กิจกรรมที่ 2 เรื่อง ใครให้ใครรับ

คำชี้แจง ให้นักเรียนพิจารณาว่าข้อใดเป็นครึ่งเซลล์ที่ให้อิเล็กตรอน หรือข้อใดเป็นครึ่งเซลล์ที่รับอิเล็กตรอน โดยนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ ดังนี้

ใส่ **A** ไว้หน้าข้อที่คิดว่าเป็นครึ่งเซลล์ที่ให้อิเล็กตรอน

ใส่ **B** ไว้หน้าข้อที่คิดว่าเป็นครึ่งเซลล์ที่รับอิเล็กตรอน

1. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____1.1 $Li^+(aq) + e^- \rightarrow Li(s)$ $E^0 = -3.04$ V

____1.2 $Ni^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Ni(s)$ $E^0 = -0.24$ V

2. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____2.1 $Ba^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Ba(s)$ $E^0 = -2.91$ V

____2.2 $Al^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Al(s)$ $E^0 = -1.68$ V

3. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____3.1 $Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$ $E^0 = +0.80$ V

____3.2 $Al^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Al(s)$ $E^0 = -1.68$ V

4. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____4.1 $Fe^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Fe(s)$ $E^0 = -0.04$ V

____4.2 $Ag^+(aq) + e^- \rightarrow Ag(s)$ $E^0 = +0.80$ V

5. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____5.1 $Zn^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Zn(s)$ $E^0 = -0.76$ V

____5.2 $Mg^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Mg(s)$ $E^0 = -2.38$ V

6. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____6.1 $Pb^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Pb(s)$ $E^0 = -0.13$ V

____6.2 $K^+(aq) + e^- \rightarrow K(s)$ $E^0 = -2.94$ V

นภาพร อ LIVEWORKSHEETS

7. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____7.1 $Au^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Au(s)$ $E^0 = +1.38$ V

____7.2 $Co^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Co(s)$ $E^0 = -0.28$ V

8. ครึ่งเซลล์ที่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันและครึ่งเซลล์ปฏิกิริยารีดักชัน ให้นักเรียนนำอักษร A หรือ B ใส่หน้าครึ่งเซลล์ โดยนักเรียนพิจารณาจากค่า E^0

____8.1 $Ca^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Ca(s)$ $E^0 = -2.87$ V

____8.2 $Fe^{3+}(aq) + 3e^- \rightarrow Fe(s)$ $E^0 = -0.04$ V

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

LIVEWORKSHEETS