

วิทยาศาสตร์ เรื่อง สมการเคมี

มัธยมศึกษาปีที่ 3

คำชี้แจง ให้นักเรียนศึกษาสมการเคมี ในหนังสือแบบเรียน หน้า 141 และศึกษาตัวอย่างแล้วเติมตัวเลขในช่องว่างให้ถูกต้อง ตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

ตัวอย่างที่ 4.1

เขียนสมการเคมีแสดงปฏิกิริยาระหว่างแผ่นโลหะแมกนีเซียม (Mg) กับสารละลายกรดไฮโดรคลอริก (HCl) ได้ผลิตภัณฑ์เป็นสารละลายแมกนีเซียมคลอไรด์ (MgCl₂) และแก๊สไฮโดรเจน (H₂)

วิธีทำ เขียนสมการเคมี ดังนี้



จากสมการเคมี จะเห็นว่า จำนวนอะตอมของ H และ Cl ในสมการด้านซ้ายและขวาไม่เท่ากัน จึงต้องดุลสมการให้เท่ากัน โดยเติม 2 หน้า HCl เพื่อให้ H และ Cl มีจำนวนเท่ากันทั้ง 2 ด้าน จึงเขียนสมการเคมีใหม่ได้ ดังนี้



แบบฝึกหัดที่ 1.2 ดุลสมการเคมีในแต่ละข้อ



ชื่อ

ชั้น

ครูเกษร คำฟู