

กิจกรรม 2.2: สารละลาย

ตอนที่ 1 นักศึกษาแบ่งกลุ่มๆ ละ 3 คน ร่วมทำกิจกรรมและอภิปรายประเด็นต่อไปนี้

ความเข้มข้น	สัญลักษณ์	นิยาม	สูตร
โมลาริตี		
นอร์มัลลิตี		
ร้อยละโดยน้ำหนัก		
อัตราส่วนเจือจาง		
ส่วนในล้านส่วน		

ตอนที่ 2 อธิบายการเตรียมสารละลาย

2.1 จงคำนวณความเข้มข้นของสารละลายที่มี $MgSO_4$ 25.0 g ละลายในน้ำ 500 mL (กำหนดน้ำหนักโมเลกุลของ $MgSO_4 = 120.36 \text{ g/mol}$)

1) ความเข้มข้นหน่วย %w/v

.....
.....
.....
.....

2) ความเข้มข้นหน่วย M

.....
.....
.....
.....
.....
.....



3) ความเข้มข้นหน่วย N

.....

.....

.....

.....

.....

.....

4) ความเข้มข้นของ Mg เท่ากับกี่ ppm

.....

.....

.....

.....

.....

.....

