

วัน.....เดือน.....พ.ศ.....

กลุ่มที่.....ชั้น.....

■ ชื่อ - สกุล

ชื่อ - สกุล เลขที่

■ จุดประสงค์ของกิจกรรม

ระบุปริมาณตัวละลายในสารละลายในหน่วยความเข้มข้นเป็นร้อยละโดยปริมาตรต่อปริมาตร

■ สมการแสดงความสัมพันธ์ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร



คำถาม

- 1. เมื่อเติมเอทานอล ปริมาตร 50 ลูกบาศก์เซนติเมตร ในน้ำกลั่น 150 ลูกบาศก์เซนติเมตร สารละลายที่ได้มีความเข้มข้น ร้อยละโดยปริมาตร เป็นเท่าไร

- 2. สารละลายกรดไฮโดรคลอริก ประกอบด้วยกรดไฮโดรคลอริก จำนวน 100 cm^3 ในน้ำ 500 cm^3 มีความเข้มข้นในหน่วยร้อยละโดยปริมาตรต่อปริมาตรเป็นเท่าใด



คำถาม

- 3. สารละลายกรดไนตริก ประกอบด้วยกรดไนตริก จำนวน 25 cm^3 ในน้ำ 225 cm^3 มีความเข้มข้นในหน่วยร้อยละโดยปริมาตรต่อปริมาตรเป็นเท่าใด

- 4. จะต้องใช้กรดอะซิติก กี่ cm^3 ละลายน้ำ 380 cm^3 เพื่อให้ได้สารละลายกรดอะซิติก ความเข้มข้น 12 ร้อยละโดยปริมาตรต่อปริมาตร

- 5. แก๊สซุงต้มเป็นสารละลายของแก๊สโพรเพนและบิวเทน ถ้าแก๊สซุงต้มทั้งหมดนี้มีปริมาตร 40 ลิตร มีแก๊สบิวเทนเป็นองค์ประกอบอยู่ 8 ลิตร แก๊สซุงต้มทั้งหมดนี้มีความเข้มข้นของแก๊สบิวเทนร้อยละเท่าใดโดยปริมาตรต่อปริมาตร



คำถาม

- 6. น้ำส้มสายชูเป็นสารละลายของกรดน้ำส้มกับน้ำ ถ้าต้องการน้ำส้มสายชูที่มีความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยปริมาตรต่อปริมาตรจนวน 20 ลิตร จะต้องใช้กรดน้ำส้มกี่ลิตร

- 7. มีสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เข้มข้น 40 % โดยปริมาตรต่อปริมาตรจำนวน 250 cm^3 ถ้าแบ่งสารมา 200 cm^3 แล้วเติมน้ำลงไปอีก 50 cm^3 สารละลาย โซเดียมไฮดรอกไซด์ใหม่ที่ได้ จะมีความเข้มข้นร้อยละเท่าไรโดยปริมาตรต่อปริมาตร