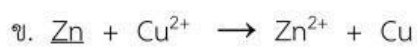
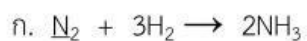


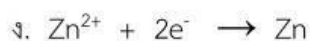
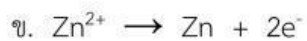
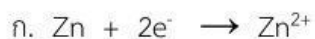
แบบทดสอบหลังเรียน ชุดที่ 1 ปฏิริยาารีดอกซ์

คำชี้แจง 1.ข้อสอบมีจำนวน 10 ข้อคะแนน 10 คะแนน เป็นข้อสอบชนิดเลือกตอบ 4 ตัวเลือกเวลา 10 นาที
2.ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียง 1 ตัวเลือกแล้วทำเครื่องหมายกากบาทในกระดาษคำตอบ

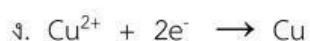
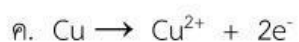
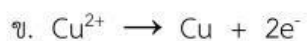
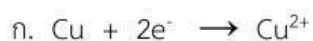
1.สารที่ขีดเส้นใต้ในข้อใดเป็นตัวออกซิไดส์



2.ปฏิกิริยาใดต่อไปนี้เป็นปฏิกิริยาออกซิเดชัน



3.ปฏิกิริยาใดต่อไปนี้เป็นปฏิกิริยารีดักชัน



4.เลขออกซิเดชันของ Cr ใน CrO_4^{2-} เป็นเท่าใด

ก. +3

ข. +4

ค. +5

ง. +6

5. ข้อใดคือความหมายของปฏิกริยารีดอกซ์

- ก. ปฏิกริยาที่มีการถ่ายโอนอิเล็กตรอนแล้วเลขออกซิเดชันลดลง
- ข. ปฏิกริยาที่มีการถ่ายโอนอิเล็กตรอนแล้วเลขออกซิเดชันเพิ่มขึ้น
- ค. ปฏิกริยาที่มีการถ่ายโอนอิเล็กตรอนแล้วเลขออกซิเดชันไม่เปลี่ยนแปลง
- ง. ปฏิกริยาที่มีการถ่ายโอนอิเล็กตรอน โดยในปฏิกริยาเดียวกันจะมีทั้งธาตุที่มีเลขออกซิเดชันเพิ่มขึ้นและธาตุที่มีเลขออกซิเดชันลดลง

6. ข้อใดกล่าวถูกต้องเกี่ยวกับตัวรีดิวซ์

- ก. สารที่ให้อิเล็กตรอนแก่สารอื่นแล้วมีเลขออกซิเดชันเพิ่มขึ้น
- ข. สารที่ให้อิเล็กตรอนแก่สารอื่นแล้วมีเลขออกซิเดชันลดลง
- ค. สารที่รับอิเล็กตรอนจากสารอื่นแล้วมีเลขออกซิเดชันเพิ่มขึ้น
- ง. สารที่รับอิเล็กตรอนจากสารอื่นแล้วมีเลขออกซิเดชันลดลง

7. เมื่อจุ่มโลหะ A B C และ D แต่ละชนิดในสารละลายของไอออนได้ผลการทดลองดังนี้

โลหะ	สารละลายของไอออน			
	A ²⁺	B ²⁺	C ²⁺	D ²⁺
A	-	+	+	-
B	-	-	-	-
C	-	+	-	-
D	+	+	+	-

เมื่อ + แสดงว่ามีการเปลี่ยนแปลงเกิดขึ้น

เมื่อ - แสดงว่าไม่มีการเปลี่ยนแปลง

การเรียงลำดับความแรงของตัวรีดิวซ์ข้อใดถูกต้อง

- ก. $B > C > A > D$
- ข. $C > A > D > B$
- ค. $D > A > C > B$
- ง. $A > C > B > D$

8. เลขออกซิเดชันของ Fe ใน $K_3[Fe(CN)_6]^{3-}$ เป็นเท่าใด

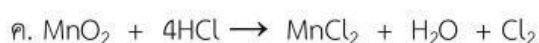
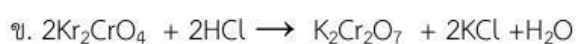
ก. +3

ข. +4

ค. +5

ง. +6

9. ปฏิกริยาใดต่อไปนี้เป็นปฏิกริยารีดอกซ์



10. จากรูปการทดลองที่กำหนดให้ ข้อความใดถูกต้อง

ก. ตัวรีดิวซ์ของปฏิกริยานี้ คือ B^{2+}

ข. ตัวออกซิไดซ์ของปฏิกริยานี้ คือ B^{2+}

ค. ผลิตภัณฑ์ของปฏิกริยารีดักชัน คือ B^{2+}

ง. ปฏิกริยารีดักชันที่เกิดขึ้น คือ $A^{2+} + 2e^- \rightarrow A$

