

# บทที่ 1

## คำแนะนำ ระเบียบข้อบังคับ และความปลอดภัยในห้องปฏิบัติการ

ห้องปฏิบัติการเคมีเป็นสถานที่ที่จะเกิดอุบัติภัยได้ง่ายที่สุด เพราะเป็นสถานที่ที่มีสารไวไฟ มีเครื่องแก้วที่แตกหักง่าย และมีสารเคมีที่เป็นพิษและทำลายสุขภาพของร่างกายได้อย่างไรก็ตาม นักศึกษา มีความระมัดระวัง ศึกษาการทดลองมาล่วงหน้า รู้จักใช้เครื่องแก้ว และสารเคมีอย่างถูกวิธี และปฏิบัติตามระเบียบข้อบังคับในการใช้ห้องทดลองแล้ว จะสามารถหลีกเลี่ยงอุบัติภัยต่าง ๆ ในห้องทดลองได้

นักศึกษาควรทบทวนคำแนะนำต่อไปนี้ทุกครั้งก่อนเข้าห้องปฏิบัติการจนเกิดความเคยชินติดเป็นนิสัย เพราะนอกจากจะช่วยป้องกันอุบัติภัยในห้องทดลองแล้วยังเป็นการฝึกฝนให้นักศึกษาทำงานด้วยความรอบคอบและเอาใจใส่ซึ่งจะเป็นนิสัยติดตัวที่ดีของนักศึกษาเอง ไม่ว่าจะเป็นการทำงานในห้องปฏิบัติการหรือในที่อื่นใดก็ตาม

### 1.1 การเตรียมตัวก่อนเข้าห้องปฏิบัติการ

ก่อนเข้าห้องปฏิบัติการนักศึกษาควรเตรียมตัวมาก่อนโดยปฏิบัติตามคำแนะนำต่อไปนี้

1. อ่านและทำความเข้าใจในกฎหมู่ วัตถุประสงค์ และการทดลองจากหนังสือปฏิบัติการ
  2. ศึกษาเพิ่มเติมจากตำราเรียนเพื่อให้เข้าใจเรื่องราวของการทดลองนั้นได้ดียิ่งขึ้น
  3. เขียนแผนงานลงในสมุดเป็นขั้นตอนตามลำดับว่าต้องทำอะไรบ้าง ต้องใช้เครื่องมือและสารเคมีอะไรบ้าง
  4. ในกรณีที่มีผู้ร่วมงานด้วย ควรมีการแบ่งงานให้เรียบร้อยเสียก่อน
- การศึกษาเรื่องราวของการทดลองมาล่วงหน้าอย่างเข้าใจและเตรียมแผนงานไว้ก่อนเข้าห้องปฏิบัติการเป็นปัจจัยสำคัญในการเรียนวิชาปฏิบัติการ ผู้ที่ปฏิบัติตามคำแนะนำข้างต้นนี้ได้

จะสามารถทำการทดลองเสร็จทันเวลาและจะได้รับความรู้ความชำนาญในการทดลองนั้นมากยิ่งขึ้น

## 1.2 ระเบียบข้อบังคับ

เพื่อความปลอดภัยและความเป็นระเบียบเรียบร้อยในการเรียนวิชาปฏิบัติการ นักศึกษาควรปฏิบัติตามระเบียบข้อบังคับดังต่อไปนี้

1. ต้องสวมเว้นต้นรกรายหรือสิ่งป้องกันดวงตาตลอดเวลาที่อยู่ในห้องปฏิบัติการ คอนแทกต์เลนส์จะไม่สามารถป้องกันอันตรายต่อดวงตาได้ มิหนำซ้ำอาจทำให้สายตามีเส้นเลือดออกได้ง่ายเมื่อกาชเข้าตา
2. ควรสวมเสื้อคลุมปฏิบัติการสีขาวซึ่งมีช่องและรหัสที่อกเสื้อ
3. ห้ามสวมรองเท้าแตะหรือรองเท้าส้นสูง การเป็นรองเท้าที่สวมใส่สบายและห่อหุ้มเท้าได้มีดีชิด
4. ต้องมีสมุดหนึ่งเล่มเพื่อใช้เขียนแผนงานและบันทึกผลการทดลอง
5. ต้องไม่เข้าห้องปฏิบัติการช้าเกินกว่าเวลาที่กำหนด
6. ห้ามขาดเรียนปฏิบัติการเกิน 2 ครั้งในหนึ่งภาคการศึกษา มิฉะนั้นจะไม่มีสิทธิเข้าสอบข้อเขียนปฏิบัติการ
7. นักศึกษาควรรู้ที่เก็บเครื่องน้ำดื่มดับเพลิง ถังทราย เป็นต้น เพื่อจะได้หยิบใช้ได้ทันทีเมื่อเกิดไฟไหม้
8. ห้ามกิน ดื่ม หรือสูบบุหรี่ในห้องปฏิบัติการ เพราะสารเคมีที่เป็นพิษต่อร่างกายอาจจะละลายปนลงไปในอาหาร และการสูบบุหรี่อาจทำให้สารเคมีติดไฟได้
9. ห้ามวิ่ง หรือวิ่งเล่น ในห้องปฏิบัติการ
10. ห้ามทำการทดลองตามลำพัง ถ้ามีอันตรายเกิดขึ้นจะไม่มีใครทราบและไม่มีใครช่วยได้ทัน จะนั่งลงเข้าห้องปฏิบัติการตามเวลาที่กำหนดและเมื่อมีอาจารย์ควบคุมการทดลองอยู่ด้วยเท่านั้น
11. เตรียมสมุนไพร เช่น ผ้าเช็ดมือ ผ้าเช็ดโต๊ะ ถุงมือยาง ไม้ขีดไฟ ไว้ใช้ในห้องปฏิบัติการ
12. เมื่อหมดเวลา นักศึกษาจะต้องออกจากห้องปฏิบัติการทันที การทำงานล่าช้าจนเกินเวลาที่กำหนดแสดงถึงการไม่เตรียมตัวศึกษาการทดลองมาล่วงหน้า อาจถูกตัดคะแนนความตั้งใจเรียนได้

### 1.3 ระเบียบปฏิบัติในการใช้สารเคมีและเครื่องมือเครื่องใช้

ในการเรียนวิชาปฏิบัติการนักศึกษาจำเป็นต้องใช้สารเคมีจากขวดเดียว กัน บางครั้งต้องใช้เครื่องมือเครื่องใช้ร่วมกันด้วย จะนั่นเองจำเป็นต้องมีกฎระเบียบให้นักศึกษาได้ยึดเป็นข้อปฏิบัติเพื่อให้นักศึกษาทำงานได้รวดเร็วคล่องตัว และจะทำให้ห้องปฏิบัติการมีระเบียบและลดภัยสะอาดตาด้วย ระเบียบปฏิบัติในการใช้สารเคมีและเครื่องมือเครื่องใช้มีดังนี้

1. วางแผนข่าวของให้เป็นระเบียบ เช่น วางแผนสิ่งของที่สูงกว่าไว้ข้างหลัง วางแผนมุดและหนังสือที่ไม่เกี่ยวกับวิชาปฏิบัติการไว้ที่อื่นที่ไม่ใช่โต๊ะที่ทำการทดลอง เป็นต้น
  2. ห้ามเคลื่อนย้ายขวดสารเคมีที่วางอยู่บนโต๊ะสาร หรือนำขวดสารเคมีจากโต๊ะสารไปยังโต๊ะปฏิบัติการของตน ความมาเดิมสารละลายที่โต๊ะสาร
  3. อ่านฉลากบนขวดให้แน่ใจก่อนใช้ทุกครั้ง
  4. อย่าใช้หลอดทดลองหรือช้อนตักสารซึ่งใช้กับสารเคมีชนิดหนึ่งไปใช้กับสารเคมีอีกชนิดหนึ่ง จะทำให้สารเคมีชนิดหลังสกปรกและอาจเกิดปฏิกิริยาที่รุนแรงได้
  5. ถ้ามีสารเหลือใช้อย่าเทเกลับลงไปในขวดสาร
  6. หลังจากใช้สารเคมีแล้ว ให้ปัดฝ่าทันทีเพื่อป้องกันสารระเหยและป้องกันสิ่งสกปรกตกลงไปในขวดสารเคมีด้วย
  7. การทดลองต่าง ๆ ที่ก่อให้เกิดกลิ่นเหม็นหรือเกิดไอที่เป็นอันตราย ควรทำในตู้ควัน
  8. ถ้าเป็นสารละลายที่ต้องการเทลงในอ่างน้ำ ให้ใบน้ำก็อกตามไปด้วยทุกครั้ง
  9. ของเสียที่ละลายน้ำไม่ได้ เช่น เศษแก้วแตก กระดาษกรอง ก้านไม้ขี้ด เป็นต้น ให้ทิ้งลงในถังผง
  10. อย่าแก่งงหรือสะบัดเครื่องแก้วเพื่อทำความสะอาดให้แห้ง เพราะจะทำให้น้ำหรือของเหลวกระเด็นไปถูกเพื่อนข้างเคียงได้
  11. เมื่อทำเครื่องแก้วแตก ให้รับเก็บเศษแก้วที่กระจายอยู่บนโต๊ะหรือพื้นห้องไปทิ้งกันที
  12. อย่าใช้น้ำகளின்อย่างฟุ่มเฟือย เช่นใช้ล้างเครื่องแก้ว หรือใส่ในเครื่องอังน้ำ เป็นต้น
  13. การปล่อยน้ำเข้าเครื่องควบแน่นแรงเกินไปจะทำให้สายยางหลุดและน้ำหก

และเทองต้องปฏิบัติการได้ ควรเปิดน้ำเข้าเครื่องความแหน่งแต่เพียงเบา ๆ

14. เมื่อทำน้ำหกบันต้องปฏิบัติการให้รับซับให้แห้งทันที

15. เมื่อทำน้ำหกบันของพื้นห้อง ให้รับเรียกการโรงมาเช็คพื้นห้องทันที มีฉะนั้นอาจทำให้ลิน hak lamm เป็นอันตรายได้

16. ก่อนหมดเวลา 15 นาที ให้นักศึกษาส่งคืนเครื่องมือเครื่องใช้ที่เบิกมา ทำความสะอาดเครื่องแก้ว โต๊ะ อ่างน้ำ และร่างน้ำ เมื่อหมดเวลา nastak ศึกษาจะได้ออกจากห้องปฏิบัติการทันที

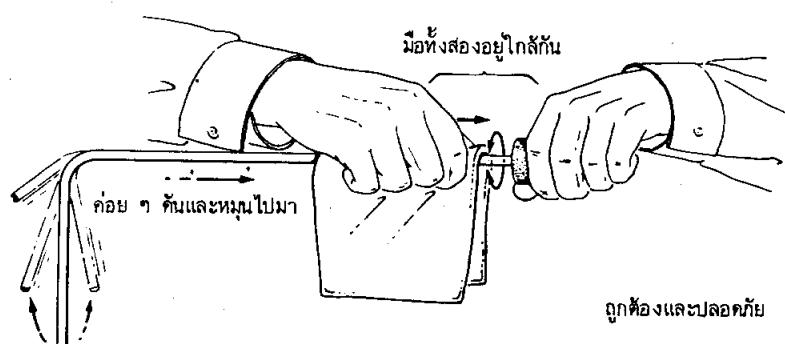
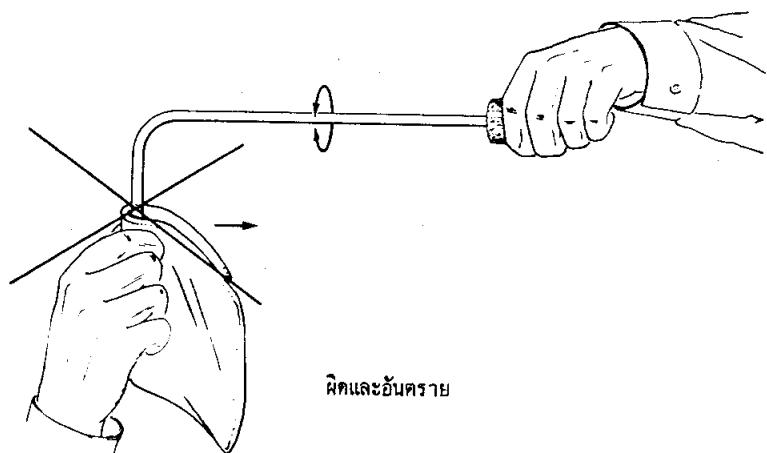
## 1.4 การป้องกันอุบัติภัย

### 1.4.1 อุบัติภัยจากเครื่องแก้ว

1.4.1.1 การเสียบหลอดแก้วเข้ารูจุกยางหรือจุกคอร์ก อุบัติภัยที่เกิดในห้องปฏิบัติการบ่อยที่สุดคือ การถูกเศษแก้วแตกบาดมือซึ่งเกิดจากการเสียบหลอดแก้วหรือเทอร์มอฟิเตอร์เข้าไปในรูจุกยางหรือจุกคอร์ก การหลีกเลี่ยงอุบัติภัยดังกล่าวควรปฏิบัติตั้งนี้

1. ถ้ามีเครื่องนวดจุกคอร์ก ให้นวดจุกคอร์กให้นิ่มเสียก่อนที่จะเจาะรู การนวดจุกคอร์กจะช่วยให้เจาะรูได้เรียน ทำให้เสียบหลอดแก้วหรือเทอร์มอฟิเตอร์ได้แนบสนิท
2. เจาะรูจุกให้มีขนาดพอตีที่หลอดแก้วหรือเทอร์มอฟิเตอร์จะเสียบได้
3. ทากะว่าให้ลื่นด้วยน้ำ สมุนไพร或是 เชอร์รีน
4. ควรจับหลอดแก้วหรือเทอร์มอฟิเตอร์โดยมีผ้าหุ้ม
5. จับหลอดแก้วหรือเทอร์มอฟิเตอร์ใกล้กับจุกยางหรือจุกคอร์ก
6. หมุนหลอดแก้วไปมาอย่างช้า ๆ พร้อมกับค่อย ๆ ดันหลอดแก้วเข้าไปในจุก ดัง

ภาพ 1.1



**ภาพ 1.1 การเสียบหลอดแก้วเข้ารูจุกยางหรือจุกคอร์ก**

การดึงหลอดแก้วหรือเทอร์มออมิเตอร์ออกจากจุกยางหรือจุกคอร์ก ก็ใช้หลักปฏิบัติ เช่นเดียวกับการสวมจุกยางหรือจุกคอร์ก

**1.4.1.2 เครื่องแก้วที่ชารุด เมื่อนักศึกษาได้รับจากเครื่องแก้ว จงตรวจสอบก่อนว่า มีรอยร้าว แตก บิน หรือไม่ พวกลวดกันกลมและเครื่องควบแน่นควรจะได้รับการตรวจอย่างละเอียดด้วย เพราะขวดกันกลมที่มีรอยร้าวอาจเกิดการแตกขณะที่ใช้ ทำให้สารเคมีที่ไวไฟหรือที่มีอันตรายหลักระจายได้ เครื่องควบแน่นที่มีรอยร้าวทรงร้อยเชือมระหว่างแก้วชั้นในและแก้วชั้นนอกอาจจะทำให้น้ำรั่วเข้าไปในขวดบรรจุสารซึ่งอาจจะทำให้เกิดปฏิกิริยา**

กับน้ำอย่างรุนแรงได้ ถ้าพบเครื่องแก๊สที่ชำรุดจะรีบเปลี่ยนหันที่ การจัดเครื่องแก๊สเข้าตู้ ก็ต้องระมัดระวังด้วย เพราะถ้าวางซ้อนกันเกะกะอาจทำให้เครื่องแก๊สกระทบกันทำให้แตก ร้าว หรือบินได้เมื่อเวลาเปิดปิดตู้

#### 1.4.2 อุบัติภัยจากสารเคมี

1.4.2.1 การอุกไหม ตัวทำละลายหลายชนิดที่ใช้ในห้องปฏิบัติการเคมีอินทรีย์เป็นสารไวไฟ ดังนี้จึงต้องใช้ด้วยความระมัดระวังดังต่อไปนี้

1. ตัวทำละลายที่ติดไฟได้ซึ่งมีจุดเดือดต่ำกว่า  $100^{\circ}\text{C}$  ควรต้ม กลั่น หรือระเหยบนเครื่องอั่งไอน้ำ ไม่ใช้ด้วยไฟจากตะเกียงบุนเสน สารไวไฟเหล่านี้ได้แก่ เมทานอล เอทานอล แอซีโตน . บีโซ่ชีน บีโตรเลียมอีเทอร์ เป็นต้น
2. ตัวทำละลายที่ไวไฟควรบรรจุในภาชนะปากแคบ ไม่ใช่ภาชนะปากกว้างอย่างบีกเกอร์
3. วางภาชนะที่บรรจุสารไวไฟให้ห่างจากเปลวไฟตะเกียงบุนเสนของตนเองหรือของคนข้างเคียง
4. ขวดเก็บสารไวไฟควรวางไว้ที่ชั้นข้างฝา
5. อุปกรณ์ของเหลวไวไฟลงในถังทึบของเสีย
6. อายุตึ้งโลหะโซเดียมลงในอ่างน้ำหรือขวดกำจัดของเหลว ให้แข็งในน้ำมันหรือถ่าน อาการญี่ปุ่นควบคุม หรือทำลายด้วยเมทานอลหรือเอทานอล
7. อายุจุดตะเกียงในที่ที่อากาศถ่ายเทไม่ดี

1.4.2.2 การเกิดอันตรายต่อร่างกาย การใช้สารเคมีไม่ถูกวิธีหรือไม่มีความระมัดระวัง อาจเกิดอันตรายต่อผู้ใช้หรือเพื่อนข้างเคียงได้ ควรปฏิบัติหรือป้องกันอันตรายจากสารเคมีที่จะเกิดต่อร่างกายดังนี้

1. ควรสวมแวนตานิรภัยตลอดเวลาที่อยู่ในห้องปฏิบัติการเพื่อป้องกันสารเคมีกระเด็น เข้าตาซึ่งอาจจะกระเด็นมาจากการเพื่อนข้างเคียงก็ได้ ไม่ควรสูบบุหรี่ในห้องปฏิบัติการ
2. อายุกัมลงดูที่ปากหลอดทดลองหรือปากขวดในขณะนั้นกำลังมีปฏิกิริยาเคมีอยู่
3. อายุชิมสารเคมี นอกจากว่าอาจารย์จะบอกให้ชิม
4. จงหลีกเลี่ยงการสูดดมไออกของสารเคมี ควรถ่ายเทของเหลวในตู้ควัน หรือทำการ

## ทดลองปฏิกริยาที่มีกลิ่นเหม็นหรือมีอันตรายในครัววัน

5. ถ้าจำเป็นต้องสูดลมกลินสาร ให้ถือภาชนะที่บรรจุสารนั้นห่างจากจมูกประมาณ 6-10 นิ้ว แล้วใช้มือโอบกไอของสารเข้าหาจมูก แล้วดมอย่างระมัดระวัง ถ้าไม่ได้กลินสาร ควรถือภาชนะที่บรรจุสารเข้ามาใกล้จมูกมากขึ้นอีก แล้วสูดแรงขึ้นอีกเล็กน้อย แต่อย่าสูดหายใจลึกจนเกินไป

6. พยายามระวังอย่าให้สารเคมีหลอมผิวนั้น นักศึกษาควรมีถุงมือยางชนิดที่ใช้ตามบ้านเก็บไว้ในครัวเก็บเครื่องมือสักคู่หนึ่ง เพื่อสวมมือเวลาตั้งหรือเทลงเหลวที่เป็นพิษ

7. อย่าเท่านั้งในการต ให้เทกรดลงในน้ำอย่างช้าๆ พร้อมทั้งคนตลอดเวลา

8. เวลาต้มหรือให้สารเคมีทำปฏิกริยาในหลอดทดลอง ให้หันปากหลอดทดลองออกจากตัวและไม่เห็นเข้าหาเพื่อนข้างเดียว

9. อย่าต้มสารในภาชนะที่ปิดสนิทไม่มีทางให้ออกไปได้ และอย่าพยายามปิดภาชนะขณะที่ทำการลวกหัวหอย ความดันที่ถูกอัดไว้ในภาชนะปิดจะทำให้เกิดการระเบิดเสียหายได้ จงตรวจสอบเครื่องมือให้เรียบร้อยก่อนให้ความร้อนว่ามีทางให้ออกได้หรือไม่

10. อย่าใช้ตัวทำละลายอินทรีย์ เช่น แอซีตัน และเอทานอลในการชำระล้างสารเคมีออกจากผิวนั้น เพราะตัวทำละลายเหล่านี้จะช่วยให้การดูดซึมน้ำสารเคมีเข้าสู่ในผิวนั้นได้รวดเร็วยิ่งขึ้น

## 1.5 คำแนะนำเมื่อเกิดอุบัติภัย

นักศึกษาควรรายงานอุบัติภัยที่เกิดขึ้นในห้องปฏิบัติการให้อาจารย์ผู้ควบคุมการทดลองได้ทราบ ถึงแม่ว่าเหตุการณ์ที่เกิดขึ้นจะเป็นเรื่องเล็กน้อยก็ตาม

1.5.1 “ไฟไหม้” ผู้ที่ไม่มีหน้าที่เกี่ยวข้องในการดับเพลิงควรหลีกไปให้พ้นบริเวณที่เกิดเพลิงใหม่ ถ้าหากทำได้โดยไม่เกิดอันตรายควรดับตะเกียงนุนเสนอทุกดวง ดับไฟเครื่องอังกุชชนิตและย้ายขวดบรรจุสารไว้ไฟออกจากบริเวณที่เกิดไฟไหม้เพื่อบังกันไม่ให้ไฟแฝงขยายออกไป ใช้เครื่องฉีดน้ำยาดับเพลิงชนิดที่บรรจุสารบอนไดออกไซด์ไดอิโซตันได้ไปที่ฐานของกองเพลิงอย่าใช้น้ำดับไฟ เพราะตัวทำละลายอินทรีย์ส่วนใหญ่มักจะลอยน้ำ จะทำให้เพลิงลามมากขึ้น

ถ้าไฟไหม้เกิดจากน้ำมัน อาจใช้ผงโซเดียมใบคาร์บอนเนตช่วยดับไฟได้  
ถ้าไฟไหม้เกิดจากโซเดียม ให้ดับด้วยทรายหรือโซเดียมคาร์บอนเนต ห้ามใช้น้ำโดยเด็ดขาด และเพียงจะจำไว้ว่าโซเดียมที่กำลังติดไฟจะทำปฏิกิริยากับการ์บอนเตตระคลอไรด์ ทำให้เกิดระเบิดรุนแรงได้

1.5.2 ไฟไหม้เสื้อผ้า เมื่อไฟไหม้เสื้อผ้า อย่าวิ่ง เพราะการวิ่งจะทำให้ไฟลุกามมากขึ้น ให้ก้มลงไปบนพื้นเพื่อให้ไฟดับและบังกันไม่ให้ไฟลุกท่วมศีรษะ แล้วใช้ผ้าห่ม หรือเสื้อกลุ่มปฎิบัติการกลุ่มร่างกายเพื่อดับไฟ หรือฉีดด้วยการ์บอนไดออกไซด์จากเครื่องฉีดดับเพลิงในขณะที่ไฟยังลุกไม่ท่วมศีรษะ อย่าฉีดไปที่ใบหน้าของผู้ที่ถูกไฟไหม้และอย่าใช้เครื่องดับเพลิงชนิดที่บรรจุการ์บอนเตตระคลอไรด์

1.5.3 ผิวนังคูกไฟลวก รับจุ่มผิวนังบริเวณที่ถูกไฟลวกในน้ำแข็งทันที แซ่ทึ้งไว้ในน้ำเย็น 2-3 นาที ถ้าผิวนังบริเวณที่ถูกไฟลวกไม่สามารถจุ่มในน้ำได้ ให้ประคบบริเวณนั้นด้วยน้ำแข็ง การใช้น้ำแข็งจะช่วยบรรเทาความเจ็บปวดและลดความรุนแรงของบาดแผลได้ ต่อจากนั้นให้หาด้วยน้ำมันแก๊ไฟลวก แล้วปิดด้วยผ้าพันแผล

ถ้าถูกไฟลวกมาก ควรพาไปพบแพทย์ทันที ให้ผู้ป่วยอยู่ในอาการสงบขณะที่รอการรักษาพยาบาล

1.5.4 ผิวนังคุกสารเคมี รับจุ่มผิวนังบริเวณที่ถูกสารเคมีกรดทันทีด้วยสูญและน้ำมาก ๆ ถ้าเป็นบาดแผลเล็กน้อยหากด้วยน้ำมันสำหรับแก๊พิชสารเคมี ถ้าเป็นแผลใหญ่ควรพาไปพบแพทย์

1.5.5 ผิวนังคุกโดยรmine ล้างผิวนังบริเวณที่ถูกโดยรmineด้วยสูญและน้ำเสียก่อน แล้วใช้สำลีหรือผ้าพันแผลจุ่มสารละลายโซเดียมไออกซอลเฟต์มีความเข้มข้น 10% วางบนบริเวณที่เป็นแผลเป็นเวลา 3 ชั่วโมง ล้างบริเวณที่เป็นแผลอีกครั้งหนึ่งด้วยน้ำ หากด้วยน้ำมันแก๊พิชสารเคมี ใช้ผ้าพันแผลปิดไว้ ในการนี้ที่บาดแผลกว้างมาก ต้องไปรับการรักษาพยาบาลจากแพทย์

1.5.6 ผิวนังคุกของมีคิม ล้างบาดแผลด้วยสูญและน้ำแล้วปิดด้วยผ้าพันแผล ถ้าเป็นแผลลึกและมีเลือดไหลมาก เมื่อล้างบาดแผลด้วยสูญและน้ำ และปิดด้วยผ้าพันแผลแล้ว ใช้มือกดบนผ้าพันแผลจนกระทั้งเลือดหยุดไหล ในกรณีที่เป็นแผลลึกและมีเศษแก้วหรือสิ่งใดสิ่ง

## อยู่ ต้องได้รับการรักษาพยาบาลจากแพทย์

1.5.7 สารเคมีเข้าตา ล้างตาด้วยน้ำกอทันที่เป็นเวลาอย่างน้อย 15 นาที ขณะที่ล้างตา ต้องกลับหัวตามน่องออกด้วย เพื่อจะได้ล้างตาได้ทั่ว ถ้ากระแทกระเทอนเนื้อเยื่อในดวงตา ต้องพาไปให้แพทย์รักษาพยาบาลต่อไป

1.5.8 กินสารมีพิษ ผู้ป่วยที่กินสารมีพิษเข้าไปจะสังเกตได้ว่ามีอาการไข้หรือบุ ปาก และอาจมีขวดเปล่าของสารเคมีวางอยู่ใกล้ตัวเป็นหลักฐานยืนยัน สารมีพิษในตาราง 1.1 เป็นสารประเภทกัดผิวนัง จะนั่นไม่ควรทำให้ผู้ป่วยอาเจียน เพราะจะทำให้สารกัดผิวนัง เหล่านี้ฝานเนื้อเยื่อที่นอบบางอึก การดื่มน้ำหรือน้ำมาก ๆ จะช่วยทำให้สารมีพิษเหล่านี้ เจือจางลง สำหรับผู้ป่วยที่มีอายุ 1-5 ปีควรดื่มน้ำประมาณ 1-2 ถ้วยตวง ถ้าผู้ป่วย มีอายุตั้งแต่ 5 ปีขึ้นไปอาจต้องดื่มน้ำ 1 ลิตร

ตาราง 1.1 สารมีพิษที่กินเข้าไปแล้วไม่ควรทำให้อาเจียนออกมานะ

แอมโนเนีย*	น้ำมันก้าด
เบนซีน	แคลเซียมออกไซด์*
โซเดียมไฮโปคลอไรต์*	โซเดียมไฮดรอกไซด์*
(น้ำยาฟอกผ้าให้ขาว)	
กรดคาร์บอริก	บิโตรเลียมอีเทอร์
ฟีนอล	กินเนอร์
ผงซักฟอก*	น้ำมันสน
น้ำยาซักแห้ง	โซเดียมคาร์บอเนต*
น้ำมันเบนซิน	กรดแก่ทุกชนิด

\* มีสมบัติเป็นด่าง ดื่มน้ำสัมสายชูหรือน้ำผลไม้แทนน้ำหรือน้ำได้

ถ้าผู้ป่วยกินสารมีพิษดังในตาราง 1.2, ควรทำให้สารมีพิษในร่างกายเจือจางโดย ดื่มน้ำหรือน้ำมาก ๆ และทำให้ผู้ป่วยอาเจียนเอาสารมีพิษออกมายโดยใช้นิ้วมือล้วงเข้าไปใน ลำคอ

## ตาราง 1.2 สารมีพิษที่กินเข้าไปแล้วควรให้อาเจียนออกมาก

เอทานอล	CAMPHOR
เมทานอล	ฟอร์มัลดีไซด์
เอทิลีนไอกออล (สารกันแมลง)	สารขับไล่แมลง (insect repellents)
โบแรกซ์	

### 1.6 การส่งรายงานผลการทดลอง

นักศึกษาที่เรียนวิชานปฎิบัติการต้องส่งรายงานผลการทดลองทุกคน ผู้ที่ทำการทดลอง ภาคเข้าให้ส่งรายงาน (ห้ามส่งสำเนา) ก่อนเวลา 9.30 น. ส่วนผู้ที่ทำการทดลองภาคบ่ายให้ส่งรายงานก่อนเวลา 13.30 น. ของวันที่เรียนปฎิบัติการครึ่งต่อไป ณ ห้องปฎิบัติการ อาคารปฎิบัติการวิทยาศาสตร์ (SCL)

### 1.7 การสอนวิชาปฎิบัติการ

1. สอนปอย ในตอนท้ายของชั่วโมงปฎิบัติการทุกครั้งจะมีการทดสอบความเข้าใจในเรื่องที่ทำการทดลองของวันนั้น เป็นการสอบข้อเขียนซึ่งจะใช้เวลาในการตอบคำถามประมาณ 10-15 นาที

2. สอบใบ ในปลายภาคเรียนหลังจากทำการทดลองทุกเรื่องได้เสร็จสิ้นลงแล้ว จะมีการสอบข้อเขียนซึ่งครอบคลุมเนื้อหาทุกบทในหนังสือปฎิบัติการที่เรียนมาตลอดทั้งภาคการศึกษา

### 1.8 คะแนนวิชาปฎิบัติการ

คะแนนวิชาปฎิบัติการประกอบด้วยคะแนนต่าง ๆ ดังต่อไปนี้

- |                          |      |
|--------------------------|------|
| 1. คะแนนรายงานผลการทดลอง | 25 % |
| 2. คะแนนสอบย่อย          | 25 % |
| 3. คะแนนสอบใบ            | 50 % |

## คำ답นบบที่ 1

1.1 จงให้เหตุผลของคำแนะนำต่อไปนี้

1.1.1 "ไม่ควรสวมคอมแทกต์เลนส์ในห้องปฏิบัติการ

1.1.2 สารเคมีที่หกรดผิวนังควรล้างออกด้วยสมู๊ฟและน้ำ "ไม่ควรล้างด้วยตัวทำละลายอินทรีย์"

1.1.3 "ไม่ควรเทตัวทำละลายในท่อน้ำทิ้ง"

1.1.4 "ไม่ควรใช้น้ำดับไฟในห้องปฏิบัติการ"

1.2 ท่านจะทำอย่างไรเมื่อประสบอุบัติเหตุต่อไปนี้ ?

1.2.1 สารเคมีกระเด็นเข้าตา

1.2.2 เพื่อนข้างเคียงทำการเคมีกระเด็นเข้าตาของเขา

1.2.3 กรณีข้มหกรดแขน

1.2.4 เสื้อคลุมปฏิบัติการของเพื่อนข้างเคียงติดไฟ

1.2.5 สารในขวดทดลองของเพื่อนข้างเคียงลูกเป็นไฟ

1.3 จงบอกยันตรายที่ร้ายแรงของสารต่อไปนี้

1.3.1 อีเทอร์

1.3.2 เบนซีน

1.3.3 คาร์บอนเตตระคลอไรด์

1.3.4 โลหะโซเดียม

1.3.5 กรณีชัลพิวริกเข้มข้น

1.4 ของเหลวต่อไปนี้มีวิธีต้มให้เดือดอย่างปลอดภัยด้วยอะไร ?

1.4.1 อีเทอร์ (จุดเดือด  $35^{\circ}\text{C}$ )

1.4.2 น้ำ (จุดเดือด  $100^{\circ}\text{C}$ )

1.4.3 เอทานอล (จุดเดือด  $78^{\circ}\text{C}$ )

1.4.4 แอกซีโโน (จุดเดือด  $56^{\circ}\text{C}$ )