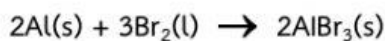


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 5 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



ถ้าต้องการอะลูมิเนียมโบรไมด์ (AlBr_3) 0.6 โมล (mol AlBr_3) จะต้องใช้โบรมีน (Br_2) กี่โมล (g Br_2)

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

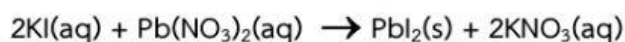
$$\text{[Green Box]} = \text{[Blue Box]} \times \text{[Red Box]} = \dots\dots\dots$$

ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

3 mol Al	3 mol Br_2	3 mol AlBr_3	0.9 mol AlBr_3 #
2 mol Al	2 mol Br_2	2 mol AlBr_3	0.9 mol Br_2 #
1 mol Al	1 mol Br_2	1 mol AlBr_3	0.9 mol Al #

โจทย์ตัวอย่างที่ 6 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



ถ้าเลด(II)ไนเตรต ($\text{Pb(NO}_3)_2$) ทำปฏิกิริยาพอดีกับโพแทสเซียมไอโอไดด์ (KI) 0.400 โมล (mol KI) จะมีเลด(II) ไอโอไดด์ (PbI_2) เกิดขึ้นกี่กรัม (g PbI_2)

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

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

3 mol KI	3 mol PbI_2	3 mol $\text{Pb(NO}_3)_2$	3 mol KNO_3	101.10 g KNO_3	92.2 g KNO_3 #
2 mol KI	2 mol PbI_2	2 mol $\text{Pb(NO}_3)_2$	2 mol KNO_3	461.00 g PbI_2	92.2 g PbI_2 #
1 mol KI	1 mol PbI_2	1 mol $\text{Pb(NO}_3)_2$	1 mol KNO_3	269.20 g $\text{Pb(NO}_3)_2$	92.2 g KI #