

สภา
วิศวกร ขอเชิญเข้าร่วมอบรม...

ความปลอดภัยสำหรับวิศวกร ในงานอัคคีภัย เครื่องจักรกล และการใช้สารเคมีอันตราย

วันจันทร์ที่
30 กันยายน
2567 เวลา
10.00 – 12.00 น.

วิทยากร



ศาสตราจารย์ ดร.อัญชลีพร
วาริตสวัสดิ์ หล่อทองคำ



ศาสตราจารย์ ดร.มงคล
มงคลวงศ์โรจน์



Online ผ่าน โปรแกรม **webex**
LIVE STREAM รับไม่เกิน 1,000 คน



ลงทะเบียน



- วุฒิวิศวกร, AMIChemE
- อาจารย์ดีเด่นแห่งชาติ สาขาวิทยาศาสตร์เทคโนโลยี ประจำปี พ.ศ. 2566
- โล่พระราชทาน สมเด็จพระกนิษฐาธิราชเจ้า กรมสมเด็จพระเทพรัตนราชสุดาฯ สยามบรมราชกุมารี
- กรรมการจรรยาบรรณ (สมัยที่ 7) ภาวิศวก
- กรรมการสภาวิศวกร สมัยที่ 8 / รองเลขาธิการสภาวิศวกร สมัยที่ 8 คนที่ 2 / ประธานสาขาวิศวกรรมเคมี สภาวิศวกร
- อนุกรรมการทดสอบความรู้ความชำนาญการประกอบวิชาชีพระดับสามัญวิศวกรและระดับวุฒิวิศวกร สาขาวิศวกรรมเคมี
- ผู้ชำนาญการพิเศษ สาขาวิศวกรรมเคมี สภาวิศวกร
- คณะอนุกรรมการอบรมและทดสอบความรู้เกี่ยวกับความพร้อมในการประกอบวิชาชีพวิศวกรรมควบคุม สภาวิศวกร
- คณะอนุกรรมการสวัสดิการและสมาชิกสัมพันธ์ สภาวิศวกร
- ประธานคณะทำงานมาตรฐานและการจัดการความปลอดภัยกระบวนการผลิตฯ (ผู้ร่างข้อบังคับฯ กนอ. และประกาศ กนอ. ที่ 115/2561 และ 116/2561)
- ผู้แทนสภาวิศวกรในคณะทำงานการศึกษาทบทวนกฎหมายความปลอดภัยฯ กับกรมโรงงานอุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม
- คณะอนุกรรมการป้องกันอุบัติเหตุเนื่องจากการทำงาน ในการแต่งตั้งของคณะกรรมการป้องกันอุบัติเหตุแห่งชาติ สำนักนายกรัฐมนตรี
- หัวหน้าที่ปรึกษามาตรฐานระบบการจัดการด้านความปลอดภัยฯ ปี 2565 สถาบันส่งเสริมความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมในการทำงาน (สสปท.)
- ประธานสาขาวิศวกรรมเคมีและปิโตรเคมี วิศวกรรมสถานแห่งประเทศไทย ในพระบรมราชูปถัมภ์ 2 วาระ (พ.ศ. 2557-2562)
- นายกสมาคมวิศวกรรมเคมีและเคมีประยุกต์แห่งประเทศไทย 2 วาระ (พ.ศ. 2557-2560)
- ที่ปรึกษามาตรฐานผู้ตรวจสอบอาคาร
- Contact: trfmag@gmail.com

ส่วนที่ 1

การบริหารจัดการ SHE (Safety, Health and Environment)

ศ.ดร.อัญชลีพร วาริษาวัณดี ห่อทองคำ

หลักการและเหตุผล

การประกอบธุรกิจอย่างต่อเนื่องตามแผนงานเพื่อส่งมอบผลิตภัณฑ์ที่มีคุณภาพให้กับลูกค้าเป็นสิ่งที่ภาคอุตสาหกรรมทั้งหลายต้องการ ด้วยการดำเนินการอย่างปลอดภัยภายใต้ความเสี่ยงที่ยอมรับได้ (As Low As Reasonably Practicable: ALARP) เพื่อไม่เกิดการหยุดชะงักทางธุรกิจ (Business Interruption) เช่น

- ต้องประเมินความเสี่ยงทางธุรกิจต่างๆ
- มีการชี้บ่งอันตราย (Hazard Identification) และการประเมินความเสี่ยง (Risk Assessment) ตามความเสี่ยงที่มี (Risk-based)
- มีระบบการจัดการความปลอดภัยและการจัดการความปลอดภัยกระบวนการผลิต การควบคุมทางวิศวกรรมและการควบคุมทางการบริหารจัดการที่มีประสิทธิภาพสูง
- มีการบูรณาการหลักการออกแบบทางวิศวกรรม ฯลฯ ตามมาตรฐานและวิธีปฏิบัติทางวิศวกรรมที่ดี
- มีขั้นตอนการปฏิบัติงาน (Procedure/Work Instruction) วิธีการปฏิบัติงานอย่างปลอดภัย (Safe Work Practice) ที่ชัดเจน เป็นลายลักษณ์อักษร และทบทวนให้เป็นปัจจุบัน พร้อมทั้งอบรมพนักงานที่เกี่ยวข้องอย่างทั่วถึง
- จัดให้มีการพร้อมใช้ของอุปกรณ์ด้วยระบบการบำรุงรักษาที่ดี
- มีการจัดการการเปลี่ยนแปลงที่จะส่งผลกระทบต่อความปลอดภัยกระบวนการผลิต
- มีการสอบสวนอุบัติการณ์ และการเตรียมความพร้อมตอบโต้ภาวะฉุกเฉิน

Process incidents typically result from errors or conditions that can ultimately be traced to breakdowns in management control.

ความปลอดภัย อาชีวอนามัย สภาพแวดล้อมในการทำงาน (Occupational Safety and Health หรือ Personal Safety)

หมายความว่า การกระทำ หรือสภาพการทำงานซึ่งปลอดจากเหตุอันจะทำให้เกิดการประสบอันตรายต่อชีวิต ร่างกาย จิตใจ หรือสุขอนามัยอันเนื่องมาจากการทำงานหรือเกี่ยวกับการทำงาน ตาม พ.ร.บ. ความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมในการทำงาน พ.ศ. 2554 (ราชกิจจานุเบกษา 2554)

การบริหาร การจัดการ และการดำเนินการด้านความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมในการทำงาน ต้องเป็นไปตามมาตรฐานที่กำหนด มีคณะกรรมการความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมในการทำงาน และเจ้าหน้าที่ความปลอดภัยในการทำงานตามที่กำหนดในกฎกระทรวง และมีการตรวจความปลอดภัยเป็นประจำ ซึ่งเป็นการตรวจสิ่งแวดล้อมในการทำงานต่างๆ ได้แก่ สิ่งแวดล้อมทางกายภาพ (เช่น ความร้อน ความเย็น แสง เสียง ความสั่นสะเทือน รังสี เป็นต้น) สิ่งแวดล้อมทางเคมี สิ่งแวดล้อมทางชีวภาพ และสิ่งแวดล้อมทางจิตวิทยาสังคม

ความปลอดภัยกระบวนการผลิต (Process Safety)

หมายความว่า กระบวนการในการป้องกันหรือลดความรุนแรงความสูญเสียต่อชีวิตและทรัพย์สินที่อาจเกิดจากอุบัติการณ์ที่เป็นผลจากการเบี่ยงเบนของสภาวะกระบวนการผลิตที่ไม่อาจคาดการณ์ได้ โดยให้บูรณาการการดำเนินงานด้านการเดินเครื่อง กระบวนการผลิต และวิศวกรรม รวมทั้งขั้นตอนดำเนินงานและการปฏิบัติให้มีความปลอดภัยตลอดเวลา

Occupational Health Hazards เกี่ยวข้องกับ

- เครื่องจักร (Machine)
- หม้อน้ำ (Boiler)
- ไฟฟ้าแรงสูงและอุปกรณ์ไฟฟ้า (High Voltage and Electrical Equipment)
- ความร้อน (Heat)
- แสงสว่าง (Light)
- เสียงดัง (Noise)
- รังสี (Radioactive)
- ฝุ่น พุ่ม ละอองสารเคมี (Dust, Fume, Mist)
- การทำงานที่สูง (Work at Height)
- การทำงานในที่อับอากาศ (ที่มีและไม่มีสารเคมี) (Confined Space with and without Chemicals)
- การขนย้ายวัตถุ (Material Transfer)
- การเก็บวัสดุและสารเคมี (Material and Chemicals Storage)

May cause acute or chronic health hazards

Process Hazards เกี่ยวข้องกับ

- สารเคมีอันตรายร้ายแรง (Highly Hazardous Chemicals)
- การระเบิด (Explosion)
- ฝุ่นระเบิด (Explosive Dust)
- ไฟไหม้ (Fire)
- ก๊าซไวไฟ (Flammable Gas)
- ของเหลวไวไฟ (Flammable Liquid)
- ของผสมของก๊าซและของเหลวไวไฟ (Mixture of Flammable Gas and Liquid)
- ความดันเกิน (Overpressure)
- ปฏิกิริยาเคมีที่ควบคุมไม่ได้ (Runaway Reaction)

May cause process hazards

“การชี้บ่งอันตราย (Hazard Identification)” หมายถึง การแจกแจงอันตรายต่างๆ ที่มีและที่แอบแฝงอยู่ ซึ่งอาจเกิดขึ้นจากการประกอบกิจการทุกขั้นตอนตั้งแต่การรับจ่าย การเก็บ การขนถ่ายหรือขนย้าย การใช้การขนส่ง วัตถุดิบ เชื้อเพลิง สารเคมีอันตราย ผลิตภัณฑ์และวัตถุพลอยได้ กระบวนการผลิต วิธีการปฏิบัติงาน เครื่องจักรหรืออุปกรณ์ที่ใช้ในการผลิต และกิจกรรมหรือสภาพการณ์ต่างๆ ภายในโรงงาน เป็นต้น

“การประเมินความเสี่ยง (Risk Assessment)” หมายถึง กระบวนการวิเคราะห์ถึงปัจจัย หรือสภาพการณ์ต่างๆ ที่เป็นสาเหตุทำให้อันตรายที่มีและที่แอบแฝงอยู่ ก่อให้เกิดอุบัติเหตุ และอาจก่อให้เกิดเหตุการณ์ที่ไม่พึงประสงค์ อาทิ เกิดเพลิงไหม้ การระเบิด การรั่วไหลของสารเคมีอันตราย เป็นต้น โดยพิจารณาถึงโอกาสและความรุนแรงของเหตุการณ์เหล่านั้น ซึ่งอาจส่งผลให้เกิดอันตรายหรือความเสียหายแก่บุคคล ชุมชน ทรัพย์สิน และสิ่งแวดล้อม และตัดสินว่าความเสี่ยงนั้นอยู่ในระดับที่ยอมรับได้หรือไม่

กรมโรงงานอุตสาหกรรม: คู่มือการจัดทำรายงานการบริหารจัดการความเสี่ยงสำหรับโรงงานที่มีการใช้สารอันตราย

1. ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม ฉบับที่ 3 (พ.ศ. 2542) เรื่อง มาตรการคุ้มครองความปลอดภัยในการดำเนินงาน
2. ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง มาตรการคุ้มครองความปลอดภัยในการดำเนินงาน (ฉบับที่ 4) พ.ศ. 2552
3. ระเบียบกรมโรงงานอุตสาหกรรม ว่าด้วยหลักเกณฑ์การชี้บ่งอันตรายการประเมินความเสี่ยง และการจัดทำแผนงานบริหารจัดการความเสี่ยง พ.ศ.2543

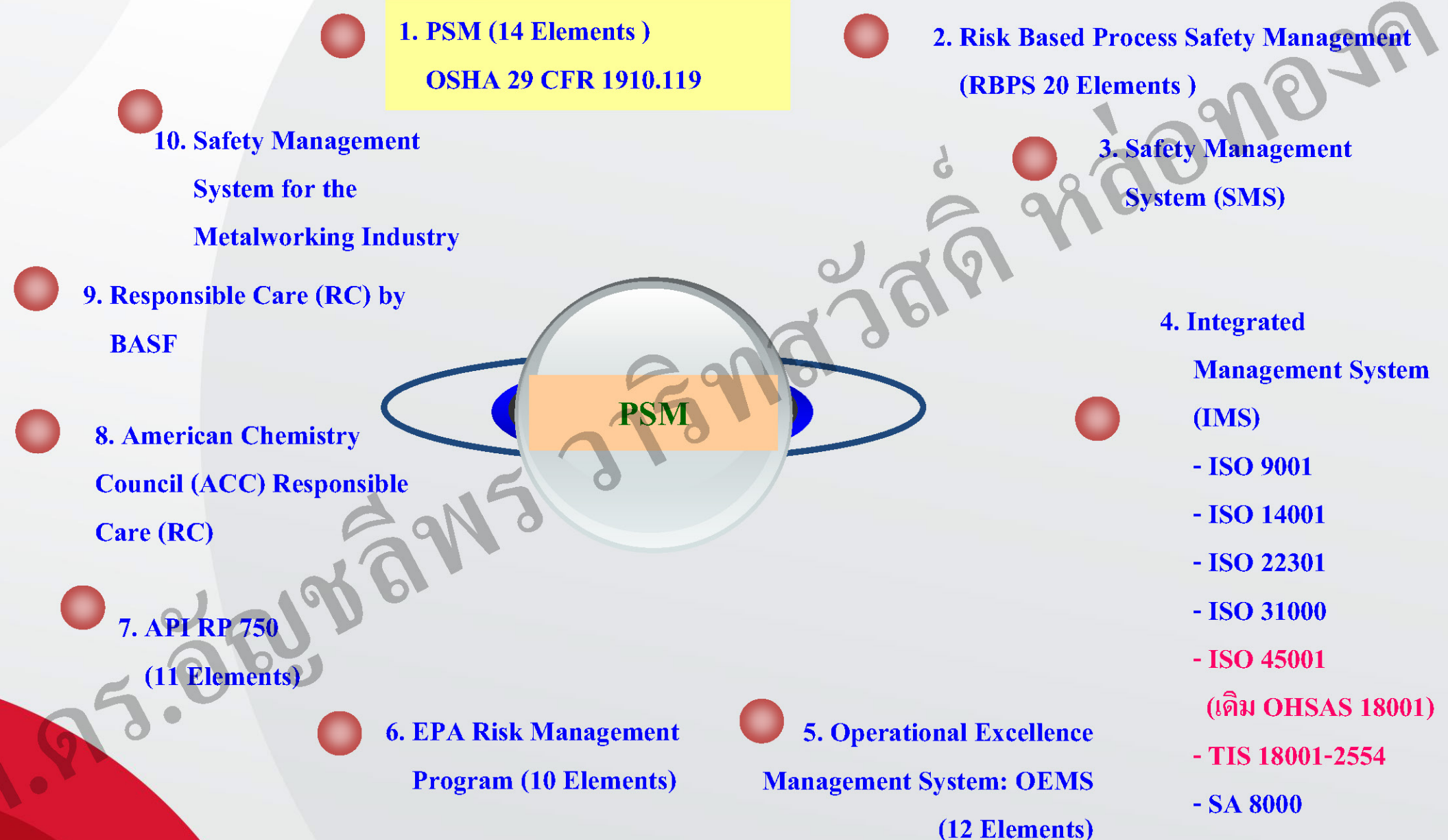
ส่วนที่ 2

การจัดการความปลอดภัยกระบวนการผลิต
(Process Safety Management: PSM)

ศ.ดร.อัญชลีพร วาณิชชัญญ์ ห่อทองคำ

Process Safety Management

Engineers^{*}



ควรดำเนินการแบบ Integrated PSM

A.W. Lothongkum

Engineers^{*}

IEAT'S PSM REFERS TO OSHA 29 CFR 1910.119



1. การมีส่วนร่วมของพนักงาน (Employee Participation: EP)
2. ข้อมูลความปลอดภัยกระบวนการผลิต (Process Safety Information: PSI)
3. การวิเคราะห์อันตรายกระบวนการผลิต (Process Hazard Analysis: PHA)
4. ขั้นตอนการปฏิบัติงาน (Operating Procedures: OP)
5. การฝึกอบรม (Training)
6. การจัดการความปลอดภัยผู้รับเหมา (Contractor Safety Management: CSM)
7. การทบทวนความปลอดภัยก่อนการเริ่มเดินเครื่อง (Pre-startup Safety Review: PSSR)
8. ความพร้อมใช้ของอุปกรณ์ (Mechanical Integrity: MI)
9. การอนุญาตทำงานที่อาจทำให้เกิดความร้อนและประกายไฟ (Hot Work Permits) และการอนุญาตทำงานที่ไม่ใช่งานประจำ (Non-routine Work Permits)
10. การจัดการการเปลี่ยนแปลง (Management of Change: MOC)
11. การสอบสวนอุบัติการณ์ (Incident Investigation: II)
12. การเตรียมความพร้อมและการตอบโต้ภาวะฉุกเฉิน (Emergency Planning and Response: EPR)
13. การตรวจประเมินการปฏิบัติตามข้อกำหนด (Compliance Audits)
14. ความลับทางการค้า (Trade Secrets)

ประเภทโรงงานที่เข้าข่าย

1. กระบวนการผลิตที่เกี่ยวข้องกับสารเคมีอันตรายร้ายแรงในปริมาณครอบครอง ณ เวลาใดเวลาหนึ่งเท่ากับหรือมากกว่าปริมาณที่กำหนดในบัญชีรายชื่อท้ายข้อบังคับฯ
2. กระบวนการผลิตที่เกี่ยวข้องกับแก๊สไวไฟหรือของเหลวไวไฟที่มีปริมาณครอบครองตั้งแต่ 4,545 กิโลกรัม หรือ 10,000 ปอนด์ขึ้นไป ณ เวลาใดเวลาหนึ่ง

กระบวนการผลิตตาม (1) หรือ (2) ให้ความหมายรวมถึง อุปกรณ์ที่ใช้เชื้อเพลิงไฮโดรคาร์บอนเป็นเชื้อเพลิงซึ่งเป็นอุปกรณ์ที่เกี่ยวข้องหรืออุปกรณ์ข้างเคียงหรือที่ต่อเนื่องกับกระบวนการผลิตดังกล่าวด้วย เว้นแต่การใช้เชื้อเพลิงไฮโดรคาร์บอนดังกล่าวไม่ได้เป็นส่วนหนึ่งของกระบวนการผลิตตาม (1) หรือ (2) เช่น เติมน้ำมันพาหนะ เป็นต้น”

1. “ข้อบังคับคณะกรรมการการนิคมอุตสาหกรรมแห่งประเทศไทย ว่าด้วยหลักเกณฑ์ วิธีการ และเงื่อนไขในการประกอบกิจการในนิคมอุตสาหกรรม (ฉบับที่ ๔) พ.ศ. ๒๕๕๙” และ (ฉบับที่ ๖) พ.ศ. ๒๕๖๓”
2. “ประกาศการนิคมอุตสาหกรรมแห่งประเทศไทย ที่ ๑๑๕/๒๕๖๑ เรื่อง แนวทางการตรวจประเมินการจัดการความปลอดภัยกระบวนการผลิตในนิคมอุตสาหกรรม
3. “ประกาศการนิคมอุตสาหกรรมแห่งประเทศไทย ที่ ๓๔/๒๕๖๔ เรื่อง แนวทางการตรวจประเมินการจัดการความปลอดภัยกระบวนการผลิตในนิคมอุตสาหกรรม (ฉบับที่ ๒)
4. “ประกาศการนิคมอุตสาหกรรมแห่งประเทศไทย ที่ ๓๕/๒๕๖๔ เรื่อง คุณสมบัติของผู้ตรวจประเมิน และการขึ้นทะเบียนผู้ตรวจประเมินภายนอก

ส่วนที่ 3 ความรู้พื้นฐานเพื่อป้องกันและควบคุมอันตรายจากสารเคมีอันตราย

ศ.ดร.อัญชลีพร วาริทัตต์ดี ห่อทองคำ

ตัวอย่างสิ่งที่ควรทราบเกี่ยวกับสารเคมี

- pH (กรด-เบส)
- Vapor Pressure (ความดันไอ)
- Boiling Point (จุดเดือด)
- Vapor Density (ความหนาแน่นไอ)
- Specific Gravity (ความถ่วงจำเพาะ)
- Water Solubility (ความสามารถละลายน้ำ)
- Flammability (ความไวไฟ)
- Expansion or Liquid-gas Ratios (อัตราการขยายตัวของแก๊ส)



อันตรายของสารเคมี

1. เพลิงไหม้

- สารไวไฟ (*Flammables*)

Flammable Gas

Flammable Liquid

Flammable Solid



2. ระเบิด

- วัตถุระเบิด (*Explosives*)

- สารออกซิไดส์ (*Oxidising Agents*)

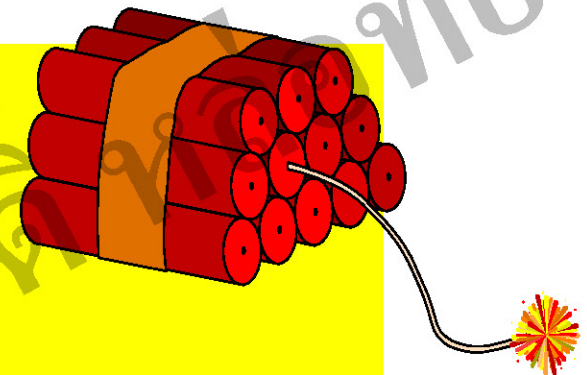
อันตรายของสารเคมี

3. อันตรายต่อสุขภาพ

- สารพิษ (*Toxics*)
- สารกัดกร่อน (*Corrosives*)
- สารก่อมะเร็ง (*Carcinogens*)

4. สิ่งแวดล้อม

- *Polychlorinated Biphenyls (PCBs)*
- *Polychlorinated Dibenzodioxins (PCDDs)*
- *Polychlorinated Dibenzofurans (PCDFs)*

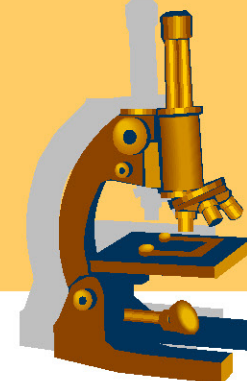


อันตรายต่อสุขภาพ

- ปัจจัยความรุนแรงของสารเคมีที่เกิดต่อร่างกาย
 - สมบัติทางเคมีของสาร
 - สมบัติทางกายภาพของสาร
 - ขนาดหรือปริมาณที่ได้รับ
 - ระยะเวลาหรือความถี่ที่ได้รับ
 - ความต้านทานของร่างกายแต่ละบุคคล

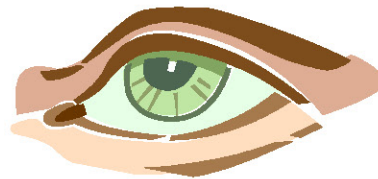
อันตรายต่อสุขภาพ

- ปัจจัยความรุนแรงของสารเคมีที่เกิดต่อร่างกาย (ต่อ)
 - อายุของผู้รับสารเคมี
 - ความไวต่อสารเคมีของแต่ละบุคคล
 - ทางที่สารเคมีเข้าสู่ร่างกาย



ทางที่สารเคมีเข้าสู่ร่างกาย

- ทางการหายใจ (Inhalation) สูดดม
- ตา
- ทางผิวหนัง (Skin) การขีด การซึมผ่านทางรูขุมขน
ต่อมไขมัน ผิวหนังชั้นนอก ต่อมเหงื่อ
- ทางปาก (Ingestion) การกิน ปนเปื้อนอาหาร น้ำ



ลักษณะการเกิดพิษ

- การเกิดพิษแบบเฉียบพลัน (*Acute Effect*)
 - การได้รับสารครั้งเดียว หรือได้รับหลายครั้งต่อเนื่องภายใน 24 ชั่วโมง
- การเกิดพิษแบบกึ่งเฉียบพลัน (*Sub-acute Effect*)
 - การได้รับสารครั้งเดียว หรือได้รับหลายครั้งต่อเนื่องภายใน 1 เดือน
- การเกิดพิษแบบกึ่งเรื้อรัง (*Subchronic Effect*)
 - การได้รับสารครั้งเดียว หรือได้รับหลายครั้งต่อเนื่องภายใน 1- 3 เดือน
- การเกิดพิษแบบเรื้อรัง (*Chronic Effect*)
 - การได้รับสารครั้งเดียว หรือได้รับหลายครั้งต่อเนื่องมากกว่า 3 เดือน

Various Responses to Toxicants

Effects that are irreversible	- <i>Carcinogen</i> causes cancer - <i>Mutagen</i> causes chromosome damage - <i>Reproductive hazard</i> causes damage to reproductive system - <i>Teratogen</i> causes birth defects
Effects that may or may not be reversible	- <i>Dermatotoxic</i> affects skin - <i>Hemotoxic</i> affects blood - <i>Hepatotoxic</i> affects liver - <i>Nephrotoxic</i> affects kidneys - <i>Neurotoxic</i> affects nervous system - <i>Pulmonotoxic</i> affects lungs

ประเภทสารเคมีแบ่งตามอันตรายที่มีต่อสุขภาพ

1. สารที่ทำให้เกิดการระคายเคือง (Irritants)
2. สารที่รบกวนระดับออกซิเจนในเนื้อเยื่อ (Asphyxiants)
3. สารที่มีสมบัติเป็นยาสลบ (Anesthetic)
4. สารที่มีสมบัติเป็นยาเสพติด (Narcotics)
5. สารที่ทำอันตรายต่ออวัยวะ (Systemic Poisons)
6. สารก่อมะเร็ง (Carcinogens)
7. สารที่ทำให้เกิดลูกวิรูป (Teratogens)

การจำแนกและการสื่อสาร ความเป็นอันตรายของสารเคมีตามระบบ GHS

The Globally Harmonized System of Classification and Labelling of Chemicals (GHS)

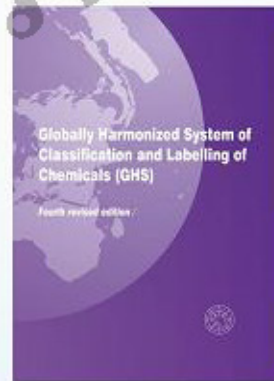
ระบบ GHS เป็นระบบสากลในการจำแนกความเป็นอันตรายและสื่อสารความเป็นอันตรายของสารเคมี ในรูปแบบของฉลาก (Label) และเอกสารข้อมูลความปลอดภัย (Safety Data Sheet : SDS) เพื่อให้แต่ละประเทศสามารถสื่อสารและเข้าใจข้อมูลความเป็นอันตรายที่เกิดจากสารเคมีในทิศทางเดียวกัน

แบ่งออกเป็น 3 ด้าน

1. ความเป็นอันตรายทางกายภาพ 17 ด้าน
2. ความเป็นอันตรายต่อสุขภาพ 10 ด้าน
3. ความเป็นอันตรายต่อสิ่งแวดล้อม 2 ด้าน

ข้อความแสดงความเป็นอันตราย (H CODE)

ระบบ GHS มีการกำหนดข้อความแสดงความเป็นอันตราย และใช้รหัส H CODE ซึ่งสามารถดูข้อมูลเพิ่มเติมได้ ในภาคผนวกของคู่มือ GHS จัดทำโดย United Nation



H₂XX

H2XX เลข 2 แสดงถึงความเป็นอันตรายทางกายภาพ
H3XX เลข 3 แสดงถึงความเป็นอันตรายต่อสุขภาพ
H4XX เลข 4 แสดงถึงความเป็นอันตรายต่อสิ่งแวดล้อม

ตัวอย่างเช่น

H200 หมายถึง วัตถุระเบิดไม่เสถียร ระเบิดง่าย
H300 หมายถึง เป็นอันตรายถึงตายได้เมื่อกลืนกิน
H400 หมายถึง เป็นพิษร้ายแรงต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำ

Globally Harmonized System (GHS) of Classification and Labelling of Chemicals

GHS requirements from the U.S. Occupational Safety and Health Administration (OSHA) for classification and labeling of chemicals are as follows:

- 1. Hazard Classification:** The standard requires chemical manufacturers and importers to determine the hazards associated with the chemicals they produce or import. Information on the specific health and physical hazards must be provided to the consumer
- 2. GHS SDS:** The standard requires safety data sheets (SDSs) to ensure consistency in the presentation of important safety information about a chemical.
- 3. GHS Labels:** Chemical labels must include the name of chemical as well as a signal word, pictograms, hazard statement and precautionary statements that described the hazards associated with the chemical.

Globally Harmonized System for Safety Data Sheet

Table. GHS Hazard Classes

Hazard Classes	
Physical Hazards (17 classes)	- Explosives - Flammable gases - Flammable liquid - Flammable solids - Aerosols - Gases under pressure - Self-reactive substances - Pyrophoric liquid - Pyrophoric solid - Self-heating substances - Substance which, in contact with water emit flammable gas - Oxidizing gases - Oxidizing liquids - Oxidizing solids - Organic peroxides - Corrosive to metals - Desensitized explosion

Globally Harmonized System for Safety Data Sheet

Table. GHS Hazard Classes

Hazard Classes	
Health Hazards (10 classes)	Acute toxicity (oral/dermal/inhalation) Skin corrosion/ irritation Serious eye damage/ eye irritation Respiratory or skin sensitization Germ cell mutagenicity Carcinogenicity Reproductive toxicology Target organ systemic toxicity – single exposure Target organ systemic toxicity – repeated exposure Aspiration toxicity
Environmental Hazards (2 classes)	Hazardous to aquatic environment (acute/ chronic) Hazardous to ozone layer

Globally Harmonized System for Safety Data Sheet

Table. GHS Pictograms

Group Pictograms		
		
Health Hazard	Flammability	Compressed Gas
		
Corrosive	Explosive	Oxidizers
		
Environmental	Acute Toxicity	Other Hazards

Globally Harmonized System (GHS) of Classification and Labelling of Chemicals

The Basic Parts of A GHS-Compliant Label

1 → **n-Propyl Alcohol**
UN No. 1274
CAS No. 71-23-8

2 → **DANGER**

3 → Highly flammable liquid and vapor. Causes serious eye damage. May cause drowsiness and dizziness.

4 → Keep away from heat/sparks/open flames/hot surfaces. No smoking. Avoid breathing fumes/mist/vapours/spray. Wear protective gloves/protective clothing/eye protection/face protection. IF IN EYES: Rinse cautiously with water for several minutes. Remove contact lenses if present. Continue rinsing.

Fill Weight: 18.65 lbs. Lot Number: B56754434
Gross Weight: 20 lbs. Fill Date: 6/21/2013
Expiration Date: 6/21/2020

5 → Acme Chemical Company • 711 Roadrunner St. • Chicago, IL 60601 USA • www.acmechem.com • 123-444-5567

See SDS for further information.

6 → 

1. **Product Identifier** - Should match the product identifier on the Safety Data Sheet.
2. **Signal Word** - Either use "Danger" (severe) or "Warning" (less severe)
3. **Hazard Statements** - A phrase assigned to a hazard class that describes the nature of the product's hazards
4. **Precautionary Statements** - Describes recommended measures to minimize or prevent adverse effects resulting from exposure.
5. **Supplier Identification** - The name, address and telephone number of the manufacturer or supplier.
6. **Pictograms** - Graphical symbols intended to convey specific hazard information visually.

Sample label courtesy of Weber Packaging Solutions • www.weberpackaging.com

NFPA 704 ป้ายกำกับสารเคมี

มาตรฐาน NFPA 704 ของ National Fire Protection Agency (NFPA)

NFPA ได้กำหนดป้ายกำกับสารเคมีเป็น รูปเพชร ภายในแบ่งเป็น 4 สี ได้แก่ สีแดง (ความไวไฟ) สีน้ำเงิน (อันตรายต่อสุขภาพ) สีเหลือง (ไวต่อปฏิกิริยาเคมี) และ สีขาว (Special Hazard) โดยมีรายละเอียด คือ

☹ W หมายถึง สารเคมีที่ทำปฏิกิริยากับน้ำ (Water Reactive)

☹ Ox หมายถึง Oxidizer

☹ Cor หมายถึง Corrosive สารเคมีที่มีฤทธิ์กัดกร่อน

ตัวเลข 0-4 แสดงระดับความรุนแรง

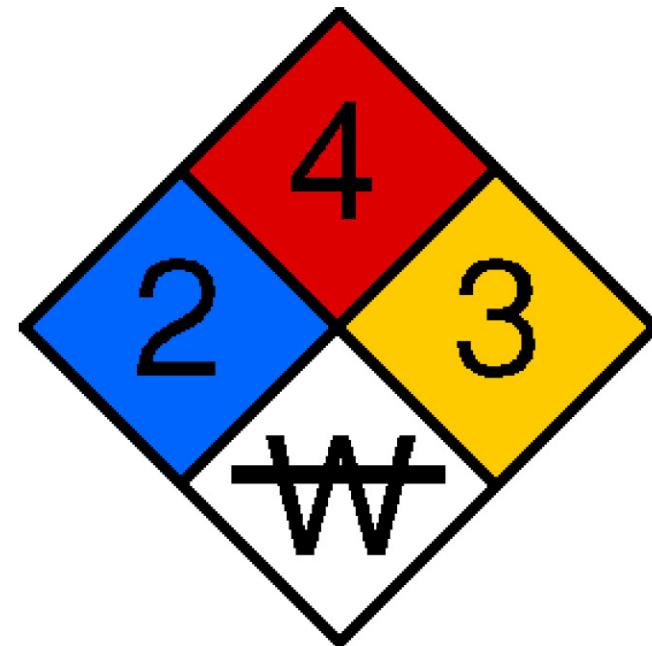
😊 0 น้อยมาก

😊 1 น้อย

😊 2 ปานกลาง

😊 3 มาก

☹ 4 รุนแรง



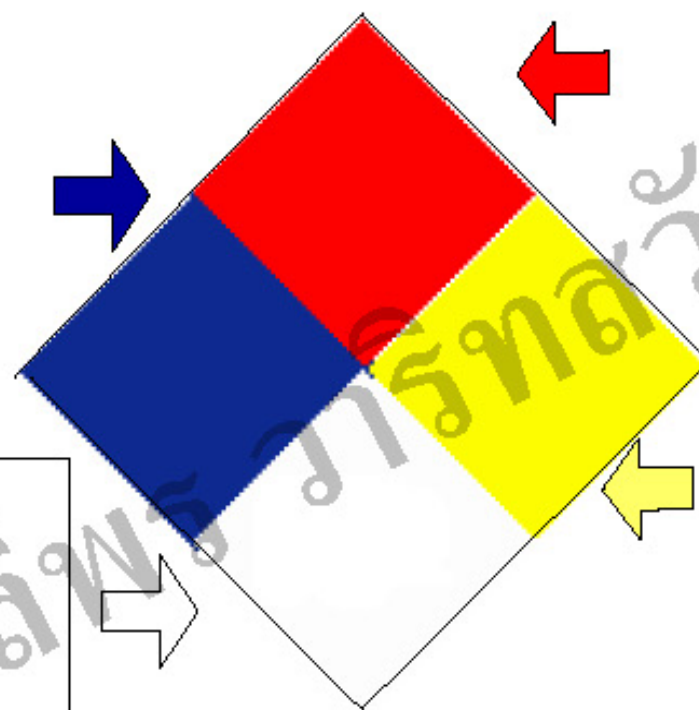
สัญลักษณ์แสดงระดับอันตรายของสารเคมีของ NFPA

สุขภาพ
 4 - อันตรายถึงตาย
 3 - อันตรายสูง
 2 - อันตรายปานกลาง
 1 - อันตรายน้อย
 0 -ปลอดภัย

ความไวไฟ
 อุณหภูมิ 4 - ต่ำกว่า 22 °C
 3 - ต่ำกว่า 38 °C
 2 - ต่ำกว่า 93 °C
 1 - สูงกว่า 93 °C
 0 - ไม่ติดไฟ

ข้อมูลพิเศษ
 ออกซิไดส์ OXY
 กรด ACID
 กัดกร่อน COR
 ด่าง ALK
 ห้ามผสมน้ำ -W-

ความไวในปฏิกิริยา
 4 - ระเบิดได้
 3 - ความร้อนและการกระแทก
 อาจเกิดการระเบิด
 2 - ปฏิกิริยาเคมีรุนแรง
 1 - ไม่เสถียรถ้าโดนความร้อน
 0 - เสถียร



SDS



SDS: Safety Data Sheet
(เดิมเรียก MSDS: Material Safety Data Sheet)

เอกสารที่แสดงข้อมูลเฉพาะของสารเคมีแต่ละตัวเกี่ยวกับลักษณะ
ความเป็นอันตราย พิษ วิธีใช้ การเก็บรักษา การขนส่ง การกำจัด
และการจัดการอื่นๆ มาตรการจัดการเมื่อมีการหกรั่วไหล เพื่อให้
การดำเนินการเกี่ยวกับสารเคมีนั้นเป็นไปอย่างถูกต้องและ
ปลอดภัย โดยข้อมูลที่แสดงในเอกสารต้องเป็นไปตามมาตรฐานที่
กฎหมายกำหนด

องค์ประกอบของ SDS

<http://www.merckmillipore.com>

<http://www.chemtrack.org>

1. ข้อมูลเกี่ยวกับสารเคมี และบริษัทผู้ผลิต และ/หรือจำหน่าย (Identification)
2. ส่วนประกอบและข้อมูลเกี่ยวกับส่วนผสม (Composition/ Information on Ingredients)
3. ข้อมูลระบุความเป็นอันตราย (Hazards Identification)
4. มาตรการปฐมพยาบาล (First Aid Measures)
5. มาตรการผจญเพลิง (Fire Fighting Measures)
6. มาตรการจัดการเมื่อมีการหกรั่วไหลของสารโดยอุบัติเหตุ (Accidental Release Measures)

องค์ประกอบของ SDS

7. การขนถ่ายเคลื่อนย้ายและการจัดเก็บ (Handling and Storage)
8. ค่ามาตรฐานความปลอดภัย การควบคุมการรับสัมผัสและการป้องกันภัยส่วนบุคคล (Exposure Controls/ Personal Protection) อุปกรณ์ป้องกันอันตรายส่วนบุคคล
9. สมบัติทางเคมีและกายภาพ (Physical and Chemical Properties)
10. ความเสถียรและความไวต่อการเกิดปฏิกิริยา (Stability and Reactivity)
11. ข้อมูลด้านพิษวิทยา (Toxicological Information)
12. ข้อมูลผลกระทบต่อระบบนิเวศ (Ecological Information)
13. ข้อพิจารณาในการกำจัด (Disposal Considerations)
14. ข้อมูลสำหรับการขนส่ง (Transport Information)
15. ข้อมูลเกี่ยวกับกฎข้อบังคับที่เกี่ยวข้อง (Regulatory Information)
16. ข้อมูลอื่นๆ (Other Information) ประกอบการจัดทำและการปรับปรุงแก้ไข MSDS



Toxicology Terms, e.g.,

Engineers^{*}

Threshold Dose:

Lowest value on the response versus dose curve

Threshold limit value (TLV):

Airborne concentrations that correspond to conditions under which no adverse effects are normally expected during a worker's lifetime, eight hours per day (8 hrs a day, 40 hrs a week)

Permissible exposure limit (PEL):

Maximum concentration of any chemical in the air to which a worker may be exposed continuously for eight hours without any danger to health and safety

Immediately Dangerous to Life or Health (IDLH):

Value used to describe hazards in which an acute exposure to the hazard poses a severe risk of immediate health damage, injury, or death. If unable to escape from that exposure area within of 30 minutes

TLV Type	Definition
TLV-TWA	Threshold limit value-time-weighted average The concentration for a conventional 8-hour workday and a 40-hour workweek, to which it is believed that nearly all workers may be repeatedly exposed, day after day, for a working lifetime without adverse effect.
TLV-STEL	Threshold limit value-short-term exposure limit A 15-minute TWA exposure that should not be exceeded at any time during a workday, even if the 8-hour TWA is within the TLV-TWA. The TLV-STEL is the concentration to which it is believed that workers can be exposed continuously for a short period of time without suffering (1) irritation, (2) chronic or irreversible tissue damage, (3) dose-rate-dependent toxic effects, or (4) narcosis of sufficient degree to increase the likelihood of accidental injury, impaired self-rescue, or materially reduced work efficiency. Exposures above the TLV-TWA up to the TLV-STEL should be less than 15 minutes, should occur no more than four times per day, and there should be at least 60 minutes between successive exposures in this range.
TLV-C	Threshold limit value-ceiling The concentration that should not be exceeded during any part of the working exposure

สารไวไฟ โดยทั่วไปจะมีขอบเขตที่จะติดไฟได้อยู่ระหว่าง 2 ค่า คือ ค่าต่ำสุดของการติดไฟ LFL (Lower Flammable Limit) หรือค่าต่ำสุดของการระเบิด (Lower Explosive Limit: LEL) และค่าสูงสุดของการติดไฟ UFL (Upper Flammable Limit) หรือค่าสูงสุดของการระเบิด (Upper Explosive Limit: UEL)

ค่าต่ำสุดของการติดไฟ หมายถึง ความเข้มข้นต่ำสุดของแก๊สไวไฟหรือไอของสารไวไฟ ในหน่วยเปอร์เซ็นต์ต่อปริมาตรในอากาศที่จะทำให้เกิดการไหม้ลุกลามขึ้นได้เมื่อมีแหล่งจุดติดไฟ

ค่าสูงสุดของการติดไฟ หมายถึง ความเข้มข้นสูงสุดของแก๊สไวไฟหรือไอของสารไวไฟในหน่วยเปอร์เซ็นต์ต่อปริมาตรในอากาศที่จะทำให้เกิดการไหม้ลุกลามขึ้นได้เมื่อมีแหล่งจุดติดไฟ

หากค่าความเข้มข้นของสารเคมีในอากาศต่ำกว่าค่าต่ำสุด หรือสูงกว่าค่าสูงสุดของการติดไฟหรือการระเบิดแล้ว จะไม่ทำให้เกิดการติดไฟหรือการระเบิดขึ้นได้ แม้ว่าจะมีองค์ประกอบของการติดไฟครบทั้ง 3 องค์ประกอบ คือ ออกซิเจน ความร้อนหรือประกายไฟ และเชื้อเพลิง ดังนั้นช่วงของการติดไฟหรือการระเบิดได้ของสารเคมี ก็คือช่วงที่ค่าความเข้มข้นไอของสารเคมีนั้นอยู่ระหว่าง LEL กับ UEL นั่นเอง ซึ่งค่า LEL และ UEL ของสารเคมีแต่ละชนิดจะต้องมีอุณหภูมิที่ทำการวัดกำกับไว้ด้วยเสมอ เพราะความเข้มข้นของสารเคมีจะเปลี่ยนแปลงตามอุณหภูมิ ณ ขณะใดขณะหนึ่ง



สามเหลี่ยมไฟ (Fire Triangle)

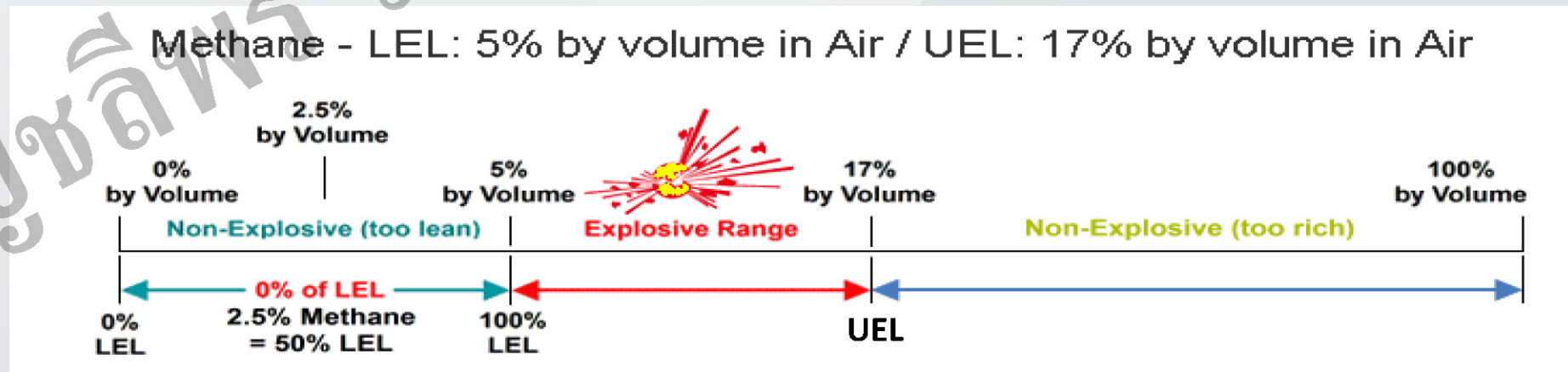


Table: Flammable Limits of Combustion Gases and Vapors

Gas	LEL	UEL
Acetone	2.6	13.0
Acetylene	2.5	100.0
Acrylonitrile	3.0	17
Allene	1.5	11.5
Ammonia	15.0	28.0
Benzene	1.3	7.9
1,3-Butadiene	2.0	12.0
Butane	1.8	8.4
n-Butanol	1.7	12.0
1-Butene	1.6	10.0
Cis-2-Butene	1.7	9.7
Trans-2-Butene	1.7	9.7
Butyl Acetate	1.4	8.0
Carbon Monoxide	12.5	74.0
Carbonyl Sulfide	12.0	29.0
Chlorotrifluoroethylene	8.4	38.7
Cumene	0.9	6.5
Cyanogen	6.6	32.0
Cyclohexane	1.3	7.8
Cyclopropane	2.4	10.4
Deuterium	4.9	75.0
Diborane	0.8	88.0
Dichlorosilane	4.1	98.8
Diethylbenzene	0.8	-
1,1-Difluoro-1-Chloroethane	9.0	14.8
1,1-Difluoroethane	5.1	17.1
1,1-Difluoroethylene	5.5	21.3
Dimethylamine	2.8	14.4
Dimethyl Ether	3.4	27.0
2,2-Dimethylpropane	1.4	7.5
Ethane	3.0	12.4
Ethanol	3.3	19.0
Ethyl Acetate	2.2	11.0
Ethyl Benzene	1.0	6.7
Ethyl Chloride	3.8	15.4
Ethylene	2.7	36.0
Ethylene Oxide	3.6	100.0
Gasoline	1.2	7.1

Gas	LEL	UEL
Heptane	1.1	6.7
Hexane	1.2	7.4
Hydrogen	4.0	75.0
Hydrogen Cyanide	5.6	40.0
Hydrogen Sulfide	4.0	44.0
Isobutane	1.8	8.4
Isobutylene	1.8	9.6
Isopropanol	2.2	-
Methane	5.0	15.0
Methanol	6.7	36.0
Methylacetylene	1.7	11.7
Methyl Bromide	10.0	15.0
3-Methyl-1-Butene	1.5	9.1
Methyl Cellosolve	2.5	20.0
Methyl Chloride	7.0	17.4
Methyl Ethyl Ketone	1.9	10.0
Methyl Mercaptan	3.9	21.8
Methyl Vinyl Ether	2.6	39.0
Monoethylamine	3.5	14.0
Monomethylamine	4.9	20.7
Nickel Carbonyl	2.0	-
Pentane	1.4	7.8
Picoline	1.4	-
Propane	2.1	9.5
Propylene	2.4	11.0
Propylene Oxide	2.8	37.0
Styrene	1.1	-
Tetrafluoroethylene	4.0	43.0
Tetrahydrofuran	2.0	-
Toluene	1.2	7.1
Trichloroethylene	12.0	40.0
Trimethylamine	2.0	12.0
Turpentine	0.7	-
Vinyl Acetate	2.6	-
Vinyl Bromide	9.0	14.0
Vinyl Chloride	4.0	22.0
Vinyl Fluoride	2.6	21.7
Xylene	1.1	6.6

Incompatible or noncompatible chemicals give an undesired chemical reaction when mixed. This usually refers to substances that will react to cause an imminent threat to health and safety through an explosions, fires, and/or formation of toxic materials. The term can also refer to an unwanted change in the physical or mechanical properties of the materials.

สารที่เข้ากันไม่ได้ หมายถึง สารที่เมื่อผสมกันจะเกิดอันตราย แต่ถ้าอยู่ตามลำพังอาจไม่มีอันตราย อันตรายที่เกิดขึ้นจากการทำปฏิกิริยารุนแรงจนเกิดความร้อนสูง (Severe Reaction and High Temperature) หรือเกิดการระเบิด (Explosion) หรืออาจให้แก๊สพิษ (Toxic Gases) หรือแก๊สไวไฟ (Flammable Gases) ออกมา

Incompatibility Reference Table

Chemical Class or Chemical Name	Incompatible Chemicals
Alkaline and alkaline earth metals, such as Sodium, Potassium, Cesium, Lithium, Magnesium, Calcium	Carbon dioxide, Carbon tetrachloride and other chlorinated hydrocarbons, any free acid or halogen. Do not use water, foam or dry chemical on fires involving these metals.
Acetic acid	Chromic acid, Nitric acid, hydroxyl compounds, Ethylene glycol, Perchloric acid, peroxides, permanganates.
Acetic anhydride	Chromic acid, Nitric acid, hydroxyl-containing compounds, Ethylene glycol, Perchloric acid, peroxides and permanganates.
Acetone	Concentrated Nitric and Sulfuric acid mixtures.
Acetylene	Copper, Silver, Mercury and halogens, Fluorine, Chlorine, Bromine.
Alkali & alkaline earth metals (such as powdered Aluminum or Magnesium, Calcium, Lithium, Sodium, Potassium)	Water, Carbon tetrachloride or other chlorinated hydrocarbons, Carbon dioxide, and halogens.
Aluminum alkyls	Halogenated hydrocarbons, water.
Ammonia (anhydrous)	Silver, Mercury, Chlorine, Calcium hypochlorite, Iodine, Bromine, Hydrogen fluoride, Chlorine dioxide, Hydrofluoric acid (anhydrous).
Ammonium nitrate	Acids, metal powders, flammable liquids, chlorates, nitrites, Sulfur, finely divided organics or combustibles.

Examples of Incompatible Chemicals

Chemical Compatibility Chart

1	Inorganic Acids																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																												</
---	-----------------	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	----

X Represents Unsafe Combinations

☐ Represents Safe Combinations

แนะนำ <http://www.csb.gov/>



U.S. CHEMICAL SAFETY BOARD

SEARCH

An independent federal agency investigating chemical accidents to protect workers, the public, and the environment.

ABOUT THE CSB INVESTIGATIONS RECOMMENDATIONS MEDIA ROOM VIDEO ROOM EN ESPAÑOL

NEWS STORIES VIDEOS PHOTOS

CSB SAFETY SPOTLIGHT
STATE ADVANCES IN DRIVING
CHEMICAL SAFETY

U.S. Chemical Safety and Hazard Investigation Board

The U.S. Chemical Safety and Hazard Investigation Board (CSB) is highlighting the important role of individual state governments in driving critical chemical safety change. A number of state governments have made significant safety improvements following a chemical disaster within their state. They made these to protect their residents and the environment with the common goal of preventing future similar incidents.

The CSB has issued 80 safety recommendations to 22 different state governments concerning four CSB investigations. Currently, only six of these investigations still have open recommendations issued by state governments. These CSB recommendations range from identifying risks and increasing public transparency to developing and enforcing significant chemical safety legislation. "Great states have taken legislative steps to implement positive safety changes in light of chemical disasters. The following are a few notable examples."

Following a 2007 propane explosion that resulted in a general store in 2008, the Virginia, being four years, the CSB issued a recommendation to the Governor and legislature of the State of West Virginia asked at requiring propane training requirements for propane technicians. West Virginia approved a bill in 2010 requiring the completion of a nationally recognized propane service training program for "persons who install or maintain liquefied petroleum gas systems." This requirement was also implemented into the West Virginia State Fire Code.

In February 7, 2010, Klean Energy, a natural gas liquefaction plant under construction in Middleboro, Connecticut, experienced a catastrophic natural gas explosion that killed

in and injured at least 10 people. The incident occurred while workers were installing a "gas lines" along natural gas in holes through new piping and equipment. The atmosphere got a high oxygen level and release to allow to release debris. As a result of this investigation, the CSB issued a recommendation to the Governor and legislature of the State of Connecticut to enact legislation that prohibits gas lines. In September 2010, the Governor of Connecticut, M. Jodi Hef, enacted legislation that prohibits gas lines.



Safety Spotlight

CSB Safety Spotlight

Highlighting the important role of individual state governments

← ● ● ● ● →

Chlorine Gas Release

CASE STUDY 
U.S. Chemical Safety and Hazard Investigation Board

Key Lessons for Preventing Inadvertent Mixing During Chemical Unloading Operations
Chemical Reaction and Release in Atchison, Kansas

MGPI Processing, Inc.
Incident Date: October 21, 2016
Over 140 Sought Medical Attention, 6 Hospitalized

No. 2017-01-I-KS
Published December, 2017

NFPA 704

Diamond	Hazard	Value	Description
	Health	4	Can be lethal.
	Flammability	0	Will not burn under typical fire conditions.
	Instability	0	Normally stable, even under fire conditions.
	Special	OX	Possesses oxidizing properties.

Further Information

www.csb.gov

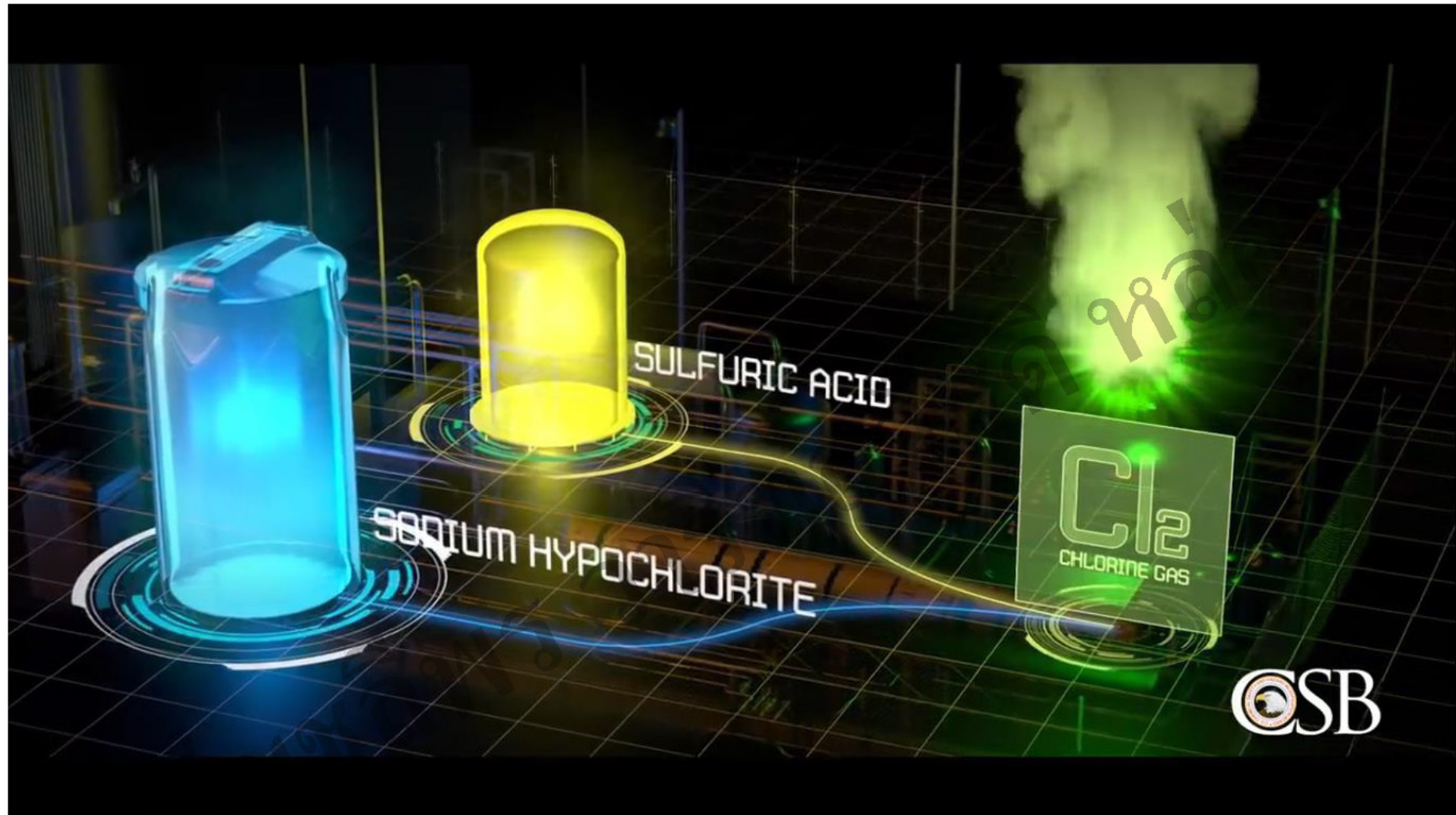
<https://youtu.be/Tflm9mttAAI?si=7RSBxxOPJlIk7HX> (มีวิดีโอใน Youtube ชื่อ Mixed Connection, Toxic Result)



KEY ISSUES:

- Design of Chemical Transfer Equipment
- Automated and Remote Emergency Shut-offs
- Pipe Markings
- Chemical Unloading Procedures
- Human Factors
- Emergency Planning





These two chemicals, when combined, can form chlorine gas and other chemical compounds.

Process Safety Beacon

The Process Safety Beacon is a resource aimed at delivering process safety messages to plant operators and other manufacturing personnel. The monthly one-page newsletter covers the breadth of process safety topics.



Process Safety Beacon Archives

The Process Safety Beacons Archive includes all past Beacons and is available to everyone to download and share. Reproduction for non-commercial, educational purposes is encouraged. However, reproduction for any commercial purpose without express written consent of AIChE is strictly prohibited.

Filter by [All Languages](#), [Storage Tanks](#)

January, 2024 - An error trap leads to a catastrophe



September, 2022 - Lightning Strikes – YIKES!!



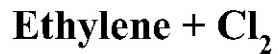
August, 2022 - What's an Acceptable LEL Detector Reading?



<https://www.aiche.org/ccps/process-safety-beacon>

Be aware of chemical reaction!!! Vinyl chloride monomer (VCM) is a raw material for production of polyvinyl chloride (PVC). VCM obtains from direct chlorination of ethylene and chlorine to ethylene dichloride (EDC), followed by pyrolysis of EDC. However, because the EDC pyrolysis process also produced HCl as a co-product, thus corrosion pipe in the process should be considered. The industry develops ethylene oxychlorination process where the ethylene reacts with HCl and oxygen to form EDC. The processes of direct chlorination, EDC pyrolysis, and ethylene oxychlorination are shown in the below Figure.

Direct chlorination:



EDC

EDC pyrolysis:

EDC

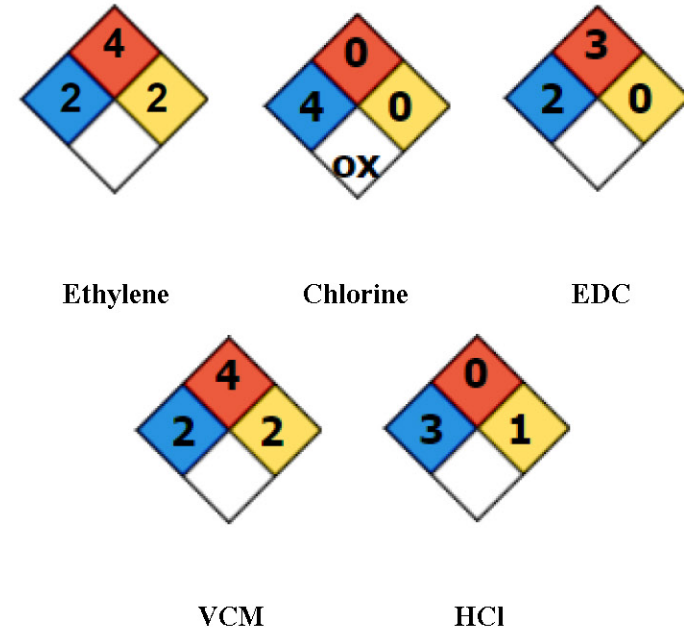
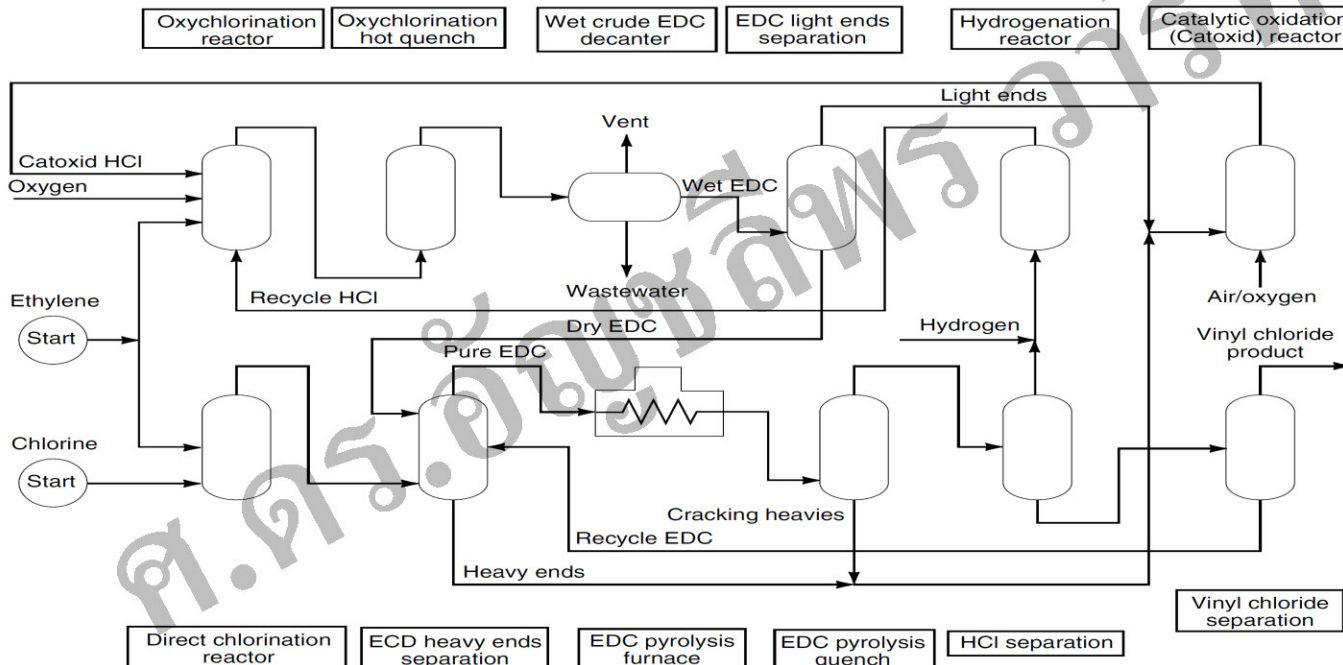


2 VCM + 2 HCl

Ethylene oxychlorination:



EDC + H₂O



SAFETY DATA SHEET

according to Regulation (EC) No. 1907/2006

GENERIC EU MSDS - NO COUNTRY SPECIFIC DATA - NO OEL DATA

Version 8.1
Revision Date 23.08.2023
Print Date 28.09.2024

SECTION 1: Identification of the substance/mixture and of the company/undertaking

1.1 Product identifiers

Product name : Vinyl chloride

SECTION 2: Hazards identification

2.1 Classification of the substance or mixture

Classification according to Regulation (EC) No 1272/2008

Flammable gases (Category 1A), H220

Gases under pressure (Liquefied gas), H280

Carcinogenicity (Category 1A), H350

For the full text of the H-Statements mentioned in this Section, see Section 16.

2.2 Label elements

Labelling according Regulation (EC) No 1272/2008

Pictogram



Signal Word	Danger
Hazard statement(s)	
H220	Extremely flammable gas.
H280	Contains gas under pressure; may explode if heated.
H350	May cause cancer.
Precautionary statement(s)	
P202	Do not handle until all safety precautions have been read and understood.
P210	Keep away from heat, hot surfaces, sparks, open flames and other ignition sources. No smoking.
P280	Wear protective gloves/ protective clothing/ eye protection/ face protection.
P308 + P313	IF exposed or concerned: Get medical advice/ attention.
P377	Leaking gas fire: Do not extinguish, unless leak can be stopped safely.
P410 + P403	Protect from sunlight. Store in a well-ventilated place.
Supplemental Hazard Statements	none
	Restricted to professional users.

SECTION 5: Firefighting measures

5.1 Extinguishing media

Suitable extinguishing media

Water Foam Carbon dioxide (CO2) Dry powder

Unsuitable extinguishing media

For this substance/mixture no limitations of extinguishing agents are given.

5.2 Special hazards arising from the substance or mixture

Carbon oxides

Hydrogen chloride gas

Combustible.

Pay attention to flashback.

Development of hazardous combustion gases or vapours possible in the event of fire.

5.3 Advice for firefighters

Stay in danger area only with self-contained breathing apparatus. Prevent skin contact by keeping a safe distance or by wearing suitable protective clothing.

5.4 Further information

Remove container from danger zone and cool with water. Suppress (knock down) gases/vapors/mists with a water spray jet. Prevent fire extinguishing water from contaminating surface water or the ground water system.

อันตรายจากก๊าซความดัน

นิยาม

“ก๊าซความดัน” (Compressed Gas) หมายถึง ก๊าซในภาชนะบรรจุ ภายใต้ความดันที่อุณหภูมิ 20°C มีสภาพเป็นก๊าซทั้งหมด หรือเรียกว่า **“ก๊าซถาวร” (Permanent Gas)**

ที่มา: ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง กำหนดมาตรการคุ้มครองความปลอดภัยในการประกอบกิจการโรงงานที่เกี่ยวข้องกับการผลิต การเก็บ การบรรจุ การใช้ และการขนส่งก๊าซ พ.ศ. ๒๕๔๘

These compressed substances are potentially dangerous because they are pressurized, and maybe flammable, corrosive, toxic, and/or extremely cold.

ที่มา: Jack Ballinger. 1999. Chemical Operator's Portable Handbook. McGraw-Hill Professional Publishing.

Common compressed gases

- 1) Inert gases
- 2) Compressed air
- 3) Chlorine gas (Cl₂)
- 4) Acetylene gas (C₂H₂)
- 5) Acid gases: hydrogen chloride, hydrogen sulfide, and sulfur dioxide
- 6) Alkaline gases
- 7) Ammonia gas (NH₃)
- 8) Hydrogen gas (H₂)
- 9) Liquefied petroleum gases
- 10) Methyl acetylene propadiene (MAPP)
- 11) Oxygen (O₂) gas

TABLE 9.3 Properties of Some Compressed Gases

Substance	Density (@ 0 °C)		Melting point	Boiling point	Specific heat
	g/liter	lb/ft ³	°C	°C	
Acetylene	1.173	0.07323	-81.3	-83.6	0.3832
Air	1.2929	0.08071	—	—	0.2377
Ammonia	0.7710	0.04813	-75	-33.5	0.5202
Argon	1.7837	0.11135	-189.2	-185.7	0.1233
Arsine	3.48	0.217	-113.5	-54.8	—
Carbon dioxide	1.9769	0.12341	-57	-80 Subl.	0.2025
Carbon monoxide	1.2504	0.07807	-207	-191.5	0.2425
Chlorine	3.214	0.2006	-101.6	-34.7	0.1125
Ethane	1.3566	0.08469	-172.0	-88.3	0.3861
Ethyl chloride	2.870	0.1793	-138.7	12.2	0.2750
Ethylene	1.2604	0.07868	-169.4	-103.8	—
Fluorine	1.696	0.1059	-223	-187	0.182
Helium	0.1784	0.01114	-272	-268.94	1.25
Hydrogen	0.08988	0.005611	-259.14	-252.8	3.409
Hydrogen bromide	3.6445	0.22752	-86.7	-68.7	0.082
Hydrogen chloride	1.6392	0.10233	-111.3	-83.1	0.194
Hydrogen fluoride	0.922	0.0576	-92.3	-36.7	0.343
Hydrogen iodide	5.789	0.3614	-51.3	-35.7	0.06
Hydrogen selenide	3.670	0.229	-64	-42	—
Hydrogen sulfide	1.539	0.09608	-86	-62	0.2451
Hydrogen telluride	5.803	0.363	-48	-1.8	—
Isobutane	2.637	0.1669	-145.0	-10.2	—
Krypton	3.708	0.2315	-169	-151.8	—
Methane	0.717	0.0448	-182.5	-161.4	0.5929
Methyl ether	2.1098	0.13171	-138	-24.9	—
Neon	0.9004	0.05621	-248.67	-245.9	—
Nitric oxide	1.3402	0.08367	-167	-153	0.232
Nitrogen	1.2506	0.07807	-209.86	-195.8	0.2438
Nitrous oxide	1.978	0.1235	-102.4	-89.8	0.2126
Oxygen	1.42904	0.089212	-218.4	-183.0	0.2175
Phosphine	1.529	0.0955	-133.5	-87.4	—
Phosgene	4.531	0.283	-118	8.3	—
Propane	2.020	0.1261	-189.9	-44.5	—
Silicon tetrafluoride	4.68	0.292	—	-68	—
Sulfur dioxide	2.9269	0.18272	-76	-10	0.1544

GAS CYLINDER SAFETY

SAFE HANDLING, TRANSPORT AND STORAGE

Beware of trapped hands when you handle cylinders.



Never try to catch a falling cylinder.

Never turn your back on unsecured cylinders.



Always wear safety gloves and safety shoes when handling cylinders.

Always use a trolley to move gas cylinders.



Handling cylinders correctly. To lift or lay a cylinder, bend your knees and straighten your back. Get someone to help you handle large cylinders.

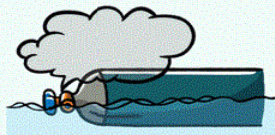


Always ensure larger cylinders are located at the back and smaller cylinders in the front for mixed cylinder configurations.



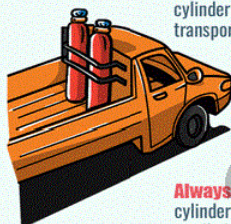
Always ensure gas cylinders in storage/transport pallets are appropriately restrained and positioned safely based on sizing to prevent unplanned movement.

Always use appropriately rated devices when moving gas cylinders to avoid manual handling where possible.



Beware of leaks Leaking flammable gas may cause an explosion. Leaking inert gas may cause suffocation.

Always restrain cylinders upright when transporting.



Always transport gas cylinders in a well ventilated vehicle **NOT** in a passenger car.



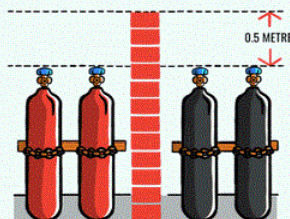
Disconnect all gas equipment when moving cylinders.

Close the valve when not in use, even if the cylinder is empty.

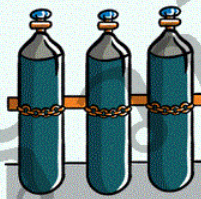


Always separate oxygen and fuel gases, such as acetylene by at least 3m when in storage. **Must comply with AS4332**

Place a half hour rated firewall between fuel and oxygen gases when space is limited.



Always secure cylinders to prevent them from falling, and **Prevent** unauthorised access.



Display the appropriate DG signage when transporting and storing gases. **No smoking** near gas cylinders.



Always store gas cylinders outdoors. If you must store indoors, ensure it is in an adequately ventilated area at all times.



SAFE OPERATION

Cylinder valve Never use a tool to open a hand wheel valve, use your hand instead.

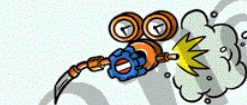
Valve fitting Ensure gas equipment is rated to the pressure of the gas cylinder/pack with correct outlet connection for the gas type.

Markings use for identifying the cylinder and its owner.

Cylinder body Respect them and do not subject them to shock, heat, arc etc.



Follow gas equipment start up, shut down, and disconnection advice.



Always keep clean. Oil, grease and other particles may cause flash fire when exposed to oxygen.

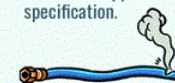
Never tighten leaking joints under pressure.

Replace if fittings or gauges are damaged.



Use pressure rated hoses with approved specification.

Replace worn hoses.

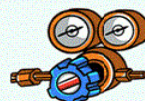


Only use approved oxygen compatible hoses, pipelines and fittings with oxygen.

Avoid leaks Gases such as acetylene catch fire easily. Check for leaks with non-caustic and oxygen approved solution.



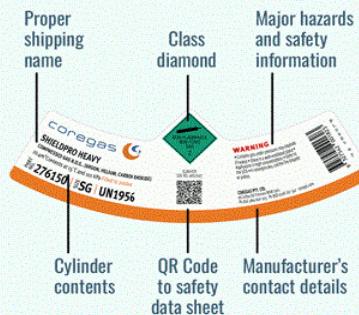
Always ensure pressure regulators and fittings are in good working order and never tamper with them.



Always install flashback arrestors at both regulator end and torch end when using oxy-fuel gases in cutting/welding/heating applications.



Cylinder Identification



Source:



วิธีการอ่านป้ายสัญลักษณ์ที่ติดบนภาชนะ บรรจุสารเคมีและวัตถุอันตราย

วิธีการอ่านป้ายสัญลักษณ์ที่ติดบนภาชนะ บรรจุสารเคมีและวัตถุอันตราย



ขั้นที่ 1 ดูสี

ขั้นที่ 2 ดูสัญลักษณ์



มีความไวไฟ



เมื่อเปื้อกจะให้ก๊าซไวไฟ



มีความอันตราย



ระเบิดได้



มีความปลอดภัย



สารอันตรายที่มีความเป็นพิษ



1.ระเบิดได้



2.สารออกซิไดส์



3.มีความไวไฟ



4.สารติดเชื้อ



5.กัดผิวหนัง



6.วัสดุพิษอันตราย



7.สารพิษ



8.สารกัดกร่อน

วิธีการอ่านป้ายสัญลักษณ์ที่ติดบนภาชนะบรรจุสารเคมีและวัตถุอันตราย



ก๊าซไวไฟ
2

ขั้นที่ 3 ดูหมายเลข

1) วัตถุระเบิด	2) ก๊าซ	3) ของเหลว	4) ของแข็ง
5) สารออกซิไดส์หรือสารอินทรีย์เปอร์ออกไซด์	6) สารพิษหรือสารติดเชื้อ	7) วัสดุกับมันตรังสี	8) สารกัดกร่อน

9) วัตถุเคมีอื่นซึ่งไม่จัดอยู่ในประเภทที่ 1 - 8 แต่มีคุณสมบัติเป็นอันตราย

I AM SAFETY IN THAI

www.เซฟตี้ไทย.com

SafetyinThai.com

ตัวอย่าง



ก๊าซความดัน
2

ก๊าซไม่ไวไฟและไม่เป็นพิษ

ไม่ไวไฟ ไม่เป็นพิษ แต่อาจเกิดระเบิดได้ หากภาชนะบรรจุถูกกระแทกอย่างแรง หรือได้รับความร้อนสูงจากภายนอก เช่น ก๊าซออกซิเจน ก๊าซไนโตรเจนเหลว ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์

ความเสี่ยงอันตราย : เกิดบาดแผล เนื่องจากสัมผัสของเหลวเย็นจัด แรงแดดอากาศ และสะเก็ดเศษชิ้นส่วนภาชนะบรรจุ

การป้องกันและลดความเสี่ยง : หลีกเลี่ยงการสัมผัสของเหลวที่รั่วไหล ใช้น้ำฉีดคลุม เมื่อจำเป็นต้องเข้าระงับเหตุ

อุปกรณ์คุ้มครองความปลอดภัยส่วนบุคคล หรือ อุปกรณ์ป้องกันอันตรายส่วนบุคคล (Personal Protective Equipment)

ใช้สวมใส่ลงบนส่วนหนึ่งส่วนใดหรือ
หลายส่วนเพื่อป้องกันหรือลดความ
รุนแรงของการประสบอันตราย



การป้องกันและควบคุมอันตรายจากสารเคมีอันตราย



Engineers'

ตัวอย่างกฎหมายที่เกี่ยวข้องกับการป้องกันและควบคุมอันตรายจากสารเคมีอันตราย

กระทรวงแรงงาน

พ.ร.บ. ความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมในการทำงาน

กฎกระทรวงแรงงานกำหนดมาตรฐานในการบริหาร จัดการ และ ดำเนินการด้านความปลอดภัย อาชีวอนามัย และสภาพแวดล้อมใน การทำงานเกี่ยวกับสารเคมีอันตราย พ.ศ. 2556

กระทรวงอุตสาหกรรม

พ.ร.บ. โรงงาน

ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง มาตรการความปลอดภัยเกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงานอุตสาหกรรม พ.ศ. 2565

พ.ร.บ. วัตถุอันตราย กระทรวงอุตสาหกรรม

ควบคุมบัญชี 5.1-5.6



ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม

เรื่อง มาตรการความปลอดภัยเกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงานอุตสาหกรรม พ.ศ. 2565

	วันที่มีผลบังคับใช้
โรงงานต้องจัดให้มีมาตรการคุ้มครองความปลอดภัยในการดำเนินการเกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงาน	ภายใน 23 ตุลาคม 2565
- โรงงานต้องจัดให้มีฉลาก และเอกสารข้อมูลความปลอดภัยฯ ของ <u>สารเดี่ยว</u>	ตั้งแต่ 26 เมษายน 2566 เป็นต้นไป
- โรงงานต้องจัดให้มีฉลาก และเอกสารข้อมูลความปลอดภัยฯ ของ <u>สารผสม</u>	ตั้งแต่ 26 เมษายน 2567 เป็นต้นไป
โรงงาน 24 ประเภทตามบัญชีแนบท้าย ต้องรายงานข้อมูลสารเคมีอันตรายฯ	ภายใน 20 เมษายน 2566
โรงงาน <u>นอกเหนือ</u> 24 ประเภทตามบัญชีแนบท้าย ต้องรายงานข้อมูลสารเคมีอันตรายฯ	ภายใน 22 ตุลาคม 2566

**คำนิยามตามประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง มาตรการความปลอดภัย
เกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงานอุตสาหกรรม พ.ศ. 2565**

“ผู้ประกอบการกิจการโรงงาน” หมายความว่า ผู้ประกอบการกิจการโรงงานที่มีการเก็บหรือการใช้สารเคมีในการประกอบกิจการโรงงาน ยกเว้น น้ำมันเชื้อเพลิงตามกฎหมายว่าด้วยควบคุมน้ำมันเชื้อเพลิง

“สารเคมี” หมายความว่า สารที่อยู่ในรูปของแข็ง ของเหลว หรือก๊าซ ทั้งที่เป็นสารเดี่ยวและสารผสม ยกเว้นน้ำ

“สารเคมีอันตราย” หมายความว่า สารเคมีที่สามารถจำแนกความเป็นอันตรายได้โดยอ้างอิงตาม Globally Harmonized System of Classification and Labelling of Chemicals (GHS)

**คำนิยามตามประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง มาตรการความปลอดภัย
เกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงานอุตสาหกรรม พ.ศ. 2565 (ต่อ)**

“สารเดี่ยว (Substance)” หมายความว่า ธาตุหรือสารประกอบที่มีอยู่ในสถานะธรรมชาติ หรือเกิดจากกระบวนการผลิตต่าง ๆ ทั้งนี้ รวมถึงสารเติมแต่งที่จำเป็นในการรักษาความเสถียรของสารเดี่ยวหรือสารเจือปนที่เกิดขึ้นในกระบวนการผลิต แต่ไม่รวมถึงสารตัวทำละลายที่สามารถแยกออกมาจากสารเดี่ยวได้โดยไม่มีผลต่อความเสถียรของสารเดี่ยวหรือไม่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบของสารเดี่ยว

“สารผสม (Mixture)” หมายความว่า สารผสมหรือสารละลายที่ประกอบด้วยสารเดี่ยวสองชนิดหรือมากกว่าที่ไม่ทำปฏิกิริยากัน

**คํานิยามตามประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง มาตรการความปลอดภัย
เกี่ยวกับการจัดการสารเคมีในโรงงานอุตสาหกรรม พ.ศ. 2565 (ต่อ)**

“การจัดเก็บ” หมายความว่า การจัดเก็บสารเคมีอันตรายแต่ไม่หมายความรวมถึงการเก็บเตรียมเพื่อใช้งานในการประกอบกิจการโรงงาน

“การจัดเก็บสารเคมีอันตรายในอาคาร” หมายความว่า การจัดเก็บสารเคมีอันตรายในอาคารโรงงาน

- ที่จัดไว้เก็บเป็นการเฉพาะ หรือ
- ที่จัดเก็บในห้องจัดเก็บสารเคมีอันตราย

“เหตุฉุกเฉินสารเคมีอันตราย” หมายความว่า เหตุการณ์ที่ไม่สามารถควบคุมได้ในทันทีทันใดที่มีต้นเหตุหรือที่เกี่ยวข้องกับสารเคมีอันตราย ส่งผลให้เกิดการรั่วไหลของสารเคมีอันตราย เปลืองไหม้ หรือระเบิด

ข้อ ๕ ผู้ประกอบกิจการโรงงานต้องจัดให้มีการตรวจสอบการปฏิบัติตามหมวด ๑ ถึงหมวด ๕ ของประกาศ อย่างน้อยปีละ ๑ ครั้ง โดยการตรวจสอบต้องดำเนินการ โดยบุคลากรของโรงงานหรือหน่วยงานตรวจสอบภายนอก และจัดเก็บบันทึกผลการตรวจสอบไว้ในโรงงานพร้อมให้พนักงานเจ้าหน้าที่ตรวจสอบได้

หมวด 1 **การบริหารจัดการความปลอดภัยสารเคมี**

- ภาชนะบรรจุสารเคมีติดฉลากเป็นภาษาไทย
- จัดเตรียม SDS
- การรายงานข้อมูลสารเคมี
- จัดเตรียม PPE
- การฝึกอบรมเกี่ยวกับสารเคมีอันตราย



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

หมวด 2 **มาตรการความปลอดภัย การรั่ว การขนถ่ายและการเคลื่อนย้ายสารเคมีอันตราย**

- มีขั้นตอนการปฏิบัติงาน
- การติดตั้งสายดิน การต่อฟลัก
- การตรวจสอบสภาพของภาชนะบรรจุ
- ท่อส่งสารเคมี



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

หมวด 3 **มาตรการความปลอดภัย ในการจัดเก็บสารเคมีอันตราย**

- การจัดเก็บภายในอาคาร
- การจัดเก็บภายนอกอาคาร



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

หมวด 4 **มาตรการความปลอดภัย ในการใช้สารเคมีอันตราย**

- ศึกษาการใช้งาน
- การแบ่งพื้นที่การใช้งาน
- การป้องกัน ควบคุม บำบัด หรือกำจัดไอระเหย
- การป้องกันอัคคีภัย



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

หมวด 5 **การระงับเหตุฉุกเฉิน สารเคมีอันตราย**

- จัดทำแผนการระงับเหตุฉุกเฉินสารเคมีอันตราย
- จัดเตรียมทรัพยากรให้สอดคล้องกับแผน
- สื่อสารแผนการระงับเหตุฉุกเฉินสารเคมีอันตรายกับคนงาน
- ฝึกซ้อมและทบทวนแผนการระงับเหตุฉุกเฉิน



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

หมวด 6 **บทเฉพาะกาล**

- การรายงานข้อมูลสารเคมีอันตรายที่มีการเก็บการใช้ในโรงงาน

ตั้งแต่วันที่ 23 ตุลาคม 2565
ประกาศ ณ วันที่ 25 เมษายน 2565



กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน

- ภาชนะบรรจุสารเคมีติดฉลากเป็นภาษาไทย
- จัดเตรียม SDS เป็นภาษาไทย
- การรายงานข้อมูลสารเคมี
- จัดเตรียม PPE
- การฝึกอบรมเกี่ยวกับสารเคมีอันตราย

อ้างอิงตาม Globally
Harmonized System of
Classification and Labelling
of Chemicals (GHS)



หมวด

2

มาตรการความปลอดภัยการรับ การขนถ่าย และการเคลื่อนย้ายสารเคมีอันตราย

- มีขั้นตอนการปฏิบัติงาน
- การติดตั้งสายดิน การต่อฝาก
- การตรวจสอบสภาพของภาชนะบรรจุ
- ท่อส่งสารเคมี



หมวด

3

มาตรการความปลอดภัยในการจัดเก็บสารเคมี อันตราย

- การจัดเก็บภายในอาคาร
- การจัดเก็บภายนอกอาคาร



- ศึกษาการใช้งาน
- การแบ่งพื้นที่การใช้งาน
- การป้องกัน ควบคุม บำบัด หรือกำจัดไอระเหย
- การป้องกันอัคคีภัย



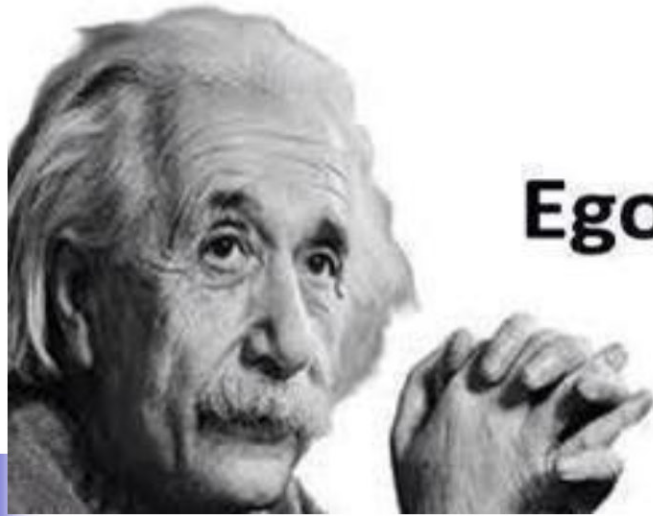
- จัดทำแผนการระงับเหตุฉุกเฉินการเคมีอันตราย
- จัดเตรียมทรัพยากรให้สอดคล้องกับแผน
- สื่อสารแผนการระงับเหตุฉุกเฉินสารเคมีอันตรายกับพนักงาน
- ฝึกซ้อมและทบทวนแผนการระงับเหตุฉุกเฉิน





Free Download กองส่งเสริมเทคโนโลยีความปลอดภัยโรงงาน กรม
โรงงานอุตสาหกรรม

<http://reg3.diw.go.th/safety/wp-content/uploads/2021/07/fire2552V.63.pdf>



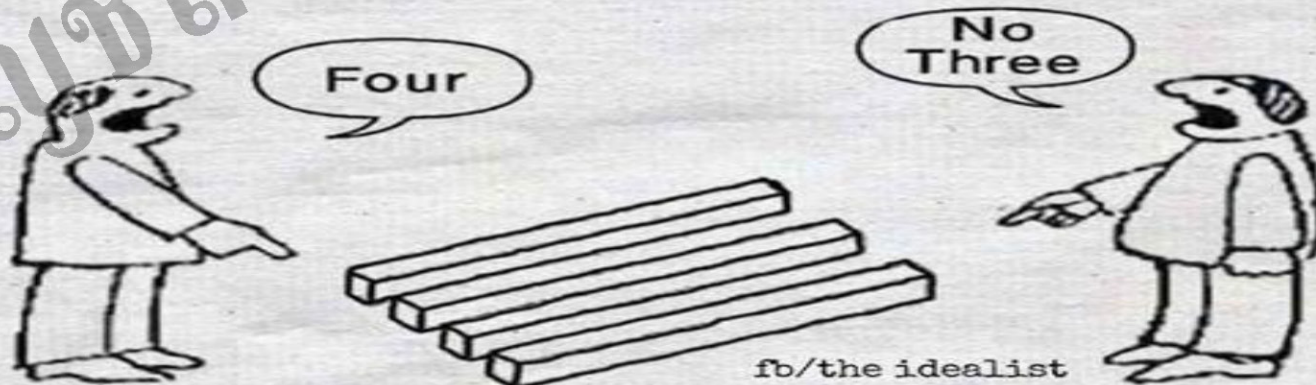
$$\text{Ego} = \frac{1}{\text{Knowledge}}$$

*"More the Knowledge
Lesser the Ego,"*

**Practice
Makes
Perfect**

**"Everything we hear
is an opinion, not a fact.
Everything we see
is a perspective, not the truth."**

- Marcus Aurelius



...การจะเล่าเรียนหรือทำการใดๆ ให้สำเร็จได้ด้วยดี
โดยตลอดนั้น ขึ้นอยู่กับความตั้งใจจริงเป็นใหญ่...

พระบรมราโชวาท

พระราชทานแก่คณะอาจารย์ ครู และนักเรียนโรงเรียนวังไกลกังวล

วันที่ ๓๑ พฤษภาคม ๒๕๑๗



