

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

ร้อยละ (Percent)

1.1 ร้อยละโดยมวล = _____ $\times 100$
(%w/w)

1.2 ร้อยละโดยปริมาตร = _____ $\times 100$
(%v/v)

1.3 ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ $\times 100$
(%w/v)

เช่น สารละลาย NaCl เข้มข้น
ร้อยละ 10 โดยมวล

อธิบายได้ว่า

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

สารละลาย CH_3COOH เข้มข้น
ร้อยละ 15 โดยปริมาตร

สารละลาย..... cm^3
 CH_3COOH cm^3
น้ำ..... cm^3

สารละลาย KI เข้มข้น

ร้อยละ 15 โดยมวลต่อปริมาตร

สารละลาย..... cm^3
KI..... g

แบบฝึกหัดที่ 4

1. นำเอทานอลปริมาตร 30 cm^3 มาผสมกับน้ำปริมาตร 470 cm^3 จะได้สารละลายเอทานอลมีความเข้มข้นร้อยละเท่าไรโดยปริมาตร

.....

.....

.....

.....

.....

2. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์จำนวน 2 ปีกเกอร์ มีความเข้มข้นและปริมาตร ดังรูป



เข้มข้น 20%w/v
จำนวน 10 cm^3



เข้มข้น 10%w/v
จำนวน 30 cm^3

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....