

## ข้อสอบเก็บคะแนน เรื่อง สารละลาย

จงเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุด เพียง 1 ข้อ (ข้อละ 1 คะแนน)

1. ข้อใดกล่าวถูกต้องเกี่ยวกับสารละลาย

- ก. สารที่มีเนื้อสารเหมือนกันตลอดทุกส่วน
- ข. สารที่มีเนื้อสารมองดูใสไม่มีสีกลิ่นและรส
- ค. สารที่ไม่บริสุทธิ์เกิดจากสารบริสุทธิ์ตั้งแต่ 2 ชนิดผสมกัน
- ง. สารที่มีจุดหลอมเหลวต่ำกว่า 100 องศาเซลเซียส

1. ตอบข้อ

2. สารในข้อใดจัดเป็นสารละลาย

- ก. โซดา ทองคำ
- ข. แอลกอฮอล์ 70% ทองแดง
- ค. แก๊สหุงต้ม น้ำเกลือ
- ง. แก๊สออกซิเจน น้ำเชื่อม

2. ตอบข้อ

3. แอลลีทำน้ำเชื่อมโดยการต้มน้ำที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส และคอยเติมน้ำตาลลงไปเรื่อยๆ ต่อมาแอลลีสังเกตเห็นว่าน้ำตาลที่เติมลงไปไม่สามารถละลายได้อีกแล้ว เพราะเหตุใดจึงเป็นเช่นนี้

- ก. อุณหภูมิในการต้มน้ำเกินไป
- ข. น้ำเชื่อมกลายเป็นสารละลายไม่อิ่มตัว
- ค. อุณหภูมิในการต้มสูงเกินไป
- ง. น้ำเชื่อมได้กลายเป็นสารละลายอิ่มตัว

3. ตอบข้อ

3. น้ำเกลือเข้มข้นร้อยละ 50 โดยมวลต่อปริมาตร มีความหมายตรงกับข้อใด

- ก. สารละลาย 100 g มีแอลกอฮอล์อยู่ 70 cm<sup>3</sup>
- ข. สารละลาย 100 cm<sup>3</sup> มีแอลกอฮอล์อยู่ 70 g
- ค. สารละลาย 100 cm<sup>3</sup> มีแอลกอฮอล์อยู่ 70 cm<sup>3</sup>
- ง. สารละลาย 100 g มีแอลกอฮอล์อยู่ 70 g

4. ตอบข้อ

จงเติมคำตอบต่อไปนี้ให้ถูกต้อง (ข้อละ 3 คะแนน)

1. น้ำตาล 5 กรัม ในสารละลาย 250 ลูกบาศก์เซนติเมตรจะมีความเข้มข้นร้อยละเท่าใดโดยมวลต่อปริมาตร

$$\text{จากสูตร} \dots\dots\dots = \frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100$$

$$\text{แทนค่า} \dots\dots\dots = \frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100$$

ตอบ ร้อยละ.....โดยมวลต่อปริมาตร

2. อากาศมีแก๊สออกซิเจนอยู่ร้อยละ 21 โดยปริมาตรต่อปริมาตร ถ้าต้องการแยกแก๊สออกซิเจนจำนวน 21,000 ลิตร ออกจากอากาศจะต้องใช้อากาศกี่ลิตร

$$\text{จากสูตร} \dots\dots\dots = \frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100$$

$$\text{แทนค่า} \dots\dots\dots = \frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100$$

ตอบ .....ลิตร