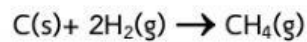


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 12 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

แก๊สปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



ที่ STP ถ้าใช้แก๊สไฮโดรเจน 13.44 ลิตร (13.44 LH₂) จะทำปฏิกิริยาพอดีกับถ่านกัมมันต์(gC)

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$\boxed{\text{gC}} = \boxed{\text{LH}_2} \times \frac{\text{mol LH}_2}{\text{L LH}_2} \times \frac{\text{mol C}}{\text{mol LH}_2} \times \frac{\text{gC}}{\text{mol C}} = \dots\dots\dots$$

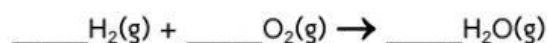
ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

3 molC	3 molH ₂	3 molCH ₄	22.4 LH ₂
1 molC	2 molH ₂	2 molCH ₄	12.01 gC
1 molC	1 molH ₂	1 molCH ₄	3.60 gC #

โจทย์ตัวอย่างที่ 13 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

แก๊สไฮโดรเจน (H₂) ทำปฏิกิริยาเคมีกับแก๊สออกซิเจน (O₂) เกิดเป็นไอน้ำ (H₂O) จงคำนวณปริมาณของแก๊สไฮโดรเจน(LH₂)ที่ทำปฏิกิริยาพอดีกับแก๊สออกซิเจน 40 ลิตร (40 LO₂) ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ความดัน 1 บรรยากาศ

วิธีทำ เขียนและดุลสมการก่อน



จากสมการเคมี อัตราส่วนโดยโมลของ H₂ : O₂ : H₂O = _____ : _____ : _____

อัตราส่วนโดยปริมาตรของ H₂ : O₂ : H₂O = _____ : _____ : _____

อัตราส่วนโดยปริมาตรของ H₂ : O₂ = _____ : _____

ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$\boxed{\text{LH}_2} = \boxed{\text{LO}_2} \times \frac{\text{mol LH}_2}{\text{mol LO}_2} = \dots\dots\dots$$

80 LH ₂	1 LO ₂	80 LH ₂ O
2 LH ₂	40 LO ₂	40 LH ₂ O
1 LH ₂	50 LO ₂	25 LH ₂ O