

## Material Safety Data Sheet

### เอกสารข้อมูลความปลอดภัย

ข้อมูลทั่วไป	
ชื่อสาร:	Sodium dithionite
ชื่อพ้อง:	Sodium sulphide hydrated
CAS Number:	1313-84-4

  

เลขอ้างอิงตามระบบองค์การสหประชาชาติ	
ชื่อสาร:	-
UN Class:	-
UN Number:	1849
UN Guide:	-

  

องค์ประกอบ/ข้อมูลเกี่ยวกับส่วนผสม	
สูตรโมเลกุล:	$\text{Na}_2\text{S}\cdot 9\text{H}_2\text{O}$

  

ข้อมูลเกี่ยวกับอันตราย	
ระคายเคืองต่อตา	

  

มาตรการปฐมพยาบาล	
เมื่อสูดดม:	ถ้าหายใจเข้าไป ให้เคลื่อนย้ายผู้ป่วยออกสู่บริเวณที่มีอากาศบริสุทธิ์ ถ้าผู้ป่วยหยุดหายใจให้ช่วยผายปอด ถ้าหายใจติดขัดให้ออกซิเจนช่วย นำส่งไปพบแพทย์
เมื่อถูกผิวหนัง:	ถ้าสัมผัสถูกผิวหนัง ให้ฉีดล้างผิวหนังที่ด้วยน้ำปริมาณมากๆ อย่างน้อย 15 นาที พร้อมถอดเสื้อผ้าและรองเท้าที่เปื้อนสารเคมีออก ถ้าเกิดการระคายเคืองให้นำส่งแพทย์
เมื่อเข้าตา:	ถ้าสัมผัสถูกตา ให้ฉีดล้างตาที่ด้วยน้ำปริมาณมากอย่างน้อย 15 นาที ใช้นิ้วถ่างแยกเปลือกตาออกให้กว้างเพื่อให้มั่นใจว่าล้างน้ำออกอย่างทั่วถึง นำส่งไปพบแพทย์
เมื่อกลืนกิน:	ถ้ากลืนหรือกินเข้าไป ให้ผู้ป่วยบ้วนล้างปากด้วยน้ำสะอาด ให้ดื่มน้ำ 2-4 แก้วเพื่อเจือจาง ห้ามให้สิ่งใดๆเข้าปากผู้ป่วยที่หมดสติหรือไม่รู้สึกตัว ชักกระตุก นำส่งไปพบแพทย์

มาตรการการผจญเพลิง
<p><b>สารดับไฟที่เหมาะสม:</b> เลือกใช้สารดับเพลิงที่เหมาะสมกับวัสดุที่อยู่ในบริเวณใกล้เคียง</p> <p><b>ข้อมูลอันตรายอื่น:</b> ไม่มีข้อมูล</p> <p><b>ข้อมูลอื่น:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- สารนี้ทำการเผาไหม้ได้แต่ติดไฟยาก</li> <li>- อนุภาคที่ละเอียดที่แพร่กระจายออกอาจเกิดระเบิดขึ้นได้</li> <li>- การเผาไหม้จะทำให้เกิดก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ ซึ่งเป็นก๊าซไวไฟสูงทำให้เสี่ยงต่อการเกิดอัคคีภัยและการระเบิด</li> <li>- สารดับเพลิงให้ใช้คาร์บอนไดออกไซด์ โฟม ผงเคมีแห้ง</li> <li>- สารอันตรายจากการเผาไหม้ ทำให้เกิดก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ และซัลเฟอร์ไดออกไซด์</li> </ul>

มาตรการเมื่อมีการปล่อยสารโดยอุบัติเหตุ
<p><b>ข้อควรระวังส่วนบุคคล:</b> ไม่ควรทำให้เกิดฝุ่น ห้ามสูดดมฝุ่น</p> <p><b>วิธีทำความสะอาด/ดูดซับ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ให้อพยพบุคคลที่ไม่มีหน้าที่เกี่ยวข้องออกจากบริเวณที่มีการหกรั่วไหล</li> <li>- ให้หยุดการรั่วไหล ถ้าสามารถทำได้โดยปราศจากความเสียหายอันตราย</li> <li>- เก็บใส่ในภาชนะบรรจุและขนส่งไปเก็บในที่ที่ปลอดภัย</li> <li>- ล้างทำความสะอาดบริเวณหกรั่วไหลด้วยน้ำและผงซักฟอก</li> <li>- การพิจารณาการกำจัด : ปฏิบัติให้เป็นไปตามกฎระเบียบที่ทางราชการกำหนด</li> </ul>

การจัดการและการเก็บรักษา
<p><b>การจัดการ:</b> ไม่มีข้อบังคับอื่น</p> <p><b>การเก็บ:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- เก็บในภาชนะบรรจุที่ปิดมิดชิด ปิดภาชนะบรรจุทุกครั้งที่เกิดใช้งานและเป็นถังเปล่า</li> <li>- เก็บในบริเวณที่เย็นและแห้ง และมีอากาศถ่ายเทอย่างดี</li> <li>- เก็บให้ห่างจากแหล่งความร้อน เปลวไฟ ฝิวโลหะร้อน</li> </ul>

- เก็บให้ห่างจากการสัมผัสกับแสงแดดโดยตรง
- ป้องกันความเสียหายทางกายภาพ
- เก็บห่างจากสารที่เข้ากันไม่ได้
- ตรวจสอบความเสียหายและการรั่วไหลอย่างเป็นระยะ
- หลีกเลี่ยงการทำให้เกิดฝุ่น
- เก็บในภาชนะบรรจุที่เหมาะสม ตัดฉลากบนภาชนะบรรจุ

ข้อบังคับสำหรับ ห้องเก็บสารและถังบรรจุ:

#### การควบคุมการสัมผัสสาร/ การป้องกันส่วนบุคคล

อุปกรณ์ป้องกันส่วนบุคคล:

การป้องกันระบบหายใจ: จำเป็น เมื่อมีฝุ่น

การป้องกันตา: จำเป็น

การป้องกันมือ: จำเป็น

ควรสวมใส่ชุดป้องกันที่เหมาะสมกับบริเวณทำงาน โดยพิจารณาจากความเข้มข้นและปริมาณสารอันตรายที่ใช้

ควรมีการตรวจสอบความทนทานต่อสารเคมีของชุดป้องกันโดยตัวแทนจำหน่าย

ข้อควรปฏิบัติ เปลี่ยนเสื้อผ้าที่เป็นสารเคมี ให้ทากริมป้องกันผิวหนัง ล้างมือหลังจากการใช้สาร

#### สมบัติทางเคมีและกายภาพ

ลักษณะ: ของแข็ง

สี: ขาว - เหลืองอ่อน

กลิ่น: กลิ่นก๊าซไข่น้ำ

ค่าพีเอช 50 g/l น้ำ

จุดหลอมเหลว 50

จุดเดือด 920

อุณหภูมิติดไฟ 260

จุดวาบไฟ ไม่มีข้อมูล

ขอบเขตการระเบิด ล่าง 4

บน 44

ความหนาแน่น (20 °C)

ความสามารถในการละลาย น้ำ (20 °C)

### ความเสถียรและความว่องไวต่อปฏิกิริยา

#### ความคงตัวทางเคมี :

สารนี้มีความเสถียรปานกลาง เป็นสารดูดความชื้น จะเปลี่ยนสีเมื่อสัมผัสกับแสงและอากาศ ทำให้เกิดก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์หรือก๊าซไข่เน่าออกมา

#### สถานะที่ต้องหลีกเลี่ยง

ไม่มีข้อมูล

#### สารที่ต้องหลีกเลี่ยง

กรอแระ กรดอินทรีย์ สารออกซิไดซ์ เกลือ คาร์บอนไดออกไซด์ ไนโตรเจนไดออกไซด์ (Diazonium) N,N-dichloromethylamine

#### สารเคมีอันตรายที่เกิดจากการสลายตัว :

ทำให้เกิดก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ และซัลเฟอร์ไดออกไซด์

#### อันตรายจากการเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์ :

จะทำปฏิกิริยากับกรดทำให้เกิดก๊าซพิษ ก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ที่ไวไฟ จะเกิดปฏิกิริยาอย่างรุนแรงกับก๊าซออกซิไดซ์จะทำให้เกิดซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ทำปฏิกิริยาที่ระเบิดได้กับเกลือไดออกไซด์ไนโตรเจนและ N,N-dichloromethylamine จะทำปฏิกิริยากับคาร์บอนทำให้เกิดความร้อน มีฤทธิ์กัดกร่อนสังกะสี อลูมิเนียม ทองแดง

### ข้อมูลทางพิษวิทยา

#### พิษเฉียบพลัน

ทางปาก-หนูแรท LD50:208 mg/kg	GTPZAB 30(8),30,1986
ภายในช่องท้อง-หนูแรท LD50:147 mg/kg	GTPZAB 30(8),30,1986
ทางปาก-หนูเมาส์ LD50:205 mg/kg	GTPZAB 30(8),30,1986

#### ข้อมูลเพิ่มเติมทางพิษวิทยา

**สมบัติของสาร:** ระคายเคืองอย่างรุนแรง

**เมื่อสูดดมฝุ่น:** การหายใจเข้าไป จะทำให้เจ็บคอ ทำให้เกิดอาการไอ หายใจติดขัด การได้รับสารที่มีความเข้มข้นสูงหรือสัมผัสนานๆจะทำให้ เวียนศีรษะ คลื่นไส้ อาเจียน ปวดบวม และอาจเสียชีวิตได้

**เมื่อสัมผัสกับสาร:** การสัมผัสถูกผิวหนังจะก่อให้เกิดการระคายเคือง อาการคัน เป็นแผลไหม้ ปวดแสบปวดร้อน

**เมื่อกลืนกิน:** การกลืนหรือกินเข้าไปจะทำให้เกิดแผลที่ปาก ลำคอ และระบบทางเดินอาหาร คลื่นไส้ ท้องร่วง ในกรณีรุนแรงอาจทำให้ลำไส้ทะลุ และอาจเสียชีวิตได้

ข้อมูลเชิงนิเวศน์
<p><b>ผลกระทบต่อระบบนิเวศน์:</b> ไม่มีข้อมูลที่เป็นตัวเลข เกี่ยวกับผลกระทบต่อระบบนิเวศน์ของผลิตภัณฑ์นี้</p> <p><b>ผลกระทบต่อทางชีวภาพ:</b> เป็นพิษต่อ สิ่งมีชีวิตที่อาศัยในน้ำ ส่งผลที่เป็นอันตรายเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงพีเอช</p> <p><b>ข้อมูลอื่นๆเกี่ยวกับระบบนิเวศน์:</b> ไม่ก่อให้เกิดผลกระทบต่อระบบนิเวศน์ หากมีการใช้และจัดการกับผลิตภัณฑ์อย่างเหมาะสม</p>

มาตรการการกำจัด
<p><b>ผลิตภัณฑ์:</b> ไม่มีกฎหมายข้อบังคับของอีซีว่าด้วยการกำจัดสารเคมีหรือกากเคมีซึ่งมักจะถือว่าเป็นของเสียเฉพาะ ประเทศสมาชิกอีซี มีกฎหมายและข้อบังคับในการกำจัดของเสียเฉพาะเหล่านั้น โปรดติดต่อผู้รับผิดชอบหรือบริษัทรับกำจัดของเสียที่ได้รับอนุญาตเพื่อปรึกษาวิธีกำจัด</p> <p><b>บรรจุภัณฑ์:</b> กำจัดตามระเบียบราชการ หีบห่อที่ปนเปื้อนสารเคมีให้จัดการเช่นเดียวกับตัวสารเคมี สำหรับหีบห่อที่ไม่เปื้อนให้กำจัดเหมือนของเสียตามบ้านหรือนำมาใช้ใหม่ หากไม่มีข้อกำหนดอื่นเป็นพิเศษ ติดต่อบริษัทผู้ผลิตตามที่ระบุในฉลาก</p>

ข้อมูลการขนส่ง
ไม่มีข้อกำหนดเกี่ยวกับการขนส่ง

ลิขสิทธิ์คำแปลภาษาไทย โดยจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย และกรมโรงงานอุตสาหกรรม