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 ($C_6H_{12}O_6$) 1 โมล กับกรดไฮโดรคลอริก (HCl) 12 โมล เมื่อละลายน้ำ ปริมาตรเท่ากัน แตกตัวให้ปริมาณ H^+ เท่ากัน

.....9 แมกนีเซียมไนเทรต ($Mg(NO_3)_2$) 0.5 โมล มีมวล 74.16 กรัม เมื่อมวลต่อโมล ของแมกนีเซียมไนเทรตเท่ากับ 148.32 กรัมต่อโมล

.....10 กรดแอซีติก($C_2H_4O_2$) 1 โมลมีมวลเท่ากับ60.06กรัม เมื่อกำ หนดให้มวลต่อโมล ของธาตุ C=12.01กรัมต่อโมล H=1.01 กรัมต่อโมลและ O=16.00กรัมต่อโมล

LIVEWORKSHEETS