



จุดประสงค์

วิเคราะห์ข้อมูลและอธิบายเกณฑ์ที่ใช้ระบุตัวละลายและตัวทำละลายในสารละลาย



วัสดุและอุปกรณ์ -



วิธีการดำเนินกิจกรรม

ใช้ข้อมูลที่กำหนดให้ในตาราง ปฏิบัติกิจกรรมดังต่อไปนี้

1. วิเคราะห์สถานะและปริมาณในองค์ประกอบของสารละลาย
2. สรุปรูปเกณฑ์ที่ใช้ระบุตัวทำละลายและตัวละลายในองค์ประกอบของสารละลายแต่ละชนิด
3. อภิปรายร่วมกัน
4. ตอบคำถามหลังทำกิจกรรมในใบงานที่ 2 ระบุงค์ประกอบของสารละลายได้อย่างไร

ตาราง แสดงองค์ประกอบของสารละลายบางชนิด

สถานะของสารละลาย	สารละลาย	องค์ประกอบ	ตัวทำละลาย	ตัวละลาย
ของแข็ง	ทองเหลือง	ทองแดง (ของแข็ง) 60% สังกะสี (ของแข็ง) 40%	ทองแดง	สังกะสี
	นาก	ทองแดง (ของแข็ง) 60% ทองคำ (ของแข็ง) 35% เงิน (ของแข็ง) 5%	ทองแดง	ทองคำเงิน
	เหล็กกล้าไร้สนิม	เหล็ก (ของแข็ง) 74% โครเมียม (ของแข็ง) 18% นิกเกิล (ของแข็ง) 8%	เหล็ก	โครเมียม นิกเกิล
ของเหลว	น้ำเกลือ	น้ำ (ของเหลว) เกลือแกง (ของแข็ง)	น้ำ	เกลือแกง
	น้ำเชื่อม	น้ำ (ของเหลว) น้ำตาลทราย (ของแข็ง)	น้ำ	น้ำตาลทราย
	แอลกอฮอล์ เช็ดแผล	เอทานอล 70% น้ำ 30%	เอทานอล	น้ำ

สถานะของสารละลาย	สารละลาย	องค์ประกอบ	ตัวทำละลาย	ตัวละลาย
	ทินเจอร์ไอโอดีน	แอลกอฮอล์ 95.5% ไอโอดีน 2% โพแทสเซียมไอโอไดด์ 2.5%	แอลกอฮอล์	ไอโอดีน โพแทสเซียมไอโอไดด์
แก๊ส	อากาศ	แก๊สไนโตรเจน 78% แก๊สออกซิเจน 21% แก๊สอื่น ๆ 1%	แก๊สไนโตรเจน	แก๊สอื่น ๆ ออกซิเจน
	แก๊สชีวภาพ	แก๊สมีเทน 68% แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ 31% แก๊สอื่น ๆ 1%	แก๊สมีเทน	คาร์บอนไดออกไซด์ แก๊สอื่น ๆ