

18. สารละลายชนิดหนึ่งมีปริมาตร 200 cm^3 เข้มข้น 6 mol/dm^3 ถ้าต้องการทำให้ความเข้มข้นเป็น 4 mol/dm^3 จะต้องเติมน้ำจมนมีปริมาตรเท่าไร

ก. 600 cm^3

ข. 300 cm^3

ค. 200 cm^3

ง. 150 cm^3

19. ถ้าต้องการเตรียมสารละลายโซเดียมไนเตรต 200 cm^3 โดยให้สารละลายที่ได้มีโซเดียมไอออน 0.046 g ในสารละลาย 2 cm^3 จะทำได้อย่างไร

ก. ชั่งโซเดียมไนเตรต 8.5 g เติมน้ำกลั่น 100 cm^3 คนจนโซเดียมไนเตรตละลายหมด

ข. ชั่งโซเดียมไนเตรต 8.5 g ละลายในน้ำกลั่นจนได้สารละลายมีปริมาตร 100 cm^3

ค. ชั่งโซเดียมไนเตรต 17 g ละลายในน้ำกลั่นจนได้สารละลายมีปริมาตร 100 cm^3

ง. ชั่งโซเดียมไนเตรต 17 g เติมน้ำกลั่น 100 cm^3 คนจนโซเดียมไนเตรตละลายหมด

20. ถ้านำสารละลายกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 5.0 mol/dm^3 มา 40 cm^3 เพื่อที่จะเตรียมสารละลายปริมาตร 400 cm^3 สารละลายเข้มข้นที่ได้จะมีความเข้มข้นเท่าใด

ก. 0.5 mol/dm^3

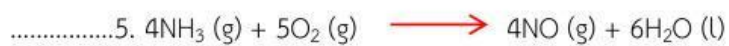
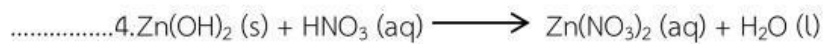
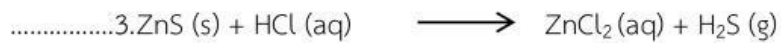
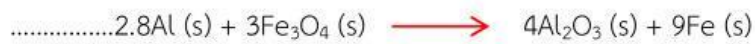
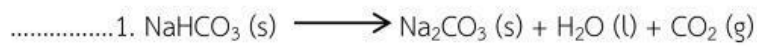
ข. 0.6 mol/dm^3

ค. 0.7 mol/dm^3

ง. 0.8 mol/dm^3

ตอนที่ 2

1. ให้นักเรียนวิเคราะห์สมการที่กำหนด แล้วพิจารณาว่าสมการเคมีใดดุลได้ถูกต้อง โดยทำเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อที่ดุลสมการถูกและ × หน้าข้อที่ดุลสมการผิด



2. จงเติมข้อมูลในตารางให้สมบูรณ์

ข้อ	สารตั้งต้น	ผลิตภัณฑ์	อื่นๆ	สมการเคมี
1	$\text{Cu} (\text{s})$ $2\text{AgNO}_3 (\text{aq})$	$2\text{Ag} (\text{s})$ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 (\text{aq})$	Δ	
2				$\text{S} (\text{s}) + 2\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{aq}) \xrightarrow{2 \text{ atm}} 3\text{SO}_2 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O} (\text{l})$
3	$\text{Na}_2\text{O}_2 (\text{s})$ $2\text{H}_2\text{O} (\text{l})$	$2\text{NaOH} (\text{aq})$ $\text{H}_2\text{O}_2 (\text{aq})$	Pt	
4			$h\nu$	$2\text{Na}_3\text{PO}_4 (\text{aq}) + 3\text{CaCl}_2 (\text{aq}) \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 (\text{s}) + 6\text{NaCl} (\text{aq})$
5	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 (\text{aq})$ $2\text{NH}_3 (\text{aq})$ $2\text{H}_2\text{O} (\text{l})$	$\text{Cu}(\text{OH})_2 (\text{s})$ $2\text{NH}_4\text{NO}_3 (\text{aq})$	ความร้อน	