



ใบงานที่ 3

หน่วยที่ 2 สารละลาย
บทที่ 2 ความเข้มข้นของสารละลาย

1

1. ความเข้มข้นของสารละลายในหน่วยร้อยละ คืออะไร

.....

.....

2. น้ำส้มสายชูเป็นสารละลายของกรดน้ำส้มกับน้ำ ถ้าต้องการน้ำส้มสายชูที่มีความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยปริมาตรต่อปริมาตร จำนวน 20 ลิตร จะต้องใช้กรดน้ำส้มกี่ลิตร (แสดงวิธีทำ)

.....

.....

.....

.....

3. ถ้าต้องการเตรียมน้ำเชื่อมจำนวน 3 ลิตร โดยการละลายกลูโคสในน้ำให้มีความเข้มข้นร้อยละ 40 โดยมวลต่อปริมาตร ต้องใช้กลูโคสกี่กิโลกรัม (แสดงวิธีทำ)

.....

.....

.....

.....

4. เหล็กกล้าไร้สนิมชนิดหนึ่งมีโครเมียมเป็นองค์ประกอบอยู่ร้อยละ 9 โดยมวลต่อมวล ถ้าต้องการเหล็กกล้าไร้สนิม 3 ตัน ต้องใช้โครเมียมอย่างน้อยกี่กิโลกรัม (แสดงวิธีทำ)

.....

.....

.....

.....





5. ถ้ามีโพแทสเซียมคลอไรด์ 45 กรัม จะสามารถเตรียมสารละลายโพแทสเซียมคลอไรด์เข้มข้นร้อยละ 15 **โดยมวลต่อปริมาตร**ได้สูงสุดกี่ลิตร(แสดงวิธีทำ)

6. เกลือแกง 50 กรัม ละลายในน้ำ 200 กรัม มีความเข้มข้นร้อยละ**โดยมวลต่อมวล**เท่าไร(แสดงวิธีทำ)

7. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) เข้มข้นร้อยละ 48.6 **โดยมวลต่อปริมาตร** จำนวน 52 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์กี่กรัม(แสดงวิธีทำ)

8. สามารถนำความรู้เกี่ยวกับความเข้มข้นของสารละลายไปใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวันได้อย่างไร

