SELF CHECK
SEPARATION OF SUBSTANCES

NAME.....NUMBER.....CLASS.....

ให้นักเรียนตรวจสอบความเข้าใจ โดยพิจารณาว่าถูกหรือผิด

1. การระเหยแห้งใช้แยกสารละลายที่ประกอบด้วยของเหลว 2 ชนิด โดยการให้ความร้อนกับสารละลายเพื่อทำให้ของเหลวที่มีจุดเดือดต่ำกว่าระเหยกลายเป็นไอ

2. การตกผลึกใช้แยกสารที่เป็นของแข็งออกจากสารละลายอิ่มตัว

3. ผลึกที่เกิดขึ้นอย่างรวดเร็วมีขนาดใหญ่กว่าผลึกที่เกิดขึ้นอย่างช้าๆ

4. สารละลายที่ประกอบด้วยของเหลว 2 ชนิด ที่มีอุณหภูมิต่างกัน 25 องศาเซลเซีส สามารถแยกออกจากกันได้ โดยใช้การกลั่นแบบธรรมดา

5. สารที่แยกได้โดยการกลั่นแบบไอน้ำถูกกลั่นออกมาพร้อมกับไอน้ำ แต่แยกชั้นกับไอน้ำ

6. แก๊สปิโตรเลียมมีจุดเดือดสูงกว่าน้ำมันหล่อลื่น จึงถูกกลั่นออกมาที่ส่วนบนของหอกลั่น

7. การแยกสารโดยวิธีโครมาโทกราฟีแบบกระดาษอาศัยความสามารถในการละลายของสารต่างๆ ในตัวทำละลายและการดูดซับบนตัวดูดซับ

8. สารที่ถูกดูดซับบนตัวดูดซับได้มากกว่าเคลื่อนที่ได้เร็วกว่าสารที่ถูกดูดซับบนตัวดูดซับได้น้อย

9. สาร A มีค่า Rf ต่ำกว่าสาร B แสดงว่าสาร A สามารถละลายในตัวทำละลายและเคลื่อนที่บนตัวดูดซับได้ดีกว่าสาร B

10. การสกัดด้วยตัวทำละลายควรเลือกตัวทำละลายที่มีจุดเดือดสูงกว่าสารที่ต้องการสกัดเพื่อให้สารที่ต้องการสกัดระเหยกลายเป็นไอออกมาก่อน

LIVEWORKSHEETS