แบบทดสอบหลังเรียน
เรื่อง ความเข้มข้นของสารละลาย

ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... ห้อง.....

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1.คำนวณความเข้มข้นเป็นหน่วยร้อยละโดยมวลของสารละลายต่อไปนี้

มวลของตัวละลาย (g)	มวลของตัวทำละลาย (g)	มวลของสารละลาย (g)	ร้อยละโดยมวล
6.45		100.00	
42.50	100.00		

2. คำนวณความเข้มข้นเป็นหน่วยร้อยละโดยปริมาตรของสารละลายต่อไปนี้

ปริมาตรของตัวละลาย (mL)	ปริมาตรของตัวทำละลาย (mL)	ปริมาตรของสารละลาย (mL)	ร้อยละโดยปริมาตร
24.35	90		
117.50		200	

3. จงเติมข้อมูลที่เกี่ยวกับสารละลายที่ละลายในน้ำ ลงในตารางที่กำหนดให้ต่อไปนี้

มวลของตัวละลาย (g)	ปริมาตรของสารละลาย (L)	ความหนาแน่น (g/mL)	ความเข้มข้นในหน่วยร้อยละโดยมวล
	12	1.24	48 %w/w
325 g		1.85	52 %w/w

4. จงเติมข้อมูลที่เกี่ยวกับสารละลายที่ละลายในน้ำ ลงในตารางที่กำหนดให้ต่อไปนี้

ปริมาตรของตัวละลาย (mL)	ปริมาตรของตัวทำละลาย (mL)	ปริมาตรของสารละลาย (mL)	ส่วนในล้านส่วน (ppm)	ส่วนในพันล้านส่วน (ppb)
5.78	100.00			
	75	150		

LIVEWORKSHEETS

5. 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		

6. 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				
150.0	58.5				

LIVEWORKSHEETS