



กิจกรรมที่ 3 เรื่อง จำแนกแยกแยะ

ข้อเปรียบเทียบ	เซลล์ปรอท	เซลล์เงิน
1. ปฏิกิริยาที่ขั้วแอโนด		
2. ปฏิกิริยาที่ขั้วแคโทด		
3. ปฏิกิริยารวม		
4. อิเล็กโทรไลต์		
5. ประโยชน์การใช้งาน		
6. ความต่างศักย์		

คำชี้แจง

จงเปรียบเทียบข้อมูลที่กำหนดให้ในตารางระหว่างเซลล์ปรอทกับเซลล์เงินให้ถูกต้อง

ให้นักเรียนคลิกตัวอักษรภาษาอังกฤษหน้าข้อความที่กำหนดให้ลงในตาราง

- A. $\text{Zn(s)} + \text{Ag}_2\text{O(s)} \rightarrow \text{ZnO(s)} + 2\text{Ag(s)}$
- B. $\text{Zn(s)} + \text{HgO(s)} \rightarrow \text{ZnO(s)} + \text{Hg(l)}$
- C. $\text{Ag}_2\text{O(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Ag(s)} + 2\text{OH}^-\text{(aq)}$
- D. $\text{HgO(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg(l)} + 2\text{OH}^-\text{(aq)}$
- E. $\text{Zn(s)} + 2\text{OH}^-\text{(aq)} \rightarrow \text{ZnO(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{e}^-$
- F. $\text{Cu(s)} + 2\text{OH}^-\text{(aq)} \rightarrow \text{CuO(s)} + \text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{e}^-$
- G. 1.1 โวลต์
- H. 1.3 โวลต์
- I. 1.5 โวลต์
- J. KOH ผสม Zn(OH)_2 และ HgO
- K. KOH ผสม Zn(OH)_2 และ Ag_2O
- L. เครื่องตรวจการเต้นของหัวใจ
- M. นาฬิกาข้อมือ
- N. นาฬิกาดังโต๊ะ

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....