บทเรียนฝึกทักษะการคำนวณแบบตัดหน่วย วิชา เคมี1 ว31221 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

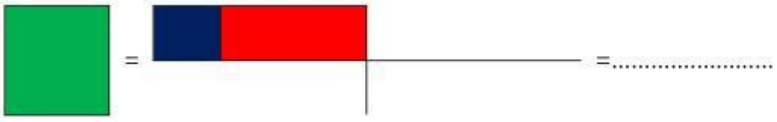
โจทย์ตัวอย่างที่ 5 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

$2Al(s) + 3Br_2(l) \rightarrow 2AlBr_3(s)$

ถ้าต้องการอะลูมิเนียมโบรไมด์ ($AlBr_3$) 0.6 โมล(mol$AlBr_3$) จะต้องใช้โบรมีน (Br_2) กี่โมล(molBr_2)

วิธีทำ ยกลากหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)



ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

3 molAl	3 molBr_2	3 mol$AlBr_3$	0.9 mol$AlBr_3$ #
2 molAl	2 molBr_2	2 mol$AlBr_3$	0.9 molBr_2 #
1 molAl	1 molBr_2	1 mol$AlBr_3$	0.9 molAl #

โจทย์ตัวอย่างที่ 6 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

$2KI(aq) + Pb(NO_3)_2(aq) \rightarrow PbI_2(s) + 2KNO_3(aq)$

ถ้าเลด(II)ไนเทรต ($Pb(NO_3)_2$ ทำปฏิกิริยาพอดีกับโพแทสเซียมไอโอไดด์ (KI) 0.400 โมล (molKI)

จะมีเลด(II) ไอโอไดด์ (PbI_2) เกิดขึ้นกี่กรัม(gPbI_2)

วิธีทำ ยกลากหน่วยที่โจทย์ถาม ตามด้วยสิ่งที่โจทย์บอก(ยกจากโจทย์เลย)

3 molKI	3 molPbI_2	3 mol$PbNO_3$	3 molKNO_3	101.10 gKNO_3	92.2 gKNO_3 #
2 moKI	2 molPbI_2	2 mol$PbNO_3$	2 molKNO_3	461.00 gPbI_2	92.2 gPbI_2 #
1 moKI	1 molPbI_2	1 mol$PbNO_3$	1 molKNO_3	269.20 g $PbNO_3$	92.2 gKI #

LIVEWORKSHEETS