



กิจกรรมที่ 1 เรื่อง True or False

คำชี้แจง

ให้นักเรียนคลิก True หน้าข้อความที่คิดว่าถูกต้อง และคลิก False หน้าข้อความที่คิดว่าผิด

- ☐ 1. แบตเตอรี่อิเล็กโทรไลต์แข็งเป็นเซลล์ทุติยภูมิ
- ☐ 2. แบตเตอรี่อิเล็กโทรไลต์แข็งชนิด TiS_2 นำไปใช้กับแบตเตอรี่รถยนต์โดยต้องเติมน้ำกลั่น
- ☐ 3. แบตเตอรี่อิเล็กโทรไลต์แข็งใช้โลหะ Li เป็นแคโทด
- ☐ 4. การอิเล็กโทรไดอะลิซิส (electrodialysis) เป็นกระบวนการที่ใช้แรงดันไฟฟ้าให้อิออนผ่านเยื่อแลกเปลี่ยนอิออน (ion-exchange membranes) เพื่อแยกเกลือออกจากน้ำทะเล
- ☐ 5. การผลิตน้ำจืดจากน้ำทะเล อาศัยหลักการทำงานของเซลล์อิเล็กโทรไดอะลิซิส
- ☐ 6. โซเดียมอิออนในน้ำทะเลมีปริมาณลดลง จะทำให้น้ำทะเลกลายเป็นน้ำจืด
- ☐ 7. แบตเตอรี่ที่ใช้อิเล็กโทรไลต์แข็ง (solid-electrolyte) แทนของเหลวหรือเจล จะมีความปลอดภัยสูงขึ้น เพราะไม่เสี่ยงรั่วซึมหรือระเบิดเหมือนแบตเตอรี่ที่ใช้อิเล็กโทรไลต์ของเหลว
- ☐ 8. ในแบตเตอรี่แบบอิเล็กโทรไลต์แข็ง อิออนจะเดินทางผ่านของเหลวยิเล็กโทรไลต์เหมือนแบตเตอรี่ทั่วไป
- ☐ 9. แบตเตอรี่อิเล็กโทรไลต์แข็งมี TiS_2 ทำหน้าที่รับอิเล็กตรอน
- ☐ 10. ในกระบวนการอิเล็กโทรไลซิสของน้ำทะเล (seawater electrolysis) หนึ่งในปฏิกิริยาที่ขั้วแคโทด คือ $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....