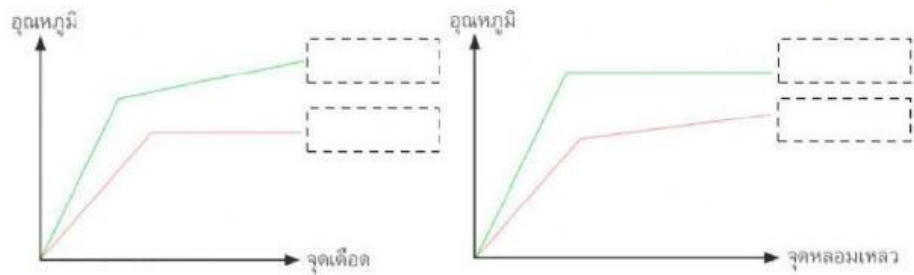


ชื่อ ชั้น เลขที่

ใบงาน เรื่องการละลาย

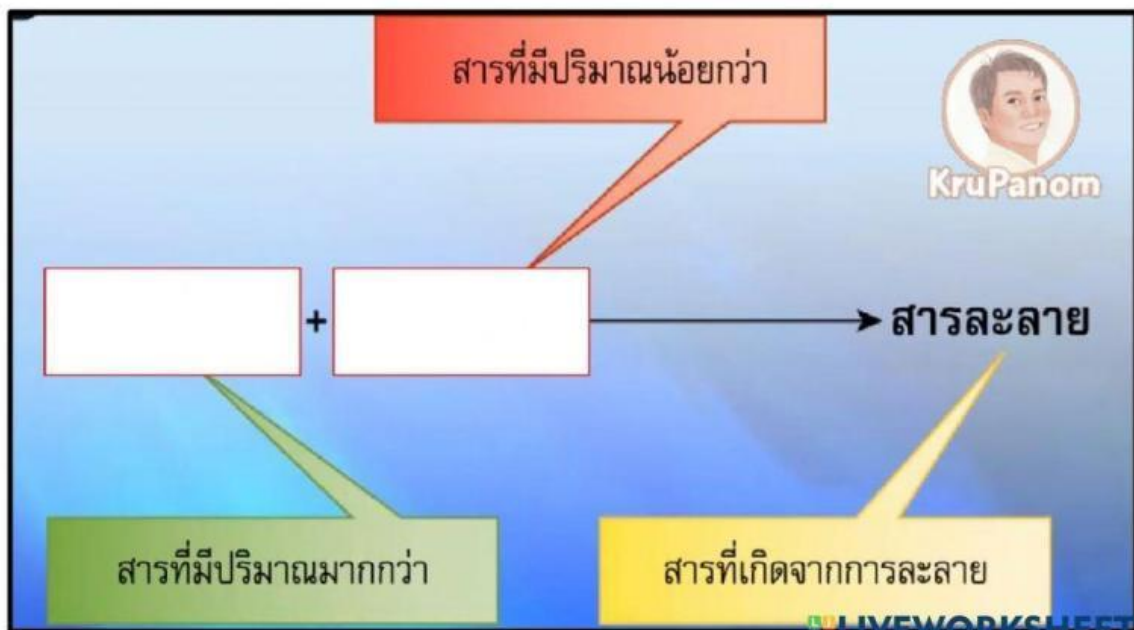
คำชี้แจง : เติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง



▲ กราฟแสดงจุดเดือดและจุดหลอมเหลวของสารละลายและสารบริสุทธิ์

 **LIVEWORKSHEETS**

 **LIVEWORKSHEETS**



องค์ประกอบของสารละลาย สารละลายทุกชนิดจะประกอบ
ไปด้วยองค์ประกอบ 2 ส่วน คือ _____ (solvent)
และ _____ (solute) ซึ่งทั้ง 2 ส่วน จะอยู่ในสถานะเดียวกัน
หรือต่างสถานะกันก็ได้ ซึ่งในชีวิตประจำวันสามารถพบ
สารละลายได้ทั้ง 3 สถานะ



_____ จะมีปริมาณมากกว่าตัวละลาย โดยเป็นได้ทั้งของแข็ง ของเหลว และแก๊ส
แต่ที่พบและถูกนำมาใช้ประโยชน์มากที่สุดจะเป็นของเหลว (โดยเฉพาะน้ำ)

_____ จะมีปริมาณน้อยกว่าตัวทำละลาย โดยเป็นได้ทั้งของแข็ง ของเหลว และแก๊ส
ตัวละลายต้องมีขนาดอนุภาคเล็กกว่า 10^{-7} เซนติเมตร (หรือเล็กกว่า 0.001 ไมครอน) จึงจะสามารถ
กระจายตัวแทรกอยู่กับตัวทำละลายเป็นเนื้อเดียวกันได้

 **LIVEWORKSHEETS**

 **LIVEWORKSHEETS**

- ตัวทำละลายและตัวละลายมีสถานะเดียวกัน สารที่เป็นตัวทำละลายจะเป็นสารที่มีปริมาณมากกว่า ส่วนสารที่มีปริมาณน้อยกว่าจะเป็นตัวละลาย เช่น สารละลายแอลกอฮอล์ 95% เป็นสารละลายที่มีแอลกอฮอล์ 95 ส่วนผสมอยู่กับน้ำ 5 ส่วน แสดงว่าแอลกอฮอล์เป็น _____ ส่วนน้ำเป็น _____



 LIVEWORKSHEETS

 LIVEWORKSHEETS

ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ x 100



ตัวอย่างที่ 3.2

ละลายเกลือแกง 20 กรัม ในน้ำ 500 ลูกบาศก์เซนติเมตร สารละลายนี้มีความเข้มข้นเท่าใด

วิธีทำ ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ x 100

= _____ x 100

= _____ กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

ดังนั้น สารละลายเกลือแกงมีความเข้มข้น _____ กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

 LIVEWORKSHEETS

 LIVEWORKSHEETS