



## Dykem 602

Dykem 602 สารเคมีป้องกันตะกรันและสนิมสำหรับน้ำชิลเลอร์ซึ่งเกิดจากความกระด้างของน้ำ โดยแคลเซียมและแมกนีเซียมที่มีอยู่ในน้ำที่เราใช้จะไปเกาะสะสมอยู่ที่ผนังโลหะที่เป็นตัวกลางในการแลกเปลี่ยนความร้อน ส่วนปัญหาสนิมเกิดจากออกซิเจนและคาร์บอนไดออกไซด์ และถ้าเกิดตะกรันขึ้นจะส่งผลให้เกิดสนิมและตามดหรือรูเล็กๆได้ชั้นตะกรันขึ้นได้ เพราะเมื่อมีตะกรันเกาะอยู่ที่ผิวโลหะ จะทำให้น้ำที่เคลื่อนที่ผ่านผิวโลหะช้าลงและบางส่วนจะนิ่งสามารถทำให้ออกซิเจนที่ละลายอยู่ในน้ำมีโอกาสสัมผัสกับโลหะได้มากขึ้นซึ่งจะส่งผลให้เกิดการกัดกร่อนเกิดเป็นสนิมขึ้น

## ประโยชน์

Dykem 602 ทำหน้าที่ในการสร้างฟิล์มบาง ๆ ของโลหะออกไซด์บนผิวโลหะ เพื่อทำหน้าที่ป้องกันการกัดกร่อนบนผิว โลหะประเภท เหล็กหล่อ, อลูมิเนียม, ทองแดง อื่น ๆ ขณะเดียวกัน Dykem 602 ยังทำหน้าที่ป้องกันการเกาะของตะกรัน ตะกอน บนผิวโลหะ ทำให้โลหะในระบบน้ำเย็นสะอาด และมีการถ่ายเทความร้อนได้อย่างมีประสิทธิภาพ

การเตรียมสารเคมี: เติม Dykem 602 จำนวน 1 ถัง แล้วเติมน้ำให้เป็น 200 L



## 1. รายละเอียดเกี่ยวกับผลิตภัณฑ์

- 1.1 ชื่อทางผลิตภัณฑ์ : Dykem 602
- 1.2 ชื่อทางเคมี : สารประกอบประเภทไนไตรท และสารกระจายตะกอน
- 1.3 การใช้ประโยชน์ : สารเคมีป้องกันตะกรันและสนิมสำหรับน้ำซีลเลอร์
- 1.4 ชื่อผู้ผลิต/จำหน่ายโดย : บริษัท ชัยนิรศุกเก็ต เอ็นจิเนียริง จำกัด  
63/13 หมู่ 2 ตำบลวิชิต อำเภอเมือง จังหวัดภูเก็ต 83000  
Tel : 0 7651 3100  
Fax : 0 761 3105  
Web site : [www.chainaris.co.th](http://www.chainaris.co.th)

## 2. องค์ประกอบ

- 2.1 ชื่อสารเคมี : สารไนไตรท  
% น้ำหนัก : น้อยกว่า 40
- 2.2 ชื่อสารเคมี : สารกระจายตะกอนในรูปแบบเกลืออนินทรีย์  
% น้ำหนัก : น้อยกว่า 20

## 3. ข้อมูลทางกายภาพ

- 3.1 ลักษณะ : สีเหลืองอ่อน
- 3.2 จุดเดือด : มากกว่า 100 °C



3.3 การละลายน้ำ	: ละลายน้ำได้ดี
3.4 ค่าความเป็นกรดต่าง (pH)	: $10.5 \pm 2.0$
3.5 ความหนาแน่น (กรัม/มิลลิลิตร)	: $1.05 \pm 0.10$
3.6 กลิ่น	: ไม่มี

#### 4. การจุดไฟติด

4.1 จุดวาบไฟ	: ไม่ต่ำกว่า $100\text{ }^{\circ}\text{C}$
4.2 สารที่ใช้ดับเพลิง	: สเปรย์น้ำ, คาร์บอนไดออกไซด์, โฟม, เคมีผง
4.3 ข้อพิเศษในการดับเพลิง	: ไม่มี

#### 5. การทำปฏิกิริยา

5.1 เสถียรภาพของสาร	: เสถียรภาพที่อุณหภูมิ และความดันปกติ
5.2 สารอันตรายเมื่อเสื่อมสลาย	: ไม่มี
5.3 สารต้องห้ามในการสัมผัส	: สารที่มีฤทธิ์เป็นออกซิไดซิ่งเอเจนท์เช่น คลอรีน

#### 6. อาการได้รับพิษและการปฐมพยาบาล

- 6.1 กรณีสัมผัสสารเคมีทางผิวหนัง ถอดชุดและรองเท้าที่เปื้อนออก แล้วล้างผิวหนังที่เปื้อนด้วยน้ำเย็นหรือน้ำสบู่ ควรรีบนำส่งแพทย์ ควรทำความสะอาดจุดก่อนที่จะนำกลับมาใช้ใหม่อีกครั้ง



- 6.2 กรณีสัมผัสสารเคมีทางตา ล้างตาด้วยน้ำอย่างน้อยที่สุด15นาทีระวังอย่าให้น้ำล้างตาไหลเข้าเยื่อตา และตาข้างที่ไม่ถูกสารเคมี เพื่อให้ได้ผล มากที่สุด ควรรีบล้างตาทันทีที่สัมผัสสารเคมี แล้วรีบนำส่งแพทย์โดยเร็ว
- 6.3 กรณีสัมผัสสารเคมีโดยการหายใจ เคลื่อนย้ายผู้ป่วยออกจากที่เกิดเหตุไปยังที่ที่มีอากาศบริสุทธิ์ ถ้าเกิดอาการหายใจติดขัด ให้รีบให้ออกซิเจน แต่ถ้าหยุดหายใจ ให้ช่วยหายใจโดยวิธีเป่าปาก แล้วรีบนำส่งแพทย์โดยเร็ว
- 6.4 กรณีที่กลืนกินสารเคมีเข้าไป **ห้าม** ทำให้อาเจียน ควรให้ผู้ป่วยดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณมากๆ เพื่อ เจือจางสารเคมีในกระเพาะอาหาร ถ้าผู้ป่วยอาเจียนให้จัดช่องทางเดินหายใจให้สะดวก เช่น ถ้าผู้ป่วยมีฟันปลอม ให้ถอดออก และให้ดื่มนม, Gelatin Solution หรือน้ำในปริมาณที่มากขึ้นกว่าเดิม แล้วรีบนำส่งแพทย์

## 7. อุปกรณ์ที่นำมาใช้ในการป้องกัน

- |                           |                                      |
|---------------------------|--------------------------------------|
| 7.1 ถุงมือ :              | วัสดุประเภทยาง                       |
| 7.2 แว่นตา :              | ชนิดแว่นตานิรภัย                     |
| 7.3 อุปกรณ์ป้องกันอื่นๆ : | ชุดคลุมป้องกันสารเคมี                |
| 7.4 อุปกรณ์ช่วยหายใจ :    | ใช้อุปกรณ์ที่ป้องกันไอสารอินทรีย์ได้ |
| 7.5 การระบายอากาศ :       | สถานที่ โลง โปรง อากาศถ่ายเทสะดวก    |

## 8. การจัดการต่อการรั่วไหลและตกหล่น

ระวังอย่าทำสารเคมีหกไปในท่อระบายน้ำหรือท่อไอน้ำ ควรใช้น้ำล้างให้มากที่สุด เพื่อช่วยในการเจือจาง และบ่มสารเข้าไปบรรจุไว้ใน Polyethylene Container ควรใช้สารดูดซับประเภทดิน, ทราบาย



## 9. มลภาวะต่อน้ำ (Water Pollution)

การทิ้งต้องเป็นไปตามกฎหมายและขั้นตอนการบำบัดน้ำทิ้งของกรมโรงงานเพื่อให้มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมน้อยที่สุด