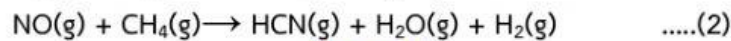
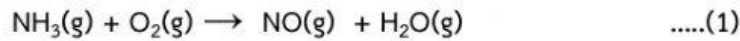


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 15 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

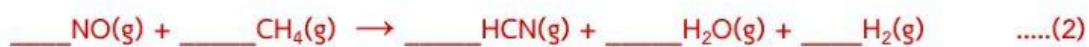
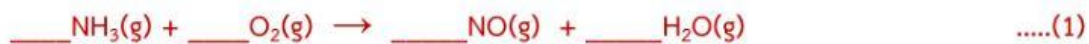
แก๊สไฮโดรเจนไซยาไนด์ (HCN) สามารถเตรียมได้ดังนี้ (ยังไม่ดุลสมการ)



ถ้าใช้แก๊สออกซิเจน (O_2) 15.0 ลิตร (15.0 L O_2) จะเกิดแก๊สไฮโดรเจนไซยาไนด์กี่ลิตร (LHCN)

วิธีทำ

ขั้นที่ 1 ดุลและรวมสมการเคมี



รวมสมการทั้งสองเข้าด้วยกัน โดยทำให้จำนวนโมลของสารที่เป็นตัวร่วมของทั้งสองสมการเคมีให้เท่ากัน



ขั้นที่ 2 คำนวณตัดหน่วย

ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$\underline{\hspace{2cm}} = \frac{\hspace{2cm}}{\hspace{2cm}} = \dots\dots\dots$$

ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกล่างนี้

3.00 L O_2	4.00 L HCN	1.00 L NH_3
4.00 L O_2	12.0 L HCN	3.00 L NH_3
5.00 L O_2	1.00 L HCN	5.00 L NH_3