



กิจกรรมที่ 1 เรื่อง ใครถูกใครผิด

คำชี้แจง

ให้นักเรียนคลิก True หน้าข้อความที่คิดว่าถูกต้อง และคลิก False หน้าข้อความที่คิดว่าผิด

- ☐ 1. ศักย์ไฟฟ้าของเซลล์ คือ การนำเอาครึ่งเซลล์ต่างชนิดกันมาต่อเข้ากัน
- ☐ 2. ศักย์ไฟฟ้าของเซลล์นิยมใช้หน่วยเป็นโวลต์
- ☐ 3. การต่อครึ่งเซลล์กัลวานีระหว่างครึ่งเซลล์ $\text{Zn(s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$ ต่อกับครึ่งเซลล์ $\text{Cu(s)} \mid \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ ครึ่งเซลล์ $\text{Zn(s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$ เป็นขั้วแคโทด
- ☐ 4. การต่อครึ่งเซลล์กัลวานีระหว่างครึ่งเซลล์ $\text{Zn(s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$ ต่อกับครึ่งเซลล์ $\text{Cu(s)} \mid \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ ครึ่งเซลล์ $\text{Cu(s)} \mid \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$ เป็นขั้วแอโนด
- ☐ 5. ครึ่งเซลล์ไฮโดรเจนมาตรฐานเป็นครึ่งเซลล์มาตรฐานสเกลที่เปรียบเทียบหาค่าศักย์ไฟฟ้าครึ่งเซลล์ที่ต้องการ
- ☐ 6. ครึ่งเซลล์ไฮโดรเจนมาตรฐานกำหนดค่า E° เป็น 1.00 โวลต์
- ☐ 7. ครึ่งเซลล์ไฮโดรเจนมาตรฐาน อาจจะได้ทั้งปฏิกิริยาออกซิเดชัน หรือรีดักชัน
- ☐ 8. ภาวะมาตรฐานของครึ่งเซลล์ เป็นภาวะที่ 25°C สารละลายในครึ่งเซลล์หรือเซลล์เข้มข้น 0.1 mol/dm^3 ถ้ามีแก๊สเกี่ยวข้องด้วยต้องมีความดัน 1 atm

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....