

รายวิชา

วิทยาศาสตร์

รหัสวิชา ว22101

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ผู้สอน

นายอรรถชัย ศิริวัฒน์ศักดิ์คินา

PHOTO by สสวท. : หนังสือเรียนวิทยาศาสตร์ ม.2

SCIENCE

เรื่อง

เรื่องละอองหมอกต่อ

ปริมาตร

SCIENCE



จุดประสงค์ของบทเรียน

ระบุปริมาณตัวละลายในสารละลายในหน่วย

ความเข้มข้นเป็นร้อยละ **โดยมวลต่อปริมาตร**



?

คำถาม

1. ถ้ามีด่างทับทิม 2 กรัมในสารละลาย 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร สารละลายนี้มีความเข้มข้น ร้อยละเท่าใดโดยมวลต่อปริมาตร



?

คำถาม

2. ต้องการเตรียมสารละลายเกลือแกงเข้มข้น
ร้อยละ 0.9 โดยมวลต่อปริมาตร ปริมาตร
50 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะต้องใช้เกลือแกง
กี่กรัม



?

คำถาม

3. ถ้าต้องการเตรียมน้ำเชื่อมจำนวน 3 ลิตร โดยการละลายกลูโคสในน้ำให้มีความเข้มข้นร้อยละ 40 โดยมวลต่อปริมาตร ต้องใช้กลูโคสกี่กิโลกรัม



?

คำถาม

4. ถ้ามีโพแทสเซียมคลอไรด์ 45 กรัมจะสามารถเตรียมสารละลายโพแทสเซียมคลอไรด์เข้มข้นร้อยละ 15 โดยมวลต่อปริมาตรได้สูงสุดกี่ลิตร



?

คำถาม

5. ต่างทั้งปริมาณเมื่อละลายในน้ำจะได้สารละลายใสสี
ม่วงแดง การเตรียมสารละลายต่างทั้งปริมาณ 3 ครั้ง
โดยใช้ปริมาณต่างทั้งปริมาณและปริมาณสารละลาย
ดังตาราง



?

คำถาม

ครั้งที่	ปริมาณต่างหับทิม (g)	ปริมาณสารละลาย (cm ³)
1	22.5	150
2	25.0	250
3	36.0	120

ลำดับความเข้มข้นของสีสารละลายจากมากไปน้อยเป็นอย่างไร

5. ต่างทับทิมเมื่อละลายในน้ำจะได้สารละลายสีส้มแดง
การเตรียมสารละลายต่างทับทิม 3 ครั้งโดยใช้ปริมาณต่าง
ทับทิมและปริมาณสารละลายดังตาราง

ครั้งที่	ปริมาณต่างทับทิม (g)	ปริมาณสารละลาย (cm ³)
1	22.5	150
2	25.0	250
3	36.0	120

ลำดับความเข้มของสีสารละลายจากมากไปน้อยเป็นอย่างไร