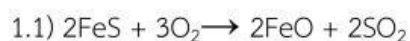


ใบงาน เรื่อง ปฏิกิริยารีดอกซ์

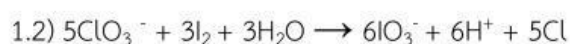
คำชี้แจง : ตอบคำถามเกี่ยวกับปฏิกิริยารีดอกซ์

1. พิจารณาปฏิกิริยารีดอกซ์ที่กำหนดให้ แล้วตอบคำถาม



ตัวรีดิวซ์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

ตัวออกซิไดส์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....



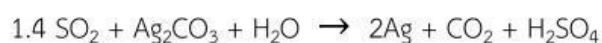
ตัวรีดิวซ์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

ตัวออกซิไดส์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....



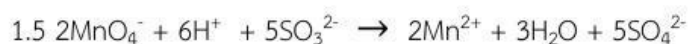
ตัวรีดิวซ์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

ตัวออกซิไดส์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....



ตัวรีดิวซ์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

ตัวออกซิไดส์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....



ตัวรีดิวซ์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

ตัวออกซิไดส์ คือ.....มีการเปลี่ยนแปลงเลขออกซิเดชันไปเท่ากับ.....

2. จงระบุว่าปฏิกิริยาที่กำหนดให้เป็นปฏิกิริยารีดอกซ์หรือไม่ ถ้าเป็นปฏิกิริยารีดอกซ์ ให้ระบุว่าสารใดเป็นตัวรีดิวซ์ และสารใดเป็นตัวออกซิไดส์

ปฏิกิริยา	ปฏิกิริยารีดอกซ์		ตัวรีดิวซ์	ตัวออกซิไดส์
	เป็น	ไม่เป็น		
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{Sn}^{4+} + 2\text{Fe}^{2+}$				
$2\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}$				
$\text{CS}_2 + 3\text{Cl}_2 \rightarrow \text{CCl}_4 + \text{S}_2\text{Cl}_2$				
$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$				
$\text{PCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{HCl} + \text{H}_3\text{PO}_3$				
$\text{NaH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$				
$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$				
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{CrO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$				
$2\text{CuCl} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{Cu}$				