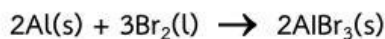


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 5 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



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

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

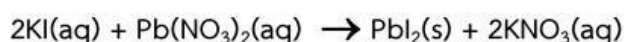
$$\boxed{\text{molAlBr}_3} = \boxed{\text{molAlBr}_3} \times \boxed{\text{molBr}_2} = \dots\dots\dots$$

ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

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

โจทย์ตัวอย่างที่ 6 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้



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

วิธีทำ ยกเลิกหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

$$\boxed{\text{molKI}} = \boxed{\text{molKI}} \times \boxed{\text{molPbI}_2} = \dots\dots\dots$$

3 molKI	3 mol PbI_2	3 mol PbNO_3	3 mol KNO_3	101.10 g KNO_3	92.2 g KNO_3 #
2 moKI	2 mol PbI_2	2 mol PbNO_3	2 mol KNO_3	461.00 g PbI_2	92.2 g PbI_2 #
1 moKI	1 mol PbI_2	1 mol PbNO_3	1 mol KNO_3	269.20 g PbNO_3	92.2 gKI #