แบบทดสอบก่อนเรียน
เรื่อง ความเข้มข้นของสารละลาย(โมลาร์ โมแลล และเศษส่วนโมล)

ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... ห้อง.....

ตอนที่ 1 จงใส่เครื่องหมาย √ หน้าข้อที่ถูก และใส่เครื่องหมาย × หน้าข้อที่ผิด

1._____ โมลาร์ คือ จำนวนโมลของตัวถูกละลาย/ปริมาตรเป็นมิลลิลิตรของสารละลาย

2._____ โมแลล คือ โมลของตัวถูกละลาย/น้ำหนักของตัวทำละลาย (kg)

3._____ โมแลลิตี 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

LIVEWORKSHEETS

ตอนที่ 2 ให้นักเรียนเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. จงเติมข้อมูลที่เกี่ยวกับสารละลาย A ในน้ำ ลงในตารางที่กำหนดให้ต่อไปนี้ (มวลต่อโมลของ A เท่ากับ 32 กรัมต่อโมล และความหนาแน่นของสารละลายเท่ากับ 1.35 กรัมต่อมิลลิลิตร)

มวลของ A (g)	ปริมาตรของสารละลาย (mL)	โมลของ A (mol)	โมลาริตี (M)
35	150		
75	250		

มวลของ A (g)	มวลของน้ำ (g)	มวลของสารละลาย (g)	โมลของ A (mol)	โมแลลิตี (m)
42		150		
28.50		200		

2. จงเติมข้อมูลที่เกี่ยวกับสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3) ในน้ำลงในตารางที่กำหนดให้ต่อไปนี้ (มวลต่อโมลของโซเดียมคาร์บอเนตและน้ำ เท่ากับ 106 และ 18 กรัมต่อโมล ตามลำดับ)

มวลของน้ำ (g)	มวลของโซเดียมคาร์บอเนต (g)	โมลของน้ำ (mol)	โมลของโซเดียมคาร์บอเนต (mol)	เศษส่วนโมลของโซเดียมคาร์บอเนต	ร้อยละโดยโมลของโซเดียมคาร์บอเนต
100.0	45.0	5.56		0.07	
150.0	58.5	8.33	1.42		

By Kru First

LIVEWORKSHEETS