

แบบทดสอบ เรื่อง การเตรียมสารละลาย รายวิชา เคมี 2 ว31232 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4

ชื่อ - สกุล ชั้น ม.4 / เลขที่

ส่วนในการทำแบบทดสอบ จำนวน 2 ข้อ

คำสั่ง จงแสดงวิธีคำนวณอย่างละเอียด

1. NaCl 5.8 g ละลายในน้ำเป็นสารละลายมีปริมาตร 500 cm^3 สารละลาย NaCl จะมีความเข้มข้นที่ mol / dm^3
2. NaOH หนัก 120 g สารละลาย NaOH เข้มข้น 3.2 mol / dm^3 ได้มากที่สุดที่ cm^3
3. เอทานอล ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) ปริมาตร 20 cm^3 เติมน้ำลงไป 130 cm^3 สารละลายเอทานอล มีความเข้มข้นที่ mol / dm^3 ถ้าเอทานอลมีความหนาแน่น 0.8 g/cm^3
4. น้ำส้มสายชูเข้มข้น 20 % โดยปริมาตร จำนวน 250 cm^3 มีความหนาแน่น 1.2 g/cm^3 ต้องการเตรียมน้ำส้มสายชูเข้มข้น 0.25 mol / dm^3 จะเตรียมได้มากที่สุดที่ cm^3
5. สารละลาย HCl เข้มข้นร้อยละ 3.65 โดยมวล จำนวน 200 cm^3 มีความหนาแน่น 1.10 g/cm^3 เติมน้ำลงไปอีก 300 cm^3 สารละลาย HCl จะมีความเข้มข้นที่ mol / dm^3
6. สารละลาย NaOH เข้มข้น 12 mol / dm^3 ปริมาตร 1 ลิตร ต้องการเตรียมสารละลาย NaOH เข้มข้น 2.5 mol / dm^3 จำนวน 500 cm^3 จะต้องใช้ปิเปตต์ดูดสารละลาย NaOH เข้มข้น 12 mol / dm^3 มากี่ cm^3