**แบบฝึกหัด**

**เรื่อง บทนำเกี่ยวกับเคมีวิเคราะห์**

1. ให้อธิบายความหมายของเคมีวิเคราะห์

2. ให้บอกถึงความสำคัญของเคมีวิเคราะห์

3. เปรียบเทียบการวิเคราะห์เชิงคุณภาพและการวิเคราะห์เชิงปริมาณแตกต่างกันอย่างไร

4. วิธีการวิเคราะห์ทางเคมีสามารถจำแนกได้แก่วิธี อะไรบ้าง

5. การวิเคราะห์ตามปริมาณสารตัวอย่างวิธีใดที่ผู้วิเคราะห์ต้องมีความเชี่ยวชาญสูง เพราะเหตุใด

6. ขั้นตอนในการวิเคราะห์ทางเคมีมีกี่ขั้นตอน อะไรบ้าง

7. สารละลายมาตรฐานปฐมภูมิและสารละลายมาตรฐานทุติยภูมิ มีความแตกต่างกันอย่างไร

8. สารละลายซูโครส เข้มข้นร้อยละ 30 โดยมวล หมายความว่าอย่างไร

9. โมลาริตี (molarity) และ โมแลลิตี (molality) ใช้เตรียมสารละลายในกรณีใด เพราะเหตุใด

10. ส่วนในล้านส่วน (parts per million, ppm) หน่วยส่วนในพันล้านส่วน (parts per billion, ppb) และหน่วยส่วนในล้านล้านส่วน (parts per trillion, ppt) หน่วยใดที่สารตัวอย่างมีความเข้มข้นน้อยที่สุด ยกตัวอย่าง พร้อมอธิบาย