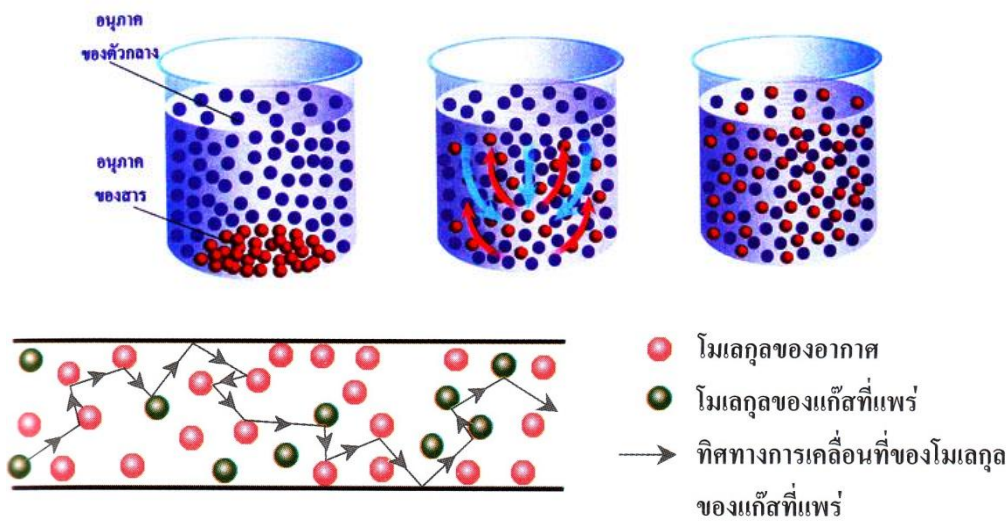


## ปฏิบัติการ



## เรื่อง การแพร่ของก๊าซ

การที่สารซึ่งมีสถานะเป็นไอหรือก๊าซฟุ้งกระจายออกจากแหล่งเดิมไปยังบริเวณอื่น ๆ เรียกว่า การแพร่ (Diffusion) การแพร่ของก๊าซเกิดขึ้นเนื่องจาก โมเลกุลของก๊าซเคลื่อนที่อยู่ตลอดเวลาด้วยอัตราเร็วเฉลี่ยคงที่ ขณะที่โมเลกุลเคลื่อนที่จะเกิดการชนกันเอง ชนกับโมเลกุลของอากาศหรือชนผนังภาชนะ ทำให้ทิศทางการเคลื่อนที่ของโมเลกุลเปลี่ยนแปลงไปตลอดเวลา

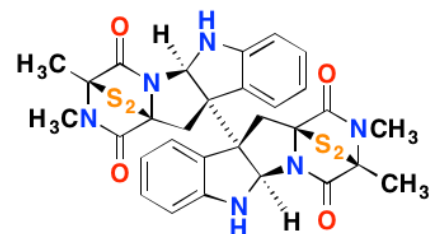


### 🧑🏫 สิ่งที่ได้จากการเรียนรู้ 🧑🏫

1. นักเรียนได้เรียนรู้เรื่องการแพร่ของก๊าซ
2. นักเรียนได้เรียนรู้ว่าการแพร่ของก๊าซจะเร็วหรือช้าขึ้นนั้น อยู่กับความหนาแน่นหรือมวลโมเลกุลของสาร
3. นักเรียนได้เรียนรู้เรื่อง “กฎการแพร่ของเกรแฮม”
4. นักเรียนได้เรียนรู้ว่าเมื่ออุณหภูมิและความดันคงที่ อัตราการแพร่ของก๊าซจะเป็นปฏิภาคกับรากที่สอง น้ำหนักโมเลกุลของก๊าซ

### 🧑🏫 รูปแบบการเรียนการสอน 🧑🏫

1. สอนบรรยายภาคทฤษฎีเกี่ยวกับการการแพร่ของก๊าซ และกฎการแพร่ของเกรแฮม
2. นักเรียนได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาการแพร่ของ Methyl Salicylate
3. นักเรียนได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาการแพร่ของ Ammonia และ Hydrogen Chloride
4. นักเรียนได้ทำการทดลองเพื่อศึกษาเปรียบเทียบอัตราเร่งการแพร่ของ Ammonia และ Hydrogen Chloride



ฝ่ายห้องปฏิบัติการวิทยาศาสตร์พื้นฐาน

มหาวิทยาลัยวลัยลักษณ์

