

## 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



## 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) | โมลลิตี (m) |
|--------------|---------------|--------------------|----------------|-------------|
| 42           |               | 150                |                |             |
| 28.50        |               | 200                |                |             |

2. จงเติมข้อมูลที่เกี่ยวกับสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) 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

