

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

แบบฝึกหัดที่ 6.1 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

3. ดุลสมการเคมีและเติมข้อมูลลงในตารางต่อไปนี้ให้สมบูรณ์เขียนและดุลสมการเคมีของปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

จงลากข้อสาร(ด้านล่าง)ที่ถูกต้องขึ้นมาวางในแต่ละข้อพร้อมดุลสมการที่กำหนดให้

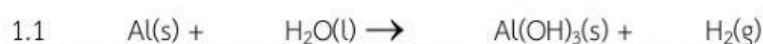
ข้อ	สารตั้งต้น	ผลิตภัณฑ์	อื่น ๆ*	สมการเคมี
3.1	C(s) O ₂ (g)	CO ₂ (g)	ความร้อน	
3.2				$2\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$
3.3	ZnS(s) O ₂ (g)			$\dots\dots\dots + \dots\dots \xrightarrow{\Delta} \dots\dots \text{ZnO}(\text{s}) + \dots\dots \text{SO}_2(\text{g})$
3.4		PbO(s) NO ₂ (g) O ₂ (g)	ความร้อน	$\dots\dots \text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \dots\dots$
3.5			แสง	$\dots\dots \text{CO}_2(\text{g}) + \dots\dots \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \xrightarrow{h\nu} \dots\dots \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{aq}) + \dots\dots \text{O}_2(\text{g})$

หมายเหตุ * อื่นๆ หมายถึง ปัจจัย ในการเกิดปฏิกิริยาเคมี เช่น ความร้อน แสง ตัวเร่งปฏิกิริยา

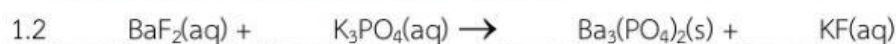
O ₂ (g)	$\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2(\text{g})$	MnO ₂	ความร้อน	2ZnS(s) + 3O ₂ (g)
CO ₂ (g) H ₂ O(l)	H ₂ O(l) O ₂ (g)	ZnO(s) SO ₂ (g)	C ₆ H ₁₂ O ₆ (aq) O ₂ (g)	2PbO(s) + 4NO ₂ (g) + O ₂ (g)
H ₂ O ₂ (aq)	2H ₂ O ₂ (aq)		3Na ₂ SO ₄ (aq)	Pb(NO ₃) ₂ (s)
	2H ₂ S(g)	2H ₂ O(l)	6H ₂ O(l)	Al ₂ (SO ₄) ₃ (aq)

4. ดุลสมการเคมี และระบุอัตราส่วนโดยโมลของสารในปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

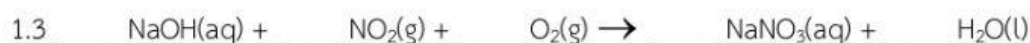
จงคลิกเลือกตัวเลขที่ใช้ดุลสมการพร้อมบอกอัตราส่วนที่ถูกต้อง



อัตราส่วนโดยโมลของ Al : H₂O : Al(OH)₃ : H₂ = : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ BaF₂ : K₃PO₄ : Ba₃(PO₄)₂ : KF = : : :



อัตราส่วนโดยโมลของ NaOH : NO₂ : O₂ : NaNO₃ : H₂O = : : : :