

แบบฝึกหัดที่ 6.1 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

2. เขียนและดุล สมการเคมีของปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

จงลากข้อสาร(ด้านล่าง)ที่ต้องขึ้นมาวางในแต่ละข้อพร้อมดุลสมการที่กำหนดให้

- 1) แก๊สแอมโมเนียทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจน ได้น้ำและแก๊สไนโตรเจนมอนอกไซด์

แก๊สแอมโมเนีย + แก๊สออกซิเจน → น้ำ + แก๊สไนโตรเจนมอนอกไซด์



- 2) การสังเคราะห์แก๊สแอมโมเนียทำได้โดยใช้แก๊ส ไนโตรเจนและแก๊สไฮโดรเจน โดยมีเหล็กเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา

ไนโตรเจน + แก๊สไฮโดรเจน ^{เหล็ก} → แก๊สแอมโมเนีย



- 3) ดัมโลหะแมกนีเซียมในน้ำได้แก๊สไฮโดรเจนและแมกนีเซียมไฮดรอกไซด์ซึ่งเป็นของแข็ง

โลหะแมกนีเซียม + น้ำ → แมกนีเซียมไฮดรอกไซด์ + แก๊สไฮโดรเจน



- 4) ผสมสารละลายอะลูมิเนียมซัลเฟตกับสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เกิดตะกอนของอะลูมิเนียมไฮดรอกไซด์และสารละลายโซเดียมซัลเฟต

สารละลายอะลูมิเนียมซัลเฟต + สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ → ตะกอนของอะลูมิเนียมไฮดรอกไซด์ + สารละลายโซเดียมซัลเฟต



- 5) เมื่อวางโลหะเงินไว้ในอากาศจะพบว่าเงินหมอง เนื่องจากโลหะเงินทำปฏิกิริยากับแก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์และแก๊สออกซิเจนในอากาศได้ซิลเวอร์ซัลไฟด์ซึ่งเป็นของแข็ง และน้ำ

โลหะเงิน + แก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์ + แก๊สออกซิเจน → ซิลเวอร์ซัลไฟด์ซึ่งเป็นของแข็ง + น้ำ



**** ลากสูตรสารเคมีต่อไปนี้ขึ้นไปวางในตำแหน่งเดียวกับข้อสารที่ต้องดุลด้านบน

5O ₂ (g)	N ₂ (g)	Mg(s)	Fe	2NH ₃ (g)	O ₂ (g)
4NH ₃ (g)	Al ₂ (SO ₄) ₃ (aq)	4Ag(s)	6H ₂ O(l)	2Ag ₂ S(s)	4NO(g)
H ₂ (g)	2H ₂ O(l)	3H ₂ (g)	3Na ₂ SO ₄ (aq)		
6NaOH(aq)	2H ₂ S(g)	2Al(OH) ₃ (s)		2H ₂ O(l)	Mg(OH) ₂ (s)