



ใบงาน เรื่อง สารละลาย

วิชา วิทยาศาสตร์ 3 ว21101 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ชื่อ ชั้น ม.2/..... เลขที่

คำชี้แจง จงตอบคำถามลงในช่องว่างต่อไปนี้

- 1.สารละลาย หมายถึง
- 2.สารละลาย ประกอบด้วย

แก๊สหุงต้ม	ทองเหลือง	น้ำเกลือ	นาก	อากาศ
น้ำเชื่อม	น้ำอัดลม	ลูกเหม็นในอากาศ		เหล็กกล้าไร้สนิม

- ยกตัวอย่างสารละลายที่เป็นของแข็ง 3 ชนิด ได้แก่
- ยกตัวอย่างสารละลายที่เป็นของเหลว 3 ชนิด ได้แก่
- ยกตัวอย่างสารละลายที่เป็นแก๊ส 3 ชนิด ได้แก่

3.พิจารณาสารต่อไปนี้แล้วเติมคำหรือข้อความลงในช่องว่างของตารางให้ถูกต้อง

ชื่อสารละลาย	องค์ประกอบของสารละลาย	ตัวทำละลาย	ตัวถูกละลาย
1.น้ำเกลือ	น้ำ + เกลือ	น้ำ	เกลือ
2.น้ำเชื่อม	น้ำ + น้ำตาล		
3.นาก	ทองคำ 35% + ทองแดง 60% + เงิน 5%		
4.ทองเหลือง	ทองแดง 60% + สังกะสี 40%		
5.น้ำโซดา	น้ำ + แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์		
6.อากาศ	ไนโตรเจน 78% + แก๊สออกซิเจน 21% + แก๊สอื่น ๆ 1%		

4.การกำหนดว่า สารใดเป็นตัวทำละลายและสารใดเป็นตัวถูกละลายให้พิจารณา ดังนี้

- ในกรณีที่สารมีสถานะเดียวกันสารที่มีปริมาณน้อยกว่า เรียกว่า
และสารที่มีปริมาณมากกว่าเรียกว่า
- ในกรณีที่สารมีสถานะต่างกัน สารที่มีสถานะเดียวกับสารสารละลาย เรียกว่า
และสารที่ต่างกับสารละลายจะเรียกว่า