

## แบบฝึกหัดบทที่ 6

1. ของเหลวถูกบีบอัดได้ง่ายหรือยากกว่าแก๊ส เพราะเหตุใด
2. จงอธิบายว่า เพราะเหตุใดเมื่อเพิ่มอุณหภูมิให้กับของเหลวจึงเกิดการระเหยได้ดีกว่าที่อุณหภูมิต่ำ
3. เมื่อแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุลเพิ่มมากขึ้น จะส่งผลต่อความดันและจุดเดือดต่อของเหลวอย่างไร
4. เพราะเหตุใด  $H_2O$  จึงมีจุดเดือดสูงกว่า  $CO_2$
5. จงหาความดันไอของเอทานอล ( $C_2H_5OH$ ) ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เมื่อเอทานอลมีจุดเดือด 78.3 องศาเซลเซียส ที่ความดัน 760 มิลลิเมตรปรอท ความร้อนของการกลายเป็นไอเท่ากับ 39.3 กิโลจูลต่อโมล
6. จงหาความร้อนของการกลายเป็นไอของเบนซีน ( $C_6H_6$ ) ถ้าความดันไอของเบนซีนเท่ากับ 500 มิลลิเมตรปรอท ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส และความดัน 760 มิลลิเมตรปรอท ที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส
7. เพราะเหตุใดรูปร่างส่วนหัวและส่วนโค้งของน้ำและปรอทในหลอดแก้วจึงมีความแตกต่างกัน
8. จงบอกชื่อกระบวนการเปลี่ยนวัฏภาคที่เกิดกระบวนการดูดพลังงานมาทั้งหมด
9. จงเรียงค่าอุณหภูมิจากมากไปน้อยของปรอท เอทานอล และอะซิโตน
10. จงบอกประโยชน์ที่ได้จากแผนภาพวัฏภาค