

แบบฝึกหัดที่ 2.1 : การกลั่น

คำชี้แจง ให้นักเรียนตอบคำถามในประเด็นต่าง ๆ ให้ถูกต้องสมบูรณ์

ความเหมาะสมในการ
กลั่นแบบธรรมดา

1. การกลั่นแบบธรรมดา

ใช้แยกสารละลายที่เกิดจาก+.....

และเป็นเนื้อเดียวกันเมื่อให้ความร้อนแก่สารละลายที่

ทำให้สารละลายนั้นมีอุณหภูมิ.....เรื่อยๆ

สารละลายต้องมี.....

ต่างกันมากๆ อย่างน้อย 20 °C

2. สารที่มีจุดเดือด.....จะมี ความดันไอ..... สารที่มีจุดเดือด..... ความดันไอ.....

ความดันไอของสาร.....ตามอุณหภูมิ และ.....กับจุดเดือด

อุณหภูมิที่ทำให้ความดันไอเหนือของเหลวเป็นศูนย์ เรียกว่า

3. การกลั่นลำดับส่วน

ใช้แยกสารละลายที่เกิดจาก+.....และองค์ประกอบมีจุดเดือดต่างกันเล็กน้อย

การแยกสารผสม	วิธีการกลั่น		
	การกลั่นธรรมดา	การกลั่นด้วยไอน้ำ	การกลั่นลำดับส่วน
1.การแยกของแข็งออกจากของเหลวโดยที่ของแข็งออกจากของเหลว			
2.การแยกสารละลายที่ตัวถูกละลายและตัวทำละลายเป็นของเหลว			
3.การสกัดน้ำมันหอมระเหยจากตะไคร้			
4.การแยกน้ำตาลทรายออกจากน้ำเชื่อม			
5.การกลั่นน้ำมันดิบ			

3. ให้นักเรียนโยงเส้นจับคู่ให้ถูกต้อง

หลักการของการกลั่น

ก. จุดเดือดต่างกันมากกว่า 20°C

สารที่ออกมาก่อน

ข. สารที่มีจุดเดือดต่ำ

ตัวอย่างสารละลายที่ใช้กลั่น

ค. น้ำทะเล

สิ่งสำคัญของการกลั่น

ง. ให้ความร้อนจนสารระเหยและควบแน่น