

Quizizz แผนงาน

ไฟฟ้าเคมี ม.5

รวม questions: 21

เวลาแผนงาน: 21 นาที

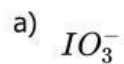
ชื่อผู้สอน: Knc Knc

ชื่อ

ระดับ

วันที่

1. สารในข้อใดที่ธาตุไอโอดีนมีเลขออกซิเดชันสูงสุด



2. เลขออกซิเดชันCr ใน $Na_2Cr_2O_7$ เท่ากับข้อใด

a) +12

b) +14

c) +6

d) +2

3. จากสารประกอบ $K_2[PtCl_4]$
Pt มีเลขออกซิเดชันเท่ากับเท่าไร

a) -2

b) +2

c) +4

d) +6

4. H_2SO_4 $S_2O_3^{2-}$ $S_2O_8^{2-}$ เลขออกซิเดชันของ S ในสารต่อไปนี้ มีค่าเท่าไรตามลำดับ

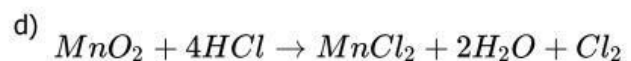
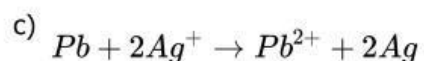
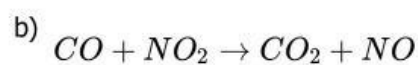
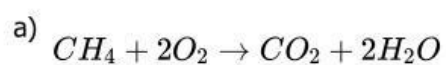
a) +6 +2 +7

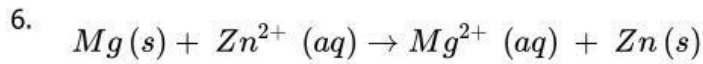
b) +2 +6 +7

c) +2 +4 +6

d) +4 +6 +7

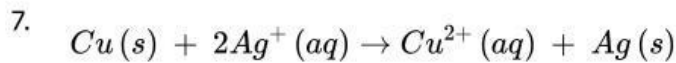
5. ข้อใดไม่ใช่ปฏิกิริยารีดอกซ์





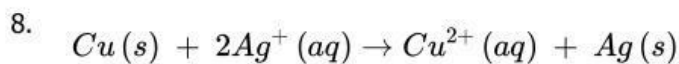
จากสมการ ข้อใดระบุตัวรีดิวซ์ ตัวออกซิไดส์ได้ถูกต้อง

- a) Mg เป็นตัวรีดิวซ์ Zn^{2+} เป็นตัวออกซิไดส์ b) Mg^{2+} เป็นตัวรีดิวซ์ Zn เป็นตัวออกซิไดส์
c) Zn^{2+} เป็นตัวรีดิวซ์ Mg เป็นตัวออกซิไดส์ d) Zn เป็นตัวรีดิวซ์ Mg^{2+} เป็นตัวออกซิไดส์



จากปฏิกิริยา ข้อใดระบุครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน ได้ถูกต้อง

- a) $2Ag^+(aq) + 2e^- \rightarrow 2Ag(s)$ b) $Cu(s) + 2e^- \rightarrow Cu^{2+}(aq)$
c) $Cu(s) \rightarrow Cu^{2+}(aq) + 2e^-$ d) $2Ag^+(aq) \rightarrow 2Ag(s) + 2e^-$



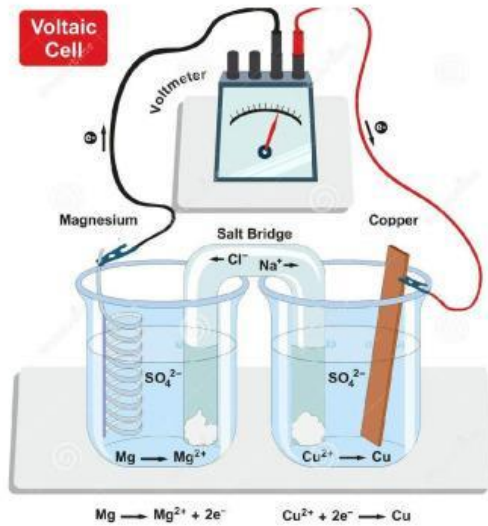
จากปฏิกิริยา ข้อใดระบุครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน ได้ถูกต้อง

- a) $2Ag^+(aq) + 2e^- \rightarrow 2Ag(s)$ b) $Cu(s) + 2e^- \rightarrow Cu^{2+}(aq)$
c) $2Ag^+(aq) \rightarrow 2Ag(s) + 2e^-$ d) $Cu(s) \rightarrow Cu^{2+}(aq) + 2e^-$

9. เมื่อนำแผ่นโลหะ Zn จุ่มในสารละลาย $CuSO_4$ ปรากฏว่า โลหะ Zn มีของแข็งมาเกาะ เมื่อขูดแผ่น Zn ออก พบว่าเกิดการผุกร่อน ตัวรีดิวซ์ของปฏิกิริยานี้คืออะไร

- a) Zn^{2+} b) Cu^{2+}
c) Zn d) Cu

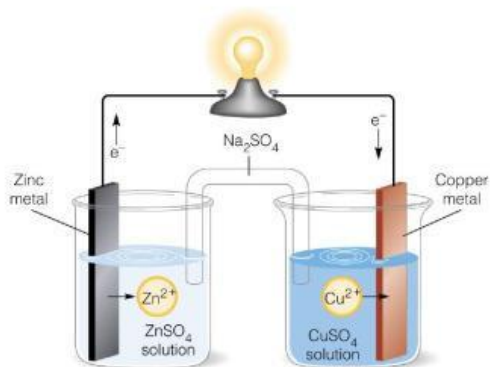
15.



จากภาพอิเล็กตรอนเคลื่อนที่จากขั้วไหนไปขั้วไหน

- a) อิเล็กตรอนไม่เคลื่อนที่
- b) ขั้วแคโทดไปแอโนด
- c) ขั้วบวกไปขั้วลบ
- d) ขั้วลบไปขั้วบวก

16.



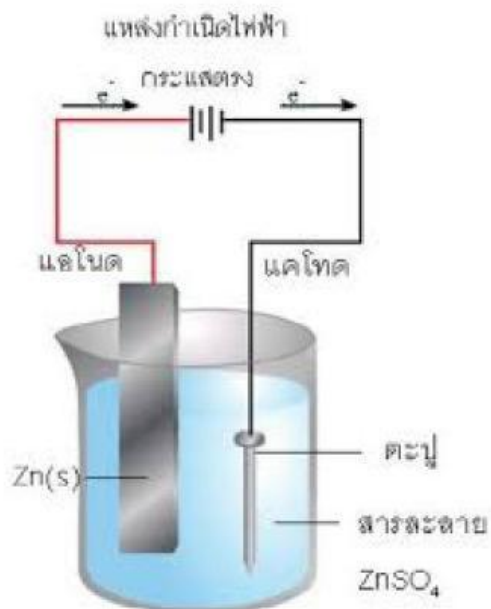
จากรูปเซลล์ไฟฟ้าเคมี ใช้สารละลายใดเป็นสะพานเกลือ

- a) NH_4NO_3
- b) KNO_3
- c) KCl
- d) Na_2SO_4

17. เซลล์ไฟฟ้าแบบใดสามารถเกิดขึ้นเองได้โดยไม่ต้องให้กระแสไฟฟ้า

- a) การทำโลหะให้บริสุทธิ์
- b) เซลล์อิเล็กโทรลิติก
- c) การชุบโลหะ
- d) เซลล์กัลวานิก

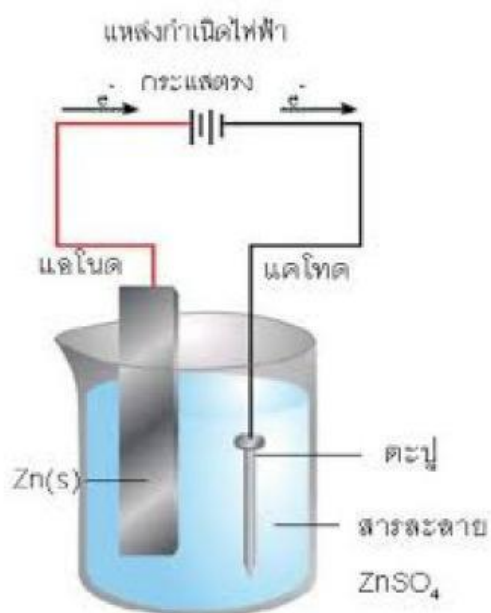
18.



จากภาพเป็นการชุบโลหะใด ด้วยโลหะใด

- a) ชุบเหล็กด้วยทองแดง
- b) ชุบตะปูด้วยทองแดง
- c) ชุบสังกะสีด้วยเหล็ก
- d) ชุบตะปูด้วยสังกะสี

19.



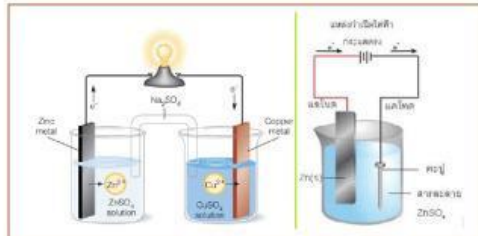
จากภาพข้อใดผิด

- a) ขั้วแอโนดเป็นขั้วลบ ขั้วแคโทดเป็นขั้วบวก
- b) โลหะที่ใช้ชุบเป็นขั้วแอโนด
- c) อิเล็กตรอนเคลื่อนที่จากขั้วแอโนดไปยังแคโทด
- d) โลหะที่ต้องการชุบ(ตะปู)เป็นขั้วแคโทด

20. $Fe(s) + Sn^{2+}(aq) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + Sn(s)$ จากสมการ ขั้วใดเขียนแผนภาพเซลล์ได้ถูกต้อง

- a) $Sn(s) / Sn^{2+}(aq) // Fe^{2+}(aq) / Fe(s)$ b) $Fe(s) / Sn^{2+}(aq) // Fe^{2+}(aq) / Sn(s)$
 c) $Sn^{2+}(aq) / Sn(s) // Fe(s) / Fe^{2+}(aq)$ d) $Fe(s) / Fe^{2+}(aq) // Sn^{2+}(aq) / Sn(s)$

21.



ความแตกต่างระหว่างเซลล์กัลวานิกและเซลล์อิเล็กโทรลิติก

- a) เซลล์กัลวานิกเปลี่ยนพลังงานเคมีเป็นไฟฟ้า เซลล์อิเล็กโทรลิติกเปลี่ยนจากพลังงานไฟฟ้าเป็นเคมี
 b) เซลล์กัลวานิกขั้วแอโนดเป็นขั้วบวก เซลล์อิเล็กโทรลิติก ขั้วแอโนดเป็นขั้วลบ
 c) ขั้วแอโนดของเซลล์กัลวานิกและเซลล์อิเล็กโทรลิติกเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน
 d) ขั้วแคโทดของเซลล์กัลวานิกและเซลล์อิเล็กโทรลิติกเกิดปฏิกิริยารีดักชัน