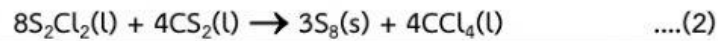
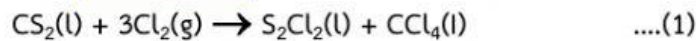


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

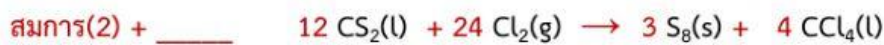
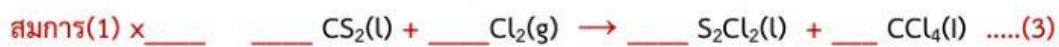
โจทย์ตัวอย่างที่ 16 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

คำนวณมวลของแก๊สคลอรีน(g Cl_2)ที่ต้องใช้ในการสังเคราะห์คาร์บอนเตตระคลอไรด์ 5.00 กิโลกรัม (5.00 kg CCl_4) จากการเปลี่ยนแปลงดังสมการ



วิธีทำ

ขั้นที่ 1 ดุลและรวมสมการเคมี



สมการเคมีสุดท้ายที่ใช้ในการคำนวณได้คือ



ขั้นที่ 2 คำนวณตัดหน่วย

ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$= \frac{\text{_____}}{\text{_____}} \times \frac{\text{_____}}{\text{_____}} \times \frac{\text{_____}}{\text{_____}} \times \frac{\text{_____}}{\text{_____}} = \text{_____}$$

ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

1000 g CCl_4	8 mol Cl_2	4.61 g Cl_2
153.81 g CCl_4	1 mol Cl_2	4.61 kg Cl_2
1 mol CCl_4	70.90 g Cl_2	46.1 g Cl_2
1 kg CCl_4	4 mol CCl_4	46.1 kg Cl_2