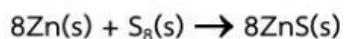


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 7 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



ต้องใช้กำมะถัน (S_8) กี่โมล (molS_8) จึงจะทำปฏิกิริยาพอดีกับโลหะสังกะสี (Zn) 5.22 กรัม (gZn)

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

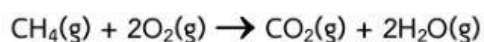
$$\text{[Green Box]} = \frac{\text{[Blue Box]} \times \text{[Red Box]}}{\text{[Red Box]}} = \dots\dots\dots$$

ยกตัวเลขต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

8 molZn	3 molS ₈	8 molZnS	97.45 gZnS	9.98 × 10 ⁻¹ molS ₈ #
4 molZn	2 molS ₈	4 molZnS	65.38 gZn	9.98 × 10 ⁻² molS ₈ #
1 molZn	1 molS ₈	1 molZnS	256.52 gS ₈	9.98 × 10 ⁻³ molS ₈ #

โจทย์ตัวอย่างที่ 8 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

ปฏิกิริยาการเผาไหม้แก๊สมีเทน (CH_4) เกิดขึ้นดังสมการ



จงคำนวณมวลของไอน้ำ (gH_2O) จากปฏิกิริยาเผาไหม้ของแก๊สมีเทน 24.00 กรัม (gCH_4)

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$\text{[Green Box]} = \frac{\text{[Blue Box]} \times \text{[Red Box]}}{\text{[Red Box]}} = \dots\dots\dots$$

3 molCH ₄	3 molO ₂	3 molCO ₂	3 molH ₂ O	16.05 gCH ₄	538.9 gH ₂ O
2 molCH ₄	2 molO ₂	2 molCO ₂	2 molH ₂ O	18.02 gH ₂ O	53.89 gH ₂ O
1 molCH ₄	1 molO ₂	1 molCO ₂	1 molH ₂ O	32.00 gO ₂	5.389 gH ₂ O