

ใบงาน : สารละลายอิ่มตัวและ สภาพละลายได้ของสาร



ชื่อ - สกุล

ม.2 ห้อง เลขที่

ศึกษาข้อมูลจากตาราง 2.1 แสดงค่าสภาพละลายได้ของสาร
ต่าง ๆ ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

สาร (ตัวละลาย)	สภาพละลายได้ของสาร (กรัม ต่อน้ำ 100 กรัม)
น้ำตาลทราย	202
กลูโคส	90
เกลือแกง (โซเดียมคลอไรด์)	36
ดินประสิว (โพแทสเซียมไนเตรด)	32
จุนสี (คอปเปอร์ (II) ซัลเฟต)	32
ผงฟู (โซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต)	10

1 [วิเคราะห์ตาราง] จากตาราง 2.1 สารใดสามารถละลายได้มากที่สุดใต้น้ำที่
อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

[พิมพ์ตอบ]:

2 [คำนวณการละลายอิ่มตัว] ถ้ามีกลูโคส 92 กรัม นำมาละลายใต้น้ำ 100 กรัม
ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส กลูโคสจะละลายได้จริงกี่กรัม และเหลือไม่ละ
ลายกี่กรัม

ละลายได้ กรัม เหลือไม่ละลาย กรัม

3 [คำนวณสัดส่วนตัวทำละลาย] ถ้าใช้น้ำ 300 กรัม จะสามารถละลายจุนสีได้
สูงสุดกี่กรัม จึงจะได้สารละลายอิ่มตัวพอดีที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

กรัม

4. ถ้าเปลี่ยนตัวทำละลายจาก“น้ำ”เป็น “เอทานอล” สภาพละลายได้
ของสารในตารางจะเท่ากับตอนใช้น้ำ หรือไม่

