

ใบกิจกรรม เรื่อง กฎทรงมวล

ชื่อ - สกุล _____ ชั้น ม.3 เลขที่ _____

คำชี้แจง : เติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. กฎทรงมวล (Law of Conservation of Mass) คือ _____

ตัวอย่างโจทย์ การเผาแคลเซียมคาร์บอเนตที่อุณหภูมิสูง จะได้ของแข็งสีขาวและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ เมื่อเผาแคลเซียมคาร์บอเนตปริมาณ 10 กรัมจนหมด จะได้ของแข็งสีขาว 5.6 กรัม ปฏิกริยานี้มีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เกิดขึ้นกี่กรัม

วิธีทำ

ความร้อน

แคลเซียมคาร์บอเนต → ของแข็งสีขาว + แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

สารตั้งต้น

ผลิตภัณฑ์

10 กรัม = 5.6 กรัม + มวลของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

มวลของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ = 10 - 5.6 กรัม

มวลของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ = 4.4 กรัม

2. เผาแคลเซียมคาร์บอเนต 20 กรัม ในภาชนะปิด ได้แคลเซียมออกไซด์ 11.2 กรัม กับแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ จงหาว่าแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นมีมวลเท่าใด เป็นไปตามกฎทรงมวลหรือไม่

3. เติมมวลของสาร โดยใช้ความรู้เรื่องกฎทรงมวล

การทดลองที่	มวลของสารตั้งต้น (กรัม)	มวลของผลิตภัณฑ์ (กรัม)
1	ทองแดง (Cu) + กำมะถัน (S) 12.7 + _____	คอปเปอร์ II ซัลไฟด์ 19.5
2	โซเดียม (Na) + น้ำ (H ₂ O) _____ + 18	โซเดียมไฮดรอกไซด์ + H ₂ 40 + 1

