



กิจกรรมที่ 2 เกิดอะไรขึ้นกับฉัน

คำชี้แจง

ให้นักเรียนทำอักษรหน้าสารทางขวามือ มาใส่ไว้หน้าข้อไฟฟ้าทางซ้ายมือที่สัมพันธ์กัน
จงบอกผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้นจากการอิเล็กโทรลิซิสของสารละลายที่แต่ละข้อ

กำหนดให้

$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}(\text{s})$	$E^0 = +0.80 \text{ V}$
$\text{K}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{K}(\text{s})$	$E^0 = -2.94 \text{ V}$
$2\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2(\text{g})$	$E^0 = 0.00 \text{ V}$
$\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{s})$	$E^0 = +0.34 \text{ V}$
$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{s})$	$E^0 = -0.76 \text{ V}$
$\text{F}_2(\text{g}) + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{F}^-(\text{aq})$	$E^0 = +2.87 \text{ V}$
$2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$	$E^0 = -0.83 \text{ V}$
$\text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}^+(\text{aq}) + 4\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	$E^0 = +1.23 \text{ V}$
$\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-(\text{aq})$	$E^0 = +0.40 \text{ V}$
$\text{Br}_2(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Br}^-(\text{aq})$	$E^0 = +1.08 \text{ V}$
$\text{I}_2(\text{s}) + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{I}^-(\text{aq})$	$E^0 = +0.54 \text{ V}$
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$	$E^0 = +2.01 \text{ V}$

- | | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|
| 1. สารละลาย CuF_2 | 6. สารละลาย CuSO_4 |
| ___ 1.1 ขั้วลบ | ___ 6.1 ขั้วลบ |
| ___ 1.2 ขั้วบวก | ___ 6.2 ขั้วบวก |
| 2. สารละลาย KOH | 7. สารละลาย KI |
| ___ 2.1 ขั้วลบ | ___ 7.1 ขั้วลบ |
| ___ 2.2 ขั้วบวก | ___ 7.2 ขั้วบวก |
| 3. สารละลาย ZnBr_2 | 8. สารละลาย K_2SO_4 |
| ___ 3.1 ขั้วลบ | ___ 8.1 ขั้วลบ |
| ___ 3.2 ขั้วบวก | ___ 8.2 ขั้วบวก |
| 4. สารละลาย AgI | |
| ___ 4.1 ขั้วลบ | |
| ___ 4.2 ขั้วบวก | |
| 5. สารละลาย H_2SO_4 | |
| ___ 5.1 ขั้วลบ | |
| ___ 5.2 ขั้วบวก | |

- A. H_2
 B. Br_2
 C. O_2
 D. F_2
 E. I_2
 F. Cu
 G. K
 H. Ag
 I. Zn

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....