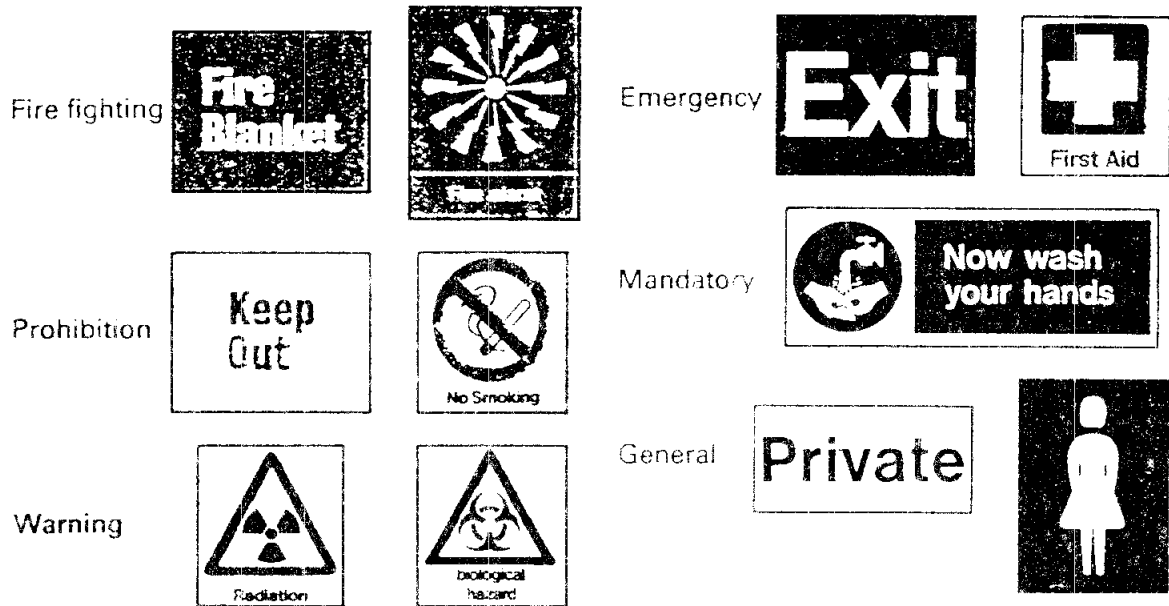


บทที่ 1

ข้อความระวังและคำแนะนำในห้องปฏิบัติการ

ห้องปฏิบัติการเป็นสถานที่ที่ผู้ใช้ทุกคนควรให้ความระมัดระวัง เนื่องจากอันตรายจากสารต่าง ๆ รวมทั้งกรณีอุบัติเหตุที่ถึงเกิดขึ้นได้ ดังนั้นก่อนที่จะใช้ห้องปฏิบัติการจึงควรทำความเข้าใจกับห้องปฏิบัติการและปฏิบัติตามข้อความระวังดังต่อไปนี้

1. ควรทราบสถานที่ที่จะทำการทดลอง เช่น ทางเข้า-ออกปกติและฉุกเฉิน ที่วางอุปกรณ์ และเครื่องมือดับเพลิง ท่อหรือสวิตช์ปิด-เปิดแก๊สและน้ำ อ่างน้ำ (sink) ถังใส่ขยะ (container) และ ตู้ระบายอากาศ (ventilated hood) เป็นต้น
2. ควรทราบเครื่องหมายต่าง ๆ ที่ใช้กันแพร่หลาย รูปที่ 1 ประกอบ



รูปที่ 1.1 แสดงเครื่องหมายต่าง ๆ เกี่ยวกับความปลอดภัยของผู้ใช้ห้องปฏิบัติการที่ควรทราบ

3. อุปกรณ์ป้องกันอันตรายของผู้ทำการทดลองที่ควรทราบ

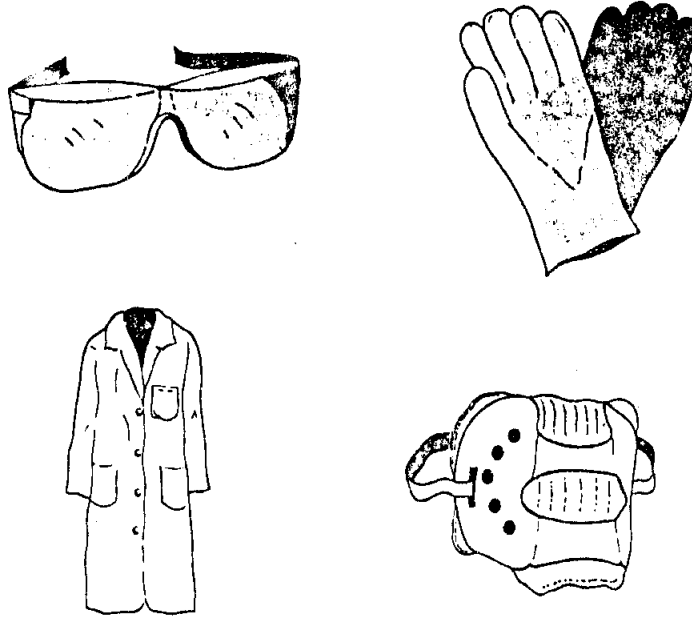
3.1 **แว่นตา** (Goggles หรือ safety spectacles) ใช้สวมป้องกันสารกระเด็นของสารต่าง ๆ

3.2 **ถุงมือ** (Gloves) ใช้ในกรณีที่ทำกรทดลองกับสารที่เป็นอันตรายกับผิวหนัง

ข้อควรระวัง คือ ถุงมือที่ชำรุดทำให้ไม่สามารถกักขังได้ง่าย เมื่อสัมผัสกับกรดแก่ หรือ ด่างแก่

3.3 เสื้อผ้าคุ้มครอง (Protective clothing) นิยมใช้ผ้าฝ้ายมากกว่า ฝ้ายในลอน เนื่องจากดูดซับและต้านทานการกระเด็นของสารได้ดีกว่า

3.4 หน้ากาก (Face mask) ใช้ในกรณีที่มีการทดลองนั้นมีฝุ่น, ละออง หรือเชื้อ จุลินทรีย์ ฝุ้งกระจาย



รูปที่ 1.2 แสดงอุปกรณ์ป้องกันอันตรายต่าง ๆ ของผู้ทำการทดลอง

4. อันตรายที่ควรหลีกเลี่ยงในห้องปฏิบัติการ จุดสำคัญ คือ การป้องกันสารเข้าสู่ร่างกาย โดยเฉพาะทางปาก จึงควรปฏิบัติดังนี้

- 4.1 ห้ามสูบบุหรี่ในห้องปฏิบัติการ
- 4.2 ห้ามดื่มหรือรับประทานอาหารในห้องปฏิบัติการ
- 4.3 ห้ามใช้ปากทำการ pipette สารละลายหรือของเหลวใด ๆ

5. อันตรายทางเคมี (Chemical hazards) ปกติแล้วสารเคมีที่บรรจุในภาชนะ มักมีการติดฉลากบอกชนิดของความเป็นอันตรายเอาไว้ข้างภาชนะ โดยแสดงในรูปของสัญลักษณ์สีคาบบนพื้นสีส้ม (ดูรูปที่ 1.3 ประกอบ) เช่น

5.1 สารกัดกร่อนและระคายเคือง (Corrosive and irritant substances) ปกติสารกัดกร่อนจะทาลายเนื้อเยื่อ เช่น กรดแก่หรือด่างแก่ ส่วนสารระคายเคืองจะทำให้เกิดการอักเสบเฉพาะที่เท่านั้น เช่น พวกตัวทำลายอินทรีย์ จึงควรใส่ถุงมือเพื่อป้องกันการสัมผัสกับ

สารเหล่านี้

5.2 **สารพิษ** (Toxic compounds) สารที่จัดว่าเป็นสารพิษก็ต่อเมื่อปริมาณหนึ่งของสารนั้น สามารถทำให้สัตว์ทดลองตายไปจำนวนครึ่งหนึ่ง สารพิษบางชนิดแสดงความเป็นพิษานเวลาอันรวดเร็วเมื่อได้รับเข้าาป แต่บางชนิดต้องใช้เวลาานจึงจะเกิดความเป็นพิษ เช่น สารที่ก่อให้เกิดเนื้องอก (teratogens) พวาก thyroxine และสารที่ก่อให้เกิดโรคมะเร็ง (carcinogens) พวาก ninhydrin กรณีที่จำเป็นต้องใช้สารเหล่านี้ในการทดลอง จึงควรรักษาความระมัดระวังเป็นพิเศษ

5.3 **สารลุกไหม้** (Flammable substances) มีด้วยกัน 2 จาพวาก คือ พวากที่ลุกไหม้ได้เองเมื่อถึงจุดติดไฟและพวากที่ทาให้เกิดการลุกไหม้ได้เองเมื่อสัมผัสกับเชื้อเพลิง เราเรียกพวากหลังนี้ว่า "สารออกซิไดซ์ (oxidizing substance)" การป้องกันโดยการเก็บสารนี้ในที่ปลอดภัยและห่างจากบริเวณที่ทาการทดลอง

5.4 **วัตถุระเบิด** (Explosives) ในปฏิบัติการทางชีวเคมี มีการใช้สารที่เป็นวัตถุระเบิดน้อยมาก แต่ในปฏิบัติการต่างๆ ไป อาจพบได้ เช่น picric acid จึงควรรักษาความระมัดระวังตามข้อแนะนำของฉลากข้างขวดของสารชนิดนั้นๆ



Flammable



Oxidizing

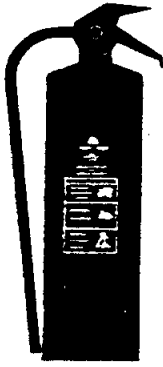


Explosive

รูปที่ 1.3 แสดงเครื่องหมายต่าง ๆ ของสารเคมีที่มีอันตรายในลักษณะต่าง ๆ กัน

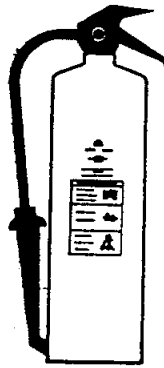
6. **อันตรายทางกายภาพ** (Physical hazards) ที่ควรทราบมีดังนี้

6.1 **ไฟ** (Fire) เมื่อเกิดการลุกไหม้ขึ้น สิ่งที่ต้องกระทำประการแรก คือ **ควบคุมสติ** ไม้ให้ตื่นเต้นจนเกินาป จากนั้นเปิดท้อแก๊สและนาสารไวไฟ พร้อมทั้ง เครื่องไฟฟ้าให้ห่างจากบริเวณที่ลุกไหม้ แล้วใช้ผ้าชุบน้ำหมาด ๆ คลุมบริเวณที่ลุกไหม้ **ไม่ควรไปมุงดูไฟ** เพราะการสูดควันแก๊ส carbonmonoxide (CO) หรือ ควันพิษอื่นๆ จะก่อให้เกิดอันตราย กรณีที่การลุกไหม้ค่อนข้างมาก ควรใช้ เครื่องดับเพลิง (extinguishers) ช่วยในการดับไฟ สารที่บรรจุภายในเครื่องดับเพลิง มีด้วยกันหลายชนิด เช่น น้ำ โฟม ผง และแก๊ส ในการดับไฟ จึงควรเลือกใช้ เครื่องดับเพลิงที่เหมาะสมกับเชื้อเพลิงที่ติดไฟนั้น ๆ ดังแสดงใน รูปที่ 1.4



WATER

use for wood, paper fabrics etc.
do not use on electrical
or flammable liquid fires



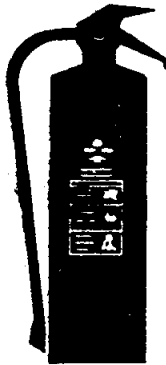
FOAM

use for flammable liquids, oils,
fats, spirit etc.
do not use on electrical fires



FIRE BLANKET

use for smothering

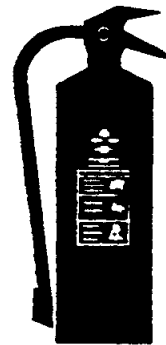


POWDER

use for all risks
flammable liquid & gases

CO₂

use for electrical &
flammable liquid fires



BCF

use for electrical &
flammable liquid fires

รูปที่ 1.4 แสดงเครื่องดับเพลิงชนิดต่าง ๆ และการใช้ดับเพลิงแต่ละชนิด

6.2 กัมมันตภาพรังสี (Radioactivity) สัญลักษณ์ที่แสดงว่า ในบริเวณนั้นมีสารกัมมันตรังสี (radioactive elements) หรือมีการทดลองที่เกี่ยวกับกัมมันตรังสีจะมีรูปแบบที่กระจายแสงสีคาบามพื้นสีเหลือง (รูปที่ 1.5) จึงควรหาความระมัดระวังหรือหลีกเลี่ยงในการสัมผัสโดยตรงกับสิ่งของและอุปกรณ์ต่างๆ ในบริเวณดังกล่าว เช่น สวมเครื่องป้องกันรังสีซึ่งประกอบด้วย เสื้อคลุม, ถุงมือ, หน้ากากและรองเท้า นอกจากนี้ควรจะติดฟิล์ม (film badge) เพื่อตรวจวัดปริมาณของกัมมันตรังสีที่ได้รับขณะทดลอง หรือทำงานในบริเวณดังกล่าว การตรวจ

วัดนี้จะทำให้ผู้ที่ได้รับกัมมันตรังสีทราบว่าควรหยุดการทำงานที่เกี่ยวข้องหรือไม่ ซึ่งการบริการทางด้านนี้ดำเนินการและอำนวยความสะดวกโดยสำนักงานพลังงานปรมาณูเพื่อสันติ (พ.ป.ส.)



Radioactive

รูปที่ 1.5 แสดงเครื่องหมายของการใช้กัมมันตรังสีในบริเวณนั้นๆ

กัมมันตภาพรังสีที่ควรทราบมีดังนี้

6.2.1 อนุภาคอัลฟา (Alpha particle, α) เป็นนิวไคลด์ของธาตุฮีเลียม (He) ที่มีประจุ +2 เขียนแทนด้วยสัญลักษณ์ ${}^4_2\text{He}^{2+}$ โดยจะถูกปลดปล่อยจากธาตุกัมมันตรังสีที่มีค่าเลขอะตอมสูงๆ ซึ่งมีการรั่วค่อนข้างน้อยในทางด้านชีวเคมี อนุภาคอัลฟามีอำนาจในการทะลุผ่านต่ำ ดังนั้นชั้นของผิวหนังสามารถป้องกันรังสีชนิดนี้ได้ แต่จะมีอันตรายเมื่อเข้าสู่ร่างกาย โดยจะไปทำลายเซลล์และก่อให้เกิดมะเร็งในภายหลังได้

6.2.2 รังสีบีตา (Beta radiation, β) ประกอบด้วยอิเล็กตรอนที่มีความเร็วสูงและมีขนาดของพลังงานจลน์ต่างๆ กัน รังสีชนิดนี้มีอำนาจในการทะลุผ่านชั้นของผิวหนังได้ถึง 3 มม. สามารถทำให้เกิดการไหม้ของผิวหนังในบริเวณนั้นได้ เมื่อได้รับรังสีในช่วงเวลาหนึ่ง ธาตุกัมมันตรังสีที่สามารถปลดปล่อยรังสีชนิดนี้ได้ เช่น ${}^3\text{H}$, ${}^{14}\text{C}$, ${}^{32}\text{P}$ ซึ่งเป็นสารที่มีการใช้มากในการทดลองทางด้านชีวเคมี

6.2.3 รังสีแกมมา (Gamma radiation, γ) เป็นรังสีที่ไม่มีขนาดและประจุ มีอำนาจในการทะลุผ่านสูง ธาตุกัมมันตรังสีที่สามารถปลดปล่อยรังสีชนิดนี้ได้ เช่น ${}^{131}\text{I}$, ${}^{54}\text{Fe}$

6.3 รังสีอื่น ๆ เช่น รังสี ultraviolet หรือ UV เป็นรังสีที่มีอันตรายต่อสิ่งมีชีวิต โดยเฉพาะทางพันธุกรรม เนื่องจากชีวโมเลกุลที่เป็นองค์ประกอบย่อยของ chromosome คือ nucleic acid สามารถดูดกลืนรังสีชนิดนี้ได้ในช่วงระยะเวลาหนึ่ง ซึ่งอาจจะทำให้เกิดความผิดปกติในการจัดเรียงตัวหรือสับเปลี่ยนลำดับเบสของชีวโมเลกุลเหล่านั้น แต่ถ้าได้รับรังสีนี้นานๆ จะก่อให้เกิดความผิดปกติทางด้านพันธุกรรมหรือการกลายพันธุ์ได้ (genetic mutation) วิธีป้องกันคือสวมแว่นตาและทาครีมป้องกันผิวจากรังสีชนิดนี้ นอกจากนี้ยังมีรังสี laser, รังสี infrared และรังสี microwave เหล่านี้สามารถก่อให้เกิดอันตรายต่อตาได้ จึงควร

ป้องกันโดยการสวมแว่นตา

7. อันตรายทางชีวภาพ (Biological hazards) สามารถจำแนกได้ดังนี้

7.1 จุลินทรีย์ (Micro-organism) เช่น แบคทีเรียและไวรัส เป็นต้น จุลินทรีย์บางชนิดเป็นสาเหตุที่ทำให้เกิดการติดเชื้ออันสิ่งมีชีวิตได้เมื่อเข้าสู่ร่างกาย จึงควรให้ความระมัดระวังในการทดลองที่เกี่ยวข้องกับจุลินทรีย์ดังกล่าว วิธีป้องกันคือ สวมถุงมือ, แว่นตา, ฝาปิดปากและควรมีน้ำยาที่สามารถทำลายหรือยับยั้งจุลินทรีย์ชนิดนี้ได้ เช่น 70% alcohol

7.2 สัตว์ทดลองและของเหลวจากร่างกาย (Animal and body fluids) สัตว์ทดลองที่นำมาใช้ในปฏิบัติการทางชีวเคมี อาจเป็นโรคต่างๆ ซึ่งสามารถแพร่ไปสู่ผู้ทดลองหรือก่อให้เกิดอาการแพ้ต่างๆ กับผู้ทดลอง จึงควรหลีกเลี่ยงในการสัมผัสโดยตรง โดยเฉพาะเลือดหรือน้ำเลือด (blood or plasma) ทั้งจากผู้ป่วยและสัตว์ทดลอง ซึ่งอาจเป็นพาหะในการนำเชื้อโรคมาติดต่อกับผู้ทดลองได้เช่น เชื้อไวรัสเอดส์ (AIDS) ซึ่งต้องมีระบบป้องกันอย่างดีของห้องปฏิบัติการและผู้ทดลองปกติแล้วการทดลองที่เกี่ยวข้องกับโรคที่มีอันตรายมากๆ มักไม่ค่อยจัดไว้ในปฏิบัติการทั่วไป

7.3 วิศวกรรมพันธุศาสตร์ (Genetic engineering) เป็นเทคนิคในการตัดต่อ gene เพื่อให้ได้สายพันธุ์ใหม่ตามที่ต้องการ ส่วนใหญ่จะทดลองในพวกแบคทีเรีย นอกจากการระมัดระวังในการป้องกันพวกแบคทีเรียแล้ว ควรคำนึงถึงผลที่ได้รับจากการตัดต่อ gene ด้วยเช่น แบคทีเรียสายพันธุ์ใหม่ ซึ่งสายพันธุ์เดิมอาจจะไม่เป็นอันตรายต่อสิ่งมีชีวิตหรือมีอันตรายน้อยมาก แต่เมื่อเปลี่ยนแปลงเป็นสายพันธุ์ใหม่แล้ว อาจก่อให้เกิดอันตรายอย่างที่ไม่คาดคิดมาก่อน ผู้ทดลองจึงควรที่จะตระหนักถึงจุดนี้ด้วย โดยการระมัดระวังและป้องกันการหลุดรอดของ เชื้อดังกล่าวออกสู่ภายนอก โดยจะต้องแน่ใจว่าได้ทำลายเชื้อแบคทีเรียเหล่านั้นแล้ว หลังจากสิ้นสุดการทดลองหรือไม่ต้องการทดลองอีกต่อไป

8. ในการกำจัดสารเคมี ควรจะพิจารณาถึงคุณสมบัติของสารที่จะทิ้งด้วย บกติกแล้วถ้าเป็นของเหลว มักจะใช้วิธีเทลงอ่างน้ำและเปิดน้ำประปาตามลงไปทุกครั้ง ถ้าของเหลวนั้นมีฤทธิ์เป็นกรดหรือเบส ควรลดความเป็นกรดหรือเบสนั้นลงโดยการเปิดก๊อกน้ำก่อน จากนั้นจึงเทกรดหรือเบสลงไป แล้วจึงใช้น้ำจากก๊อกน้ำรดตามลงไป ถ้ามีแก๊สหรือกลิ่นระเหยออกมา ควรทำการกำจัดในตู้ควัน ถ้าในของเหลวมีจุลินทรีย์เจือปนอยู่ ควรนำไปทำการฆ่าหรือทำลายจุลินทรีย์ก่อนเททิ้งลงอ่างน้ำ

9. ในการกำจัดของเสีย (waste) ที่มีกัมมันตภาพรังสี บกติกจะแยกทิ้งระหว่างของเสียที่เป็นของเหลวและของแข็ง โดยมีภาชนะที่ปิดสนิทเก็บของเหลวและมีถุงพลาสติกแยกเก็บระหว่างของแข็งที่เป็นโลหะ, กระดาษ และพลาสติก พร้อมกับติดฉลากว่าเป็นสารกัมมันตรังสีชนิดใด วันที่บรรจุและ

ปริมาณที่จะกำจัด เพื่อความสะอาดในการนำสิ่งไปกำจัดที่สำนักงานพลังงานปรมาณู (ไอ.สันติ (พ.ป.ส.)

10. กรณีที่เกิดการไหม้ตีฝ้าหนึ่ง มีวิธีปฏิบัติดังนี้คือ ให้นำเบสความเข้มข้นในบริเวณดังกล่าว ด้วย น้ำประปาอย่างน้อย 15 นาที ไม้ว่าจะเกิดจากสาเหตุใดเช่น เบลวไฟ,กรดและเบส กรณีที่ถูกกรด คาร์บอนไดออกไซด์ในบริเวณดังกล่าวด้วยสารละลายเจือจางของ sodium bicarbonate (NaHCO₃ solution) ถ้าถูกเบส คาร์บอนไดออกไซด์ด้วยสารละลายเจือจางของกรด acetic (CH₃COOH solution) เมื่อพ่นน้ำประปาแล้ว ต่อจากนั้นจึงไปพบแพทย์เพื่อดำเนินการรักษาในขั้นต่อไป

11. กรณีที่เกิดอันตรายกับตาเนื่องจากสารเคมี มักจะใช้น้ำประปาและน้ำสะอาดล้างตาอย่างน้อย 15 นาที แล้วจึงรีบไปพบแพทย์

คำแนะนำและข้อปฏิบัติต่างๆ ในการทำปฏิบัติการวิชา TN 312 (ชีวเคมีและเทคโนโลยี)

1. ในวันที่เริ่มทำการทดลอง จะมีการจัดกลุ่มนักศึกษา กลุ่มละ 3 คน เรียงตามลำดับรหัสของ นักศึกษาซึ่งจะร่วมกันรับผิดชอบอุปกรณ์ และ เครื่องใช้ต่าง ๆ ที่เบิกมาใช้งาน การทำปฏิบัติการที่ ส่งคืนไม่ครบ เมื่อสิ้นสุดการทดลอง นักศึกษาแต่ละกลุ่มจะต้องร่วมกันชำระค่าเสียหายตามรายการ ดังกล่าว

นอกจากนี้ มี เครื่องใช้ และ วัสดุบางอย่างที่นักศึกษาแต่ละกลุ่มจะต้องนำมาเอง ได้แก่

- 1.1 เสื้อคลุมปฏิบัติการแต่ละคน
- 1.2 ผ้าเช็ดโต๊ะและกระดาดหัตถ์
- 1.3 ดินสอหรือปากกา และ วัสดุที่ใช้ในการติดฉลากบนหลอดทดลองและ เครื่องแก้ว
- 1.4 น้ำยาหรือผงซักฟอกสำหรับล้าง เครื่องแก้ว
- 1.5 สมุดบันทึกข้อมูล

2. ข้อควรปฏิบัติในการทำปฏิบัติการ

2.1 ก่อนเข้าห้องปฏิบัติการนักศึกษาจะต้องอ่านและทำความเข้าใจเรื่องที่จะทำการทดลอง มาอย่างถี่ทุกครั้ง เมื่อถึงเวลาจะมีการสอบย่อย (quiz) เพื่อทดสอบความเข้าใจเกี่ยวกับการทดลอง นั้นๆ คะแนนของการสอบย่อยแต่ละครั้งจะเก็บสะสมไว้ รวมแล้วคิดเป็น 10% ของคะแนนทั้งหมด

2.2 กรณีที่อุปกรณ์และ เครื่องแก้วมีจำกัด นักศึกษาแต่ละกลุ่มจะต้อง เก็บอุปกรณ์ และ เครื่อง แก้วต่างๆ ของการทดลองในวันนั้นๆ ก่อนเข้าทำปฏิบัติการ เพื่อนำมาล้างให้สะอาดแล้วจึงจัดวาง ด้วยน้ำกลั่นเป็นครั้งสุดท้าย จากนั้นจึงนำมาใช้ในภาวทดลองได้

กรณีที่อุปกรณ์และ เครื่องแก้วมีมากพอ นักศึกษาแต่ละกลุ่มจะได้รับอุปกรณ์และ เครื่องแก้วต่างๆ จำนวน 1ชุด ในวันแรกของการเข้าทำปฏิบัติการ จึงควรวาง เปรียบเทียบรายการต่างๆ ว่าครบ

ตามจำนวนที่ระบุไว้บนเบกเกอร์ ถ้าไม่ครบให้จัดการเบิกกับเจ้าหน้าที่ที่ควบคุมปฏิบัติการที่เรียบร้อย จากนั้นนำหัตถ์เบกเกอร์และ เครื่องแก้วต่างๆ มาทำความสะอาดแล้วฉีดล้างด้วยน้ำกลั่นอีกครั้งหนึ่ง เมื่อทำการทดลองเสร็จงานแต่ละครั้ง เบกเกอร์และ เครื่องแก้วต่างๆ ที่นำออกมาใช้แล้วให้ทำความสะอาดล้างข้างต้น จากนั้นจึงจัดเก็บเข้าในตู้ปฏิบัติการและ ปิดกุญแจที่เรียบร้อย

2.3 หลังจากทดสอบย่อยเรียบร้อยแล้ว จะมีการบรรยายสั้นๆ เกี่ยวกับการทดลอง, ข้อควรระวังและการใช้เครื่องมือต่างๆ ที่เกี่ยวข้องกับปฏิบัติการนั้นๆ เพื่อให้นักศึกษาสามารถทดลองได้ อย่างมีประสิทธิภาพ

2.4 การใช้ยา (reagent) ต่าง ๆ ที่เป็นของส่วนกลางหรือกองกลาง ห้ามนักศึกษาทำการสับเปลี่ยนหรือเคลื่อนย้ายจากที่ๆ จัดไว้ให้ โดยเฉพาะ จุกขวดน้ำยา, beaker สำหรับถ่ายเทสารจากขวด และ pipette สำหรับดูดสารละลาย เป็นต้น นอกจากนี้ห้ามนักศึกษาร่วม pipette ของกลุ่มลงในขวดบรรจุสารละลายส่วนกลาง ควรรินออกใส่ beaker ที่จัดเตรียมไว้ให้ แล้วจึงจุ่มลงไปใต้ สารละลายที่เหลือใน beaker ห้ามเทกลับลงในขวดบรรจุสารละลายส่วนกลาง ดังนั้น นักศึกษาจึงควรรินสารละลายออกมาจากขวดในปริมาณที่พอใช้

2.5 ก่อนที่จะใช้สารละลายใดๆ ที่ระบุไว้ใน การทดลอง นักศึกษาควรอ่านฉลากบนขวดหรือที่ burette ใส่สารละลายอย่างระมัดระวัง เพื่อป้องกันความผิดพลาดและ ห้ามใช้ปากดูด pipette น้ำยาหรือสารละลายต่างๆ ควรใช้ลูกยาง (rubber bulb) ต่อกับ pipette ในการดูดสารละลายนั้น ๆ

2.6 ระหว่างที่ทำการทดลอง นักศึกษาจะต้องรักษาความสะอาดโต๊ะปฏิบัติการของตน และ ส่วนกลาง รวมทั้ง เครื่องมือและ ห้องปฏิบัติการ

2.7 ห้ามนักศึกษาสูบบุหรี่ บริโภคอาหารและ เครื่องดื่ม หรือทำกิจกรรมใดๆ ที่ไม่เกี่ยวข้องกับการทดลองในเวลาปฏิบัติการ

2.8 กรณีที่มีอุบัติเหตุเกิดขึ้นในห้องปฏิบัติการไม่ว่ากรณีใด ๆ ให้ศึกษารีบแจ้งอาจารย์ผู้ควบคุมทราบทันที

2.9 เมื่อนักศึกษาได้ทำการทดลองในแต่ละ เรื่อง เรียบร้อยแล้ว นักศึกษาแต่ละกลุ่มจะต้องส่งข้อมูลที่ได้จากการทดลอง 1 ชุดต่อ 1 กลุ่ม เพื่อร่วมกันสรุปและวิเคราะห์ผลที่ได้ทำซ้ำของ การทำปฏิบัติการนั้นๆ และ นักศึกษาแต่ละคนจะต้อง เขียนรายงานผลการทดลอง พร้อมทั้งตอบคำถามท้ายบทของผลการทดลองนั้นๆ ในสัปดาห์ถัดไปที่มีการทำปฏิบัติการวิชา นี้ 1 ชุด ต่อ 1 คน

2.10 การคิดคะแนนของการทำปฏิบัติการวิชา TN 312 มีดังนี้

คะแนนการสอบย่อยรวม	10 %
คะแนนความตั้งใจในการทำปฏิบัติการ	10 %
คะแนนรายงานรวม	40 %
คะแนนสอบปลายภาค	<u>40 %</u>
รวมทั้งหมด	<u>100 %</u>

นักศึกษาที่ได้คะแนนน้อยกว่า 55% จะพิจารณาว่าไม่ผ่านปฏิบัติการวิชา TN 312 (ปฏิบัติการ
ชีวเคมีและเทคโนโลยี)