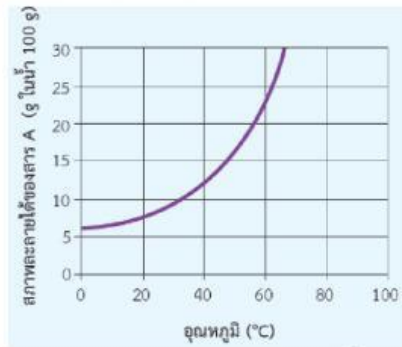


ข้อที่ 1.

ความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร A ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิเป็นดังกราฟ



กราฟความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร A ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิ

ถ้านำสาร A มวล 7 กรัม มาละลายในน้ำ 25 ลูกบาศก์เซนติเมตร ที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส จะเหลือสาร A ที่ไม่ละลายน้ำหรือไม่ ถ้าเหลือสาร A จะเหลืออยู่ที่กี่กรัม

ไม่เหลือสาร A

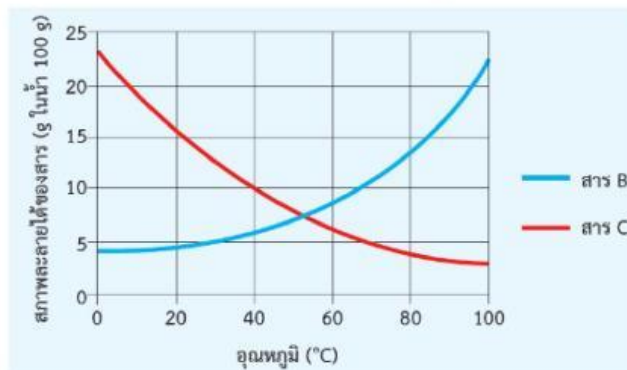
เหลือสาร A อยู่ 3 กรัม

เหลือสาร A อยู่ 4 กรัม

เหลือสาร A อยู่ 12 กรัม

ข้อที่ 2.

ความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิเป็นดังกราฟ



กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิ

ถ้าละลายสาร B และ C อย่างละ 40 กรัมลงในน้ำ 200 กรัม ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส จะเหลือสาร B และ C ที่ไม่ละลายน้ำอย่างละกี่กรัมตามลำดับ

5 และ 14

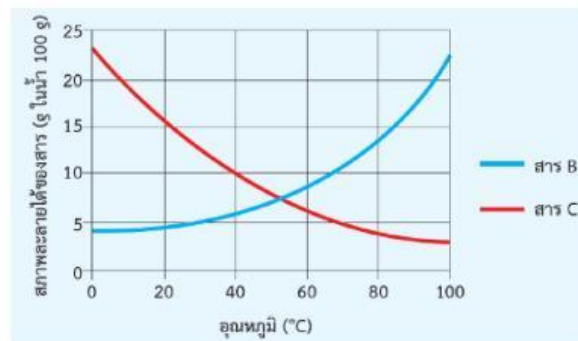
10 และ 28

30 และ 12

35 และ 26

ข้อที่ 3.

ความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิเป็นดังกราฟ

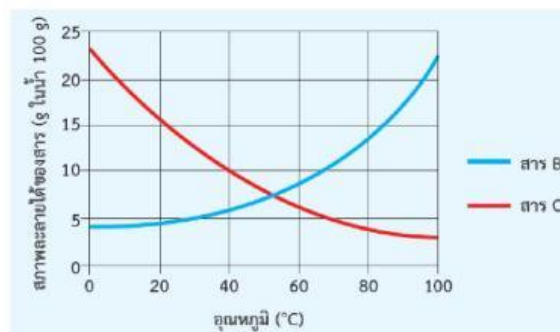


กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิ

ถ้าละลายสาร B และ C อย่างละ 40 กรัมลงในน้ำ 200 กรัม ที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส จะเหลือปริมาณสารที่เป็นของแข็งรวมทั้งหมดกี่กรัม

ข้อที่ 4.

ความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิเป็นดังกราฟ



กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างสภาพละลายได้ของสาร B และ C ในน้ำ 100 กรัม กับอุณหภูมิ

ถ้าละลายสาร B และ C อย่างละ 40 กรัมลงในน้ำ 200 กรัม ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ต้องมีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิอย่างไร เพื่อให้เหลือสาร B เพียงชนิดเดียวที่ไม่ละลายน้ำ

ข้อที่ 5.

โฟมเป็นพลาสติกชนิดหนึ่งที่ไม่ละลายน้ำ แต่เมื่อสัมผัสกับทินเนอร์ น้ำมันหอมระเหย หรือน้ำมันที่ร้อนจากของทอดที่เพิ่งทอดเสร็จใหม่ๆ โฟมจะเกิดการละลาย ซึ่งสามารถสังเกตได้จากการยุบตัวของโฟมหรือเกิดรูที่โฟมขึ้น

จากข้อความข้างต้น ปัจจัยใดส่งผลต่อการละลายของโฟม

ชนิดตัวละลาย และอุณหภูมิ

ชนิดตัวทำละลาย และอุณหภูมิ

ชนิดตัวละลาย และชนิดตัวทำละลาย

ชนิดตัวละลาย ชนิดตัวทำละลาย และอุณหภูมิ

ข้อที่ 6.

ถ้ามีโซเดียมไนเตรด 91 กรัม และน้ำ 400 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะสามารถเตรียมสารละลายโซเดียมไนเตรดเข้มข้นร้อยละ 27 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 350 ลูกบาศก์เซนติเมตร ได้หรือไม่ อย่างไร

เตรียมได้ โดยใช้โซเดียมไนเตรดหมดพอดี

เตรียมได้ โดยมีโซเดียมไนเตรดเหลือ

เตรียมไม่ได้ เพราะมีน้ำไม่เพียงพอ

เตรียมไม่ได้ เพราะมีโซเดียมไนเตรดไม่เพียงพอ

ข้อที่ 7.

ถ้านักเรียนมีกลูโคส 36 กรัม จะสามารถเตรียมสารละลายกลูโคสร้อยละ 8 โดยมวลต่อปริมาตร ได้มากที่สุดจำนวนกี่ลูกบาศก์เซนติเมตร

350

400

450

500

ข้อที่ 8.

นำสาร W มวล 70 กรัม มาละลายน้ำ 150 กรัม ที่อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส พบว่าสาร W ละลายไม่หมด เมื่อกรองตะกอนสาร W ทำให้แห้ง และชั่งตะกอนได้มวล 34 กรัม ถ้านำสาร W มวล 170 กรัม มาละลายน้ำ 500 กรัม ที่อุณหภูมินี้ การละลายจะเป็นอย่างไร

ละลายหมด แต่สารละลายยังไม่อิ่มตัว

ละลายหมด และสารละลายอิ่มตัวพอดี

ละลายไม่หมด และเหลือสาร W มวล 50 กรัม

ละลายไม่หมด และเหลือสาร W มวล 70 กรัม

ข้อที่ 9.

ถ้าใช้จุลินทรีย์ทั้งหมด 60 กรัม จะสามารถเตรียมสารละลายจนสีที่มีความเข้มข้นในหน่วยร้อยละโดยมวลต่อปริมาตรและปริมาตรเท่าไรได้บ้าง

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 20 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 150 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 24 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 45 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 120 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 50 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 40 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 150 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้

สารละลายจนสีเข้มข้นร้อยละ 20 โดยมวลต่อปริมาตร จำนวน 200 ลูกบาศก์เซนติเมตร

เตรียมได้

เตรียมไม่ได้