็นแพลไหม	สวมแว่นนิรภัย	ล้างตาด้วยน้ำมากๆ เป็นระยะเวลา อย่างน้อย 15 นาที จากนั้นนำส่าง แพทท์ทันที
การกลืนกิน	รู้สึกร้อนในคอและหน้าอกร้าวท้อง คลื่นไส้อาเจียน ท้องเสีย	ห้ามดื่มน้ำประทานอาหาร หรือสูบ บุหรี่ขณะทำงาน	บ้วนปาก ห้ามทำให้อาเจียน ให้ดื่มน้ำ 1-2 แก้ว นำเสนอ
การจัดการเมื่อมีการร้าวไหล	การบรรจุและติดฉลาก		
เครื่องป้องกันส่วนบุคคล: ใช้หน้ากากชนิดกรองอนุภาคสารที่ ปรับเปลี่ยนไปตามความเข้มข้นของสาร ห้ามปล่อยสารนี้ออกสู่ สิ่งแวดล้อม เก็บภาชนะที่หกออกมากใส่ในภาชนะพลาสติกแห้งที่มี ฝาปิด ถ้าเป็นไปได้ทำให้สารเข้มก่อนเพื่อป้องกันไม่ให้เกิดฝุ่น แล้ว นำไปทิ้งในที่ที่ปลอดภัย	<b>GHS Classification</b> ระวัง เป็นสาเหตุของการระคายเคืองต่อผิวหนังและต่อระบบทางเดินหายใจ เป็นพิษต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ		
การจัดการเมื่อเกิดเหตุฉุกเฉิน	การเก็บรักษา		
	เก็บแยกจาก 다른สารอักษะได้ซึ่งอย่างแรง เก็บในที่แห้ง เก็บใน พื้นที่ที่ไม่มีทางเข้าของท่อระบายน้ำเข้าถึง ต้องมีการเตรียมการ เก็บกักสิ่งที่เกิดจากการดับเพลิง		

### ข้อมูลสำคัญ

**สถานะทางกายภาพ ลักษณะ :** เป็นผลึกมันเงาหรือผง สีขาว ดูดความชื้น ไม่มีกลิ่น

**อันตรายทางเคมี :** สารสลายตัวเมื่อได้รับความร้อนหรือเมื่อเผาไหม้ ทำให้เกิดควันพิษและกัดกร่อน รวมทั้งซัลเฟอร์ ออกไซด์ ทำปฏิกิริยา กับต่าง และทำปฏิกิริยาข้ารุนแรงกับสารออกซิได้ออย่างแรง ทำปฏิกิริยา กับต่าง ทำให้เกิดความร้อนและควันพิษกัดกร่อน รวมทั้ง ซัลเฟอร์ ออกไซด์ สารละลายในน้ำเป็นกรดแก่ปานกลาง ทำลายโลหะหลายชนิดเมื่อมีน้ำ

**ค่าจำกัดที่ยอมให้สัมผัสได้จากการทำงาน :** ไม่ได้กำหนดค่า TLV, ไม่ได้กำหนดค่า MAK

**วิถีทางของการได้รับสัมผัส :** สามารถดูดซึมเข้าสู่ร่างกาย ได้โดยการหายใจเข้าไป และโดยการกลืนกิน

**ความเสี่ยงจากการหายใจ :** ปริมาณของอนุภาคสารในอากาศจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วถึงขีดอันตราย ถ้าเกิดการพุ่งกระเจา โดยเฉพาะเมื่อสาร เป็นง

**ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะสั้น :** สารนี้ทำให้เกิดการระคายเคืองอย่างมากต่อดวงตา ผิวนัง ทางเดินหายใจ และระบบทางเดิน อาหาร ทำให้เกิดการระคายเคืองอย่างอ่อนต่อผิวนัง

**ผลของการได้รับสัมผัสสารในระยะยาวหรือได้รับช้าๆ :** สารนี้อาจมีผลต่อระบบประสาทส่วนกลาง ทำให้การทำงานบกพร่อง

### คุณสมบัติทางกายภาพ

จุดหลอมเหลว (สลายตัว): 770°C

ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (น้ำ=1) : 2.71

การละลายในน้ำ : ละลายน้ำดี, ดู หมายเหตุ

### ข้อมูลผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

สารนี้อาจเป็นอันตรายต่อสิ่งแวดล้อม ควรให้ความใส่ใจต่อป่าเป็นพิเศษ

### หมายเหตุ

มีอยู่ในธรรมชาติในรูปสินแร่ alunogenite CAS numbers อื่น: 16828-12-9 (14-hydrate); 16828-11-8 (16-hydrate); 7784-31-8 (18-hydrate); 17927-65-0 (x-hydrate) อะลูมิเนียม ซัลเฟต ไฮโดรไอลเซนน้ำ ก็เป็นกรดซัลฟูริกและความร้อน จากเอกสารที่ทำการละลายในน้ำของสารนี้มี ความแตกต่างกันขึ้นกับกระบวนการไฮโดรไอลเซน

IPCS

International Programme  
on Chemical Safety



การพัฒนา International Chemical Safety Card (ICSCs) ดำเนินการโดย

โครงการระหว่างประเทศว่าด้วยความปลอดภัยด้านสารเคมี (IPCS)

ร่วมกับ องค์การแรงงานระหว่างประเทศ (ILO) องค์การสิ่งแวดล้อมแห่งสหประชาชาติ (UNEP)

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

การแปล ICSC เป็นภาษาไทย ดำเนินการโดยศูนย์พัฒนานโยบายแห่งชาติด้านสารเคมี

กองแผนงานและวิชาการ สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา