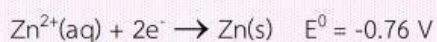




กิจกรรมที่ 6 เรื่อง ใครเก่งให้ใครเก่งรับ

กำหนดค่า E^0 ของครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ต่อไปนี้



จงเรียงลำดับความสามารถในการเป็นตัวรีดิวซ์ของโลหะ

คำชี้แจง

ให้นักเรียนพิมพ์ตัวเลขหน้าข้อตัวรีดิวซ์ที่กำหนดให้โดยเรียงลำดับตัวรีดิวซ์ที่ดีที่สุดไปยังตัวรีดิวซ์แย่ที่สุด เรียงลำดับจากตัวเลข 1 ถึงตัวเลข 5

- ___ ก. $\text{Ag}(\text{s})$
- ___ ข. $\text{Cu}(\text{s})$
- ___ ค. $\text{Zn}(\text{s})$
- ___ ง. $\text{Sn}(\text{s})$
- ___ จ. $\text{Mg}(\text{s})$

จงเรียงลำดับความสามารถในการเป็นตัวออกซิไดซ์ของไอออนบวกของโลหะ

คำชี้แจง

ให้นักเรียนพิมพ์ตัวเลขหน้าข้อตัวออกซิไดซ์ที่กำหนดให้โดยเรียงลำดับตัวออกซิไดซ์ที่ดีที่สุดไปยังตัวออกซิไดซ์แย่ที่สุด เรียงลำดับจากตัวเลข 1 ถึงตัวเลข 5

- ___ ฉ. $\text{Ag}^+(\text{aq})$
- ___ ช. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq})$
- ___ ซ. $\text{Zn}^{2+}(\text{aq})$
- ___ ฌ. $\text{Sn}^{2+}(\text{aq})$
- ___ ญ. $\text{Mg}^{2+}(\text{aq})$

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....