

วัน.....เดือน.....พ.ศ.....

กลุ่มที่.....ชั้น.....

## ชื่อสมาชิกกลุ่ม

1. ชื่อ – สกุล ..... เลขที่ .....
2. ชื่อ – สกุล ..... เลขที่ .....
3. ชื่อ – สกุล ..... เลขที่ .....
4. ชื่อ – สกุล ..... เลขที่ .....
5. ชื่อ – สกุล ..... เลขที่ .....

## จุดประสงค์ของกิจกรรม

สังเกตลักษณะและบรรยายการละลายของสารละลาย

## อุปกรณ์และสารเคมี

- สารเคมี            1. น้ำกลั่น                    2. โซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต
- อุปกรณ์            1. บีกเกอร์                    2. แท่งแก้ว                    3. ซ้อนตักสารเบอร์ 1

## ขั้นตอนการทำกิจกรรม

1. สังเกตลักษณะของโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต
2. ใส่ น้ำ 20 cm<sup>3</sup> ลงในบีกเกอร์ขนาด 50 cm<sup>3</sup> จากนั้นเติมโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนตจำนวน 1 ซ้อน ใช้แท่งแก้วคนจนสารละลาย
3. เติมโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนตเพิ่มลงไปทีละ 1 ซ้อน คนสารทุกครั้งที่ได้มหยุดเติมเมื่อสังเกตเห็นโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนตเหลืออยู่ นับจำนวนซ้อนของโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนตที่ใช้ ตั้งแต่เริ่มต้นจนสารเริ่มละลายไม่หมด บันทึกผล

## ตารางบันทึกผลการทำกิจกรรม

จำนวนซ้อนของโซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนตที่ใช้	ผลการสังเกต
1	
2	
3	
4	
5	

### ■ คำถามท้ายกิจกรรม

1. เมื่อเติมโซเดียมไฮดรอกไซด์ลงในน้ำเกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างไร

.....

.....

2. ใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์ทั้งหมดกี่กรัม ตั้งแต่เริ่มต้มน้ำจนโซเดียมไฮดรอกไซด์ไม่ละลาย

.....

.....

3. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เริ่มอิมัลชันเมื่อไหร่ ทราบได้อย่างไร

.....

.....

### ■ อภิปรายผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

### ■ สรุปผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

## สภาพการละลายได้ของสาร

## ตาราง

สภาพการละลายได้ของสารบางชนิดในน้ำ 100 กรัม อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

สาร	สภาพการละลายได้ของสาร (กรัมต่อน้ำ 100 กรัม) ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส
น้ำตาลทราย	202
กลูโคส	90
เกลือแกง (โซเดียมคลอไรด์)	36
ดินประสิว (โพแทสเซียมไนเตรต)	32
จุนลี (คอปเปอร์(II)ซัลเฟต)	32
ผงฟู (โซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต)	10



## คำถาม

1. จากตาราง สารใดละลายได้มากที่สุดในน้ำ ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

.....

.....

2. ถ้าใช้น้ำ 300 กรัม เป็นตัวทำละลายที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส น้ำจะสามารถละลายเกลือแกงได้สูงสุดกี่กรัม

.....

.....

.....

3. ถ้านำสาร X จำนวน 70 กรัม มาละลายในน้ำ 350 กรัม ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส พบว่าได้สารละลายอิมัลชันและสาร X บางส่วนตกตะกอน จากนั้นกรองเอาสาร X ที่ไม่ละลายน้ำออกแล้วทำให้แห้งซึ่งมวลได้ 21 กรัม สภาพละลายได้ของสาร X ในน้ำ 100 กรัมที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสมีค่าเท่าใด\*\*

.....

.....

.....