

แบบฝึกหัด บทที่ 6

- จงอธิบายสมบัติของของเหลวต่อไปนี้มาพอสังเขป
 - สมบัติการระเหยของของเหลว
 - ความดันไอของของเหลว
 - จุดเดือดของของเหลว
 - ความร้อนของการกลายเป็นไอของของเหลว
 - ความหนืดของของเหลว
- สารละลายคืออะไร จงอธิบายพอสังเขป
- สารละลายกลูโคส มีความเข้มข้น 10 %w/v หากสารละลายนี้มีปริมาตร 150 ml จงคำนวณหามวลกลูโคสในสารละลายดังกล่าวจงหามวลโมเลกุลของสารประกอบต่อไปนี้
- หากนำ NaOH 30 กรัมมาละลายในน้ำ 1500 มิลลิลิตร อยากทราบว่าสารละลายนี้มีความเข้มข้นกี่โมลาร์
- จงคำนวณหาความเข้มข้นในหน่วยโมลแลล เมื่อนำกลูโคส 200 กรัม ไปละลายในน้ำ 2500 กรัม
- สารประกอบชนิดหนึ่งประกอบด้วยกลีเซอริน 150 กรัม และน้ำ 50 กรัม จงหาเศษส่วนโมลของกลีเซอริน (กลีเซอริน = $C_3H_5(OH)_3$)
- กระบวนการเกิดสารละลาย มีกี่ขั้นตอน อธิบาย
- สมบัติคอลลิเกทีฟมีความหมายว่าอย่างไร
- สมบัติคอลลิเกทีฟของสารละลายมีกี่ข้อ อะไรบ้าง จงอธิบายมาพอสังเขป
- จงบอกประโยชน์ของการศึกษาบทที่ 6 เรื่องของเหลวและสารละลาย มาสัก 3 ข้อ