

ความเข้มข้นของสารละลาย : บอกปริมาณของ **ตัวถูกละลาย** ที่ละลายอยู่ใน **สารละลาย**

ร้อยละ (Percent)

1.1 ร้อยละโดยมวล = _____ × 100
(%w/w)

1.2 ร้อยละโดยปริมาตร = _____ × 100
(%v/v)

1.3 ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ × 100
(%w/v)

เช่น สารละลาย NaCl เข้มข้น
ร้อยละ 10 โดยมวล

สารละลาย CH₃COOH เข้มข้น
ร้อยละ 15 โดยปริมาตร

สารละลาย KI เข้มข้น
ร้อยละ 15 โดยมวลต่อปริมาตร

อธิบายได้ว่า

สารละลาย..... g
NaCl..... g
น้ำ..... g

สารละลาย..... cm³
CH₃COOH..... cm³
น้ำ..... cm³

สารละลาย..... cm³
KI..... g

แบบฝึกหัดที่ 4

1. นำเอทานอลปริมาตร 30 cm³ มาผสมกับน้ำปริมาตร 470 cm³ จะได้สารละลายเอทานอลมีความเข้มข้นร้อยละเท่าไรโดยปริมาตร

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

2. สารละลายไฮโดรอกไซด์จำนวน 2 บีกเกอร์ มีความเข้มข้นและปริมาตร ดังรูป



เข้มข้น 20%w/v
จำนวน 10 cm³



เข้มข้น 10%w/v
จำนวน 30 cm³

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