

ใบงาน เรื่อง การวิเคราะห์โจทย์ปัญหาความเข้มข้นของสารละลาย

คำชี้แจง ให้นักเรียนวิเคราะห์โจทย์ปัญหาและระบุความสัมพันธ์กับข้อความที่กำหนด ให้ถูกต้อง

1. หากต้องการเตรียมสารละลายคอปเปอร์ (II) ซัลเฟตความเข้มข้นร้อยละ 10 โดยมวล จำนวน 500 กรัม จะต้องใช้คอปเปอร์ (II) ซัลเฟตกี่กรัม

- สิ่งโจทย์กำหนดให้ คือ - คือ.....
- คือ.....
- สิ่งโจทย์ต้องการทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

2. หากต้องการเตรียมสารละลายน้ำตาลกลูโคสความเข้มข้นร้อยละ 12.5 โดยมวล จำนวน 400 กรัม จะต้องใช้น้ำตาลกลูโคสและน้ำอย่างละกี่กรัม

- สิ่งโจทย์กำหนดให้ คือ - คือ.....
- คือ.....
- สิ่งโจทย์ต้องการทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

3. จงคำนวณหาความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ซึ่งประกอบด้วยโซเดียมคลอไรด์ 5 กรัม ละลายในน้ำจนได้สารละลาย 200 กรัม

- สิ่งโจทย์กำหนดให้ คือ - คือ.....
- คือ.....
- สิ่งโจทย์ต้องการทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

4. ถ้าต้องการเตรียมสารละลายเอทิลแอลกอฮอล์ความเข้มข้นร้อยละ 15 โดยปริมาตร จำนวน 500 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้น้ำและเอทิลแอลกอฮอล์อย่างละกี่ลูกบาศก์เซนติเมตร

- สิ่งโจทย์กำหนดให้ คือ - คือ.....
- คือ.....
- สิ่งโจทย์ต้องการทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

5. หากต้องการเตรียมสารละลายเอทิลแอลกอฮอล์ความเข้มข้นร้อยละ 40 โดยปริมาตร จำนวน 800 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้เอทิลแอลกอฮอล์และน้ำอย่างละกี่ลูกบาศก์เซนติเมตร

- สิ่งที่ต้องกำหนดให้ คือ -คือ.....
-คือ.....
- สิ่งที่ต้องทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

6. ละลายโซเดียมคลอไรด์ 7.5 กรัม ในน้ำ จนได้สารละลายปริมาตร 350 ลูกบาศก์เซนติเมตร จงหาความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์

- สิ่งที่ต้องกำหนดให้ คือ -คือ.....
-คือ.....
- สิ่งที่ต้องทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

7. หากต้องการเตรียมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 17.5 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์กี่กรัม

- สิ่งที่ต้องกำหนดให้ คือ -คือ.....
-คือ.....
- สิ่งที่ต้องทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....

8. หากต้องการเตรียมสารละลายคอปเปอร์ (II) ซัลเฟตความเข้มข้นร้อยละ 8 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 350 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้คอปเปอร์ (II) ซัลเฟตกี่กรัม

- สิ่งที่ต้องกำหนดให้ คือ -คือ.....
-คือ.....
- สิ่งที่ต้องทราบ คือ.....
- ใช้สูตรใด.....