ใบงาน เรื่อง การแยกสารและการนำไปใช้

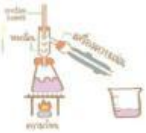
ชื่อ – สกุล	ม.2

การแยกสาร คือ การทำให้องค์ประกอบของผสมแยกตัวออกจากกัน กลับมาเป็นสารบริสุทธิ์อีกครั้ง การแยกสารทำได้หลายวิธีแต่ต้องคำนึงถึงวิธีที่ง่ายและเหมาะสมที่สุด

1.) การกลั่น (Distillation) เป็นกระบวนการในการแยกของเหลวผสมของสาร 2 ชนิดขึ้นไป โดยอาศัยคุณสมบัติ จุดเดือดที่แตกต่างกัน การกลั่นมี 3 ประเภท

1.1)

1.2)



1.3)

2.) โครมาโทกราฟี (chromatography)

ใช้แยกสารที่มีปริมาณ

และมีคุณสมบัติของการละลายและดูดซับ

Rf มาก สารละลายได้ดี ถูกดูดซับ

Rf น้อย สารละลายได้น้อย ถูกดูดซับ

ค่า Rf (Rate of flow) คือค่าความสามารถในการละลายดูดซับสาร

$$Rf = \frac{\text{ระยะทางที่ตัวละลายเคลื่อนที่}}{\text{ระยะทางที่ทำตัวละลายเคลื่อนที่}}$$

3.) ระเหยแห้ง (Evaporation)

แยกของเหลวกับ ที่ละลายใน

สารละลายและตัวทำละลายมีจุดเดือด

⚠ เมื่อเกิดการระเหยแห้งจะเหลือเพียงตัวถูกละลายเท่านั้น

LIVEWORKSHEETS