

ชื่อ.....ชั้น...4/.....เลขที่....

ตรวจสอบความรู้ก่อนเรียน บทที่ 5 เรื่องสารละลาย

คำชี้แจง จงทำเครื่องหมาย / หน้าข้อความที่ถูกต้อง

-1. อากาศเป็นสารบริสุทธิ์
-2. สารละลายมีสถานะเป็นของเหลวเสมอ
-3 แอลกอฮอล์ล้างแผลเข้มข้นร้อยละ 70 โดยปริมาตร มีแอลกอฮอล์เป็นตัวละลาย และน้ำ เป็นตัวทำละลาย
-4 สารละลายกลูโคสร้อยละ 5 โดยมวล หมายถึง สารละลายที่มีกลูโคส 5 กรัม ในน้ำ 100 กรัม
-5 แอลกอฮอล์มีความหนาแน่น 0.79 กรัมต่อมิลลิลิตร ส่วนน้ำ มีความหนาแน่น 1.00 กรัมต่อมิลลิลิตร ดังนั้น แอลกอฮอล์ 1 กรัม จะมีปริมาตรมากกว่าน้ำ 1 กรัม
-6 ถ้าต้องการตวงสารละลายโซเดียมคลอไรด์ (NaCl) ปริมาตร 10.00 mL ให้มีความถูกต้องแม่นยำ ควรใช้บีกเกอร์
-7 เฮกเซนมีความหนาแน่น 0.66 g/mL ถ้าต้องการเปลี่ยนหน่วยเป็น kg/L ต้องใช้แฟกเตอร์เปลี่ยนหน่วย

$\frac{1 \text{ L}}{1000 \text{ mL}}$ และ $\frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}}$

-8 กลูโคส ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) 1 โมล กับกรดไฮโดรคลอริก (HCl) 12 โมล เมื่อละลายน้ำ ปริมาตรเท่ากัน แตกตัวให้ปริมาณ H^+ เท่ากัน
-9 คมกนิเซียมไนเตรต ($\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$) 0.5 โมล มีมวล 74.16 กรัม เมื่อมวลต่อโมล ของแมกนีเซียมไนเตรตเท่ากับ 148.32 กรัมต่อโมล
-10 กรดแอซีติก($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$) 1 โมลมีมวลเท่ากับ60.06กรัม เมื่อคำนวณให้มวลต่อโมล ของธาตุ C=12.01กรัมต่อโมล H=1.01 กรัมต่อโมลและ O=16.00กรัมต่อโมล