

แบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง ความเข้มข้นของสารละลาย(โมลาร์ โมลล และเศษส่วนโมล)



ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... ห้อง.....

ตอนที่ 1 จงใส่เครื่องหมาย $\checkmark$ หน้าข้อที่ถูก และใส่เครื่องหมาย $\times$ หน้าข้อที่ผิด

1. _____ โมลาร์ คือ จำนวนโมลของตัวถูกละลาย/ปริมาตรเป็นมิลลิลิตรของสารละลาย
2. _____ โมลล คือ โมลของตัวถูกละลาย/น้ำหนักของตัวทำละลาย (kg)
3. _____ โมลลิตี เป็นหน่วยความเข้มข้น ที่เป็นอัตราส่วนของจำนวนโมลของตัวถูกละลายต่อมวลของตัวทำละลายใน 1 กิโลกรัม จะเขียนแทนด้วยสัญลักษณ์ M
4. _____ 0.5 mol/L หมายความว่า สารละลาย 1 กิโลกรัม มีความเข้มข้นอยู่ 0.5 mol
5. _____ เศษส่วนโมลของสาร Z = (จำนวนโมลของสาร Z)/ผลรวมของจำนวนโมลขององค์ประกอบทั้งหมด
6. _____ เศษส่วนโมลผลรวมจะต้องเท่ากับ 1 เสมอ
7. _____ สาร D เข้มข้น 0.25 M มีความเข้มข้นมากกว่า สาร D เข้มข้น 0.30 m
8. _____ น้ำปริมาตร 650 มิลลิลิตร จะเท่ากับน้ำปริมาตร 65 ลิตร
9. _____ สาร B มีน้ำหนัก 3 กิโลกรัม จะเท่ากับสาร B 3000 กรัม
10. _____ สารละลายเกลือ NaCl 15 กรัม ในน้ำ 5 ลิตร คิดเป็นความเข้มข้น 0.520 M



By Kru First