



ใบงานที่ 2.1

เรื่องเซลล์ไฟฟ้าเคมี

1. เซลล์ไฟฟ้าเคมีมีหลักการทำงานอย่างไร

.....

.....

.....

.....

.....

2. วัสดุที่ทำหน้าที่เป็นขั้วไฟฟ้าในเซลล์ไฟฟ้าเคมี ในการทดลอง คือ

- 1) ขั้วบวก.....สัญลักษณ์.....
- 2) ขั้วลบ.....สัญลักษณ์.....

3. สารละลายอิเล็กโทรไลต์ มีคุณสมบัติอย่างไร

.....

.....

.....

.....

.....

4. จากการทดลอง สารละลายที่ใช้เป็นอิเล็กโทรด คือ.....

5. การสังเกตลักษณะภายในบีกเกอร์ขณะจุ่ม ขั้วโลหะทั้งสอง ลงไป ผลที่สังเกตได้คือ

.....

.....

.....

.....

.....

6. เมื่อต่อเครื่องวัดกระแสไฟฟ้าเข้ากับแผ่นโลหะทั้งสอง สังเกตเห็น

.....

.....



7. ในชีวิตประจำวัน พบเซลล์ไฟฟ้าเคมีได้จาก

.....
.....

8. เซลล์ไฟฟ้าเคมี ประเภท เซลล์ปฐมภูมิ คือ

.....
.....
.....

9. เซลล์ไฟฟ้าเคมีแบบทุติยภูมิ คือ

.....
.....
.....

10. เซลล์ไฟฟ้ากับแบตเตอรี่แบบใดให้พลังงานไฟฟ้ามากกว่ากัน เพราะเหตุใด

.....
.....

11. นักเรียนคิดว่าจะสามารถนำสิ่งใดมาแทนสารละลายอิเล็กโทรไลต์ได้บ้าง

.....
.....

12. นักเรียนมีวิธีการใช้พลังงานไฟฟ้าจากเซลล์ไฟฟ้าเคมีอย่างประหยัดได้อย่างไร

.....
.....