



แบบทดสอบประกอบการเรียนรายวิชาเพิ่มเติม

เคมี 4 ว32224 ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2565

ชื่อ.....ชั้น ม. 5/1 เลขที่

บทที่ 2 เคมีไฟฟ้า

เรื่อง เซลล์ไฟฟ้าเคมี

ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้ โดยใช้ตาราง 11.3 ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของครึ่งเซลล์รีดักชันหน้า

120 – 122



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

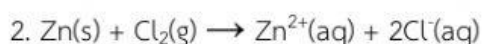
ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

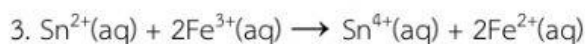
ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

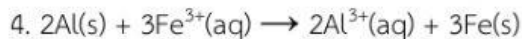
ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

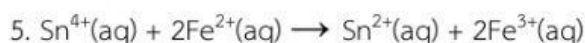
ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

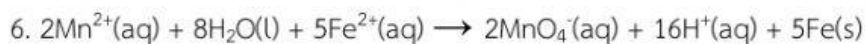
ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



ครึ่งปฏิกิริยารีดักชัน คือ

ครึ่งปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ

แคโทด คือ

แอโนด คือ

ค่าศักย์ไฟฟ้ามาตรฐานของเซลล์ คือ

เป็นเซลล์กัลวานิกหรือเซลล์อิเล็กโทรลิติก



แค่เปิดอ่าน โลกก็กว้างขึ้น