

NAME.....NO.....CLASS.....



แบบทดสอบความเข้าใจ ครั้งที่ 1 เรื่อง ความเข้มข้นของสารละลาย

คำชี้แจง จงพิจารณาข้อความต่อไปนี้ว่าข้อความใดถูก ข้อความใดผิด หากผิดให้นักเรียนแก้ไขข้อความให้ถูกต้อง

.....1. ร้อยละโดยโมลของน้ำในสารละลายซูเรีย เท่ากับ 88 หมายถึงในสารละลาย 100 โมล มีน้ำ 88 โมล

.....2. เศษส่วนโดยโมลของน้ำตาล เท่ากับ 0.25 หมายถึง มีน้ำตาลอยู่ 0.25 โมล ในน้ำ 1 โมล

.....3. แอลกอฮอล์ล้างแผลเข้มข้นร้อยละ 70 โดยปริมาตร มีแอลกอฮอล์เป็นตัวละลาย และน้ำ เป็นตัวทำละลาย

.....4. สารละลายกลูโคสร้อยละ 5 โดยมวล หมายถึง สารละลายที่มีกลูโคส 5 กรัม ในน้ำ 100 กรัม

.....5. แอลกอฮอล์มีความหนาแน่น 0.79 กรัมต่อมิลลิเมตร ส่วนน้ำ มีความหนาแน่น 1.00 กรัมต่อมิลลิเมตร ดังนั้นแอลกอฮอล์ 1 กรัม จะมีปริมาตรมากกว่าน้ำ 1 กรัม

.....6. แมกนีเซียมไนเตรด ($Mg(NO_3)_2$) 0.5 โมล มีมวล 74.16 กรัม เมื่อมวลต่อโมล ของแมกนีเซียมไนเตรดเท่ากับ 148.32 กรัมต่อโมล

.....7. กรดแอสติก($C_2H_4O_2$) 1 โมลมีมวลเท่ากับ 60.06 กรัม เมื่อกำหนดให้มวลต่อโมล ของธาตุ C=12.01กรัมต่อโมล H=1.01กรัมต่อโมล และ O=16.00กรัมต่อโมล

.....8. สารละลาย HCl 0.5 M หมายถึง ในน้ำ $1,000\text{ cm}^3$ มี HCl อยู่ 0.5 โมล

.....9. สารละลาย NaOH 0.5 m หมายถึง ในน้ำ 1,000 kg มี NaOH อยู่ 0.5 โมล

.....10. ทิงเจอร์ไอโอดีน เข้มข้น 10 โมแลล หมายถึง มีไอโอดีน 10 โมลในเอทานอล 100 cm^3