ใบงานที่ 1.1

เรื่อง เซลล์ไฟฟ้าเคมี

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมเครื่องหมาย ถูก ✓ หน้าข้อความที่ถูกต้องและเติมเครื่องหมายกากบาท X หน้าข้อความที่ไม่ถูกต้อง

	1. โลหะที่แตกตัวให้อิเล็กตรอนได้ดีกว่า จะทำให้เกิดความต่างศักย์ศักย์ไฟฟ้าสูง
	2. อิเล็กตรอนจะไหลจากขั้วที่มีศักย์ไฟฟ้าต่ำไปขั้วที่มีศักย์ไฟฟ้าสูงกว่า
	3. เซลล์ทุติยภูมิสามารถนำไปประจุไฟฟ้า นำกลับมาใช้ใหม่ได้
	4. ถ่านไฟฉาย(เซลล์แห้ง)เป็นเซลล์แบบ Secondary Cell
	5. การประจุไฟฟ้าต้องต่อขั้วบวกเข้ากับขั้วลบเท่านั้น
	6. แคโทดคือขั้วประจุไฟฟ้าบวกเท่านั้น
	7. แบตเตอรี่รถยนต์มีพลังงานไฟฟ้าสูงกว่าถ่านไฟฉาย
	8. สังกะสีทำหน้าที่ให้อิเล็กตรอน
	9. Electrolyte คือสารที่เป็นตัวต้านไม่ยอมให้กระแสไฟฟ้าไหลผ่านได้
	10. เซลล์ไฟฟ้าเคมีประกอบด้วย ขั้วไฟฟ้า 2 ขั้วและสารละลายอิเล็กโทรไลต์
	11. แอโนดคือขั้วที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน
	12. เซลล์ปฐมภูมิสามารถชาร์จไฟกลับมาใช้ใหม่ได้หลายครั้ง
	13. อิเล็กโทรดที่ทำจากโลหะต่างชนิดกันสามารถทำให้เกิดความต่างศักย์ไฟฟ้าได้
	14. สะพานเกลือในเซลล์กัลวานิกช่วยรักษาสมดุลของประจุไฟฟ้า
	15. ถ่านไฟฉายทั่วไปจัดเป็นเซลล์ทุติยภูมิ
	16. กระแสไฟฟ้าในวงจรภายนอกไหลจากขั้วบวกไปยังขั้วลบ
	17. การเกิดปฏิกิริยารีดอกซ์เป็นพื้นฐานสำคัญของการทำงานของเซลล์ไฟฟ้าเคมี
	18. แบตเตอรี่รถยนต์ส่วนใหญ่เป็นแบตเตอรี่ชนิดตะกั่ว-กรด
	19. อิเล็กโทรไลต์ต้องสามารถแตกตัวเป็นไอออนได้ดีจึงจะนำไฟฟ้าได้ดี
	20. เซลล์ไฟฟ้าเคมีเปลี่ยนพลังงานเคมีให้เป็นพลังงานไฟฟ้า

LIVEWORKSHEETS