

ใบกิจกรรมที่ 1 การทดลอง เรื่อง การแยกน้ำด้วยไฟฟ้า
หน่วยที่ 2 สารและสมบัติของสาร แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 9 เรื่อง ธาตุและสารประกอบ
รายวิชา วิทยาศาสตร์ รหัส ว21101 ภาคเรียนที่ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

จุดประสงค์

1. ลงมือปฏิบัติการทดลองตามขั้นตอนได้
2. บันทึกผลการทดลองลงในตารางการทดลองได้
3. อภิรายและสรุปผลการทดลองได้
4. สามารถนำเสนอรายงานผลการทดลองต่อสมาชิกในห้องได้

อุปกรณ์และสารเคมี

1. ชุดแยกน้ำด้วยไฟฟ้า	1	ชุด
2. กระบอกถ่านพร้อมถ่านไฟฉาย 4 ก้อน	1	ชุด
3. รูป	1	ดอก
4. น้ำประปา	100	cm ³

วิธีการทดลอง

1. ใส่น้ำประปานิ้วพลาสติก แล้วปฏิบัติตามนี้
 - 1.1 ใส่น้ำในถ่ายพลาสติกของเครื่องแยกน้ำด้วยไฟฟ้าจนเกือบเต็ม
 - 1.2 ปิดฝาครอบที่มีหลอดทดลองและขี้ไวไฟฟ้า ปิดรูระบายน้ำแล้วคว่ำถ่ายพลาสติก
 - 1.3 ให้น้ำเข้าหลอดทดลองจนเต็ม แล้วหยายถ่ายพลาสติกขึ้น
2. ต่อสายไฟจากแบตเตอรี่ขนาด 6 โวลต์ เข้ากับเครื่องแยกน้ำด้วยไฟฟ้าให้ครบวงจร สังเกตการเปลี่ยนแปลงในหลอดทดลองทั้งสอง บันทึกผล
3. เมื่อได้แก๊สเต็มหลอด หรือเกือบเต็มแล้วถอดสายไฟออก ใช้จุกยางปิดปากหลอดทดลองไว้และทำเครื่องหมายกำกับว่า หลอดทดลองมาจากขี้ไวไฟฟ้าได
4. ทดสอบการติดไฟของแก๊สในหลอดทั้งสอง โดยใช้มือจีดไฟที่ลูก และรูปติดไฟที่เหลือแต่ถ่านแดงจ่อบริเวณปากหลอดทั้งที่ที่เปิดจุกยางออก สังเกตการณ์เปลี่ยนแปลง

ตรางบันทึกผล

หลอดทดลอง จากข้าวไฟฟ้า	ผลที่สังเกตได้เมื่อ		
	การเกิดแก๊ส	การติดไฟ	การช่วยให้ติดไฟ
ข้าวคลบ			
ข้าวบวก			

ស្រុបផល

แนวคิดตอบ ใบกิจกรรมที่ 1 การทดลอง เรื่อง การแยกน้ำด้วยไฟฟ้า
หน่วยที่ 2 สารและสมบัติของสาร แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 9 เรื่อง ธาตุและสารประกอบ
รายวิชา วิทยาศาสตร์ รหัส ว21101 ภาคเรียนที่ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

ตารางบันทึกผล

หลอดทดลอง จากข้าไฟฟ้า	ผลที่สังเกตได้เมื่อ		
	การเกิดแก๊ส	การติดไฟ	การช่วยให้ติดไฟ
ข้าลบ	ปริมาณมากและเกิดเร็ว	จะเกิดไฟลุกติดที่ปากหลอดทดลองและมีเสียง	ไม่มีการเปลี่ยนแปลง
ข้าบวก	ปริมาณน้อยและเกิดช้า	เปลวไฟจากก้านไม้ขีดสว่างขึ้นจากเดิมเล็กน้อย	เกิดเปลวไฟลุกสว่างขึ้น

สรุปผล

เมื่อผ่านไฟฟ้ากระแสตรงจากแบตเตอรี่ลงไปในน้ำประปา จะมีแก๊สเกิดขึ้นในหลอดทดลองทั้งสองที่ต่ออยู่กับข้าไฟฟ้า ซึ่งสามารถสังเกตได้จากรดับน้ำที่ลดลง แก๊สที่เกิดขึ้นที่ข้าไฟฟ้าบวกจะช่วยให้ติดไฟ ซึ่งเรียกว่าแก๊สออกซิเจน ส่วนแก๊สที่เกิดขึ้นที่ข้าไฟฟ้าลบจะติดไฟได้ ซึ่งเรียกว่าแก๊สไฮโดรเจน

จากการทดลองสามารถอภิปรายผลได้ว่า น้ำ เป็นสารประกอบ แก๊สไฮโดรเจน เป็นโมเลกุลของธาตุ และแก๊สออกซิเจน เป็นโมเลกุลของธาตุ

ธาตุ คือ สารบริสุทธิ์ที่ประกอบด้วยอะtomของธาตุเพียง 1 ชนิด

สารประกอบ คือสารบริสุทธิ์ที่ประกอบด้วยอะtomของธาตุตั้งแต่ 2 ชนิดขึ้นไป