

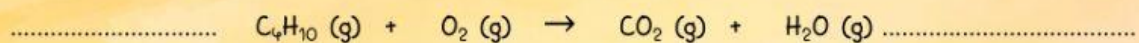


## ใบงานที่ 1.2

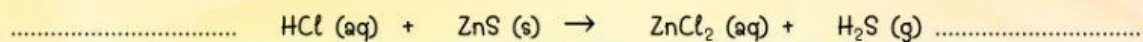
### เรื่อง การเขียนสมการเคมี

**คำชี้แจง :** ให้นักเรียนเขียนสมการเคมีแทนปฏิกิริยาเคมีที่กำหนดให้พร้อมดุลสมการให้ถูกต้อง

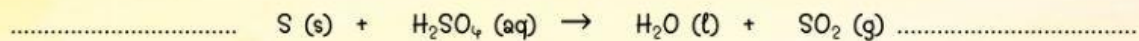
1. แก๊สบิวเทน ( $C_4H_{10}$ ) ทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจน ( $O_2$ ) ได้แก๊สดาร์บอนไดออกไซด์ ( $CO_2$ ) และไอน้ำ ( $H_2O$ ) เป็นผลิตภัณฑ์



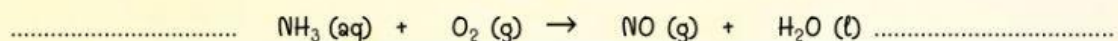
2. สารละลายกรดไฮโดรคลอริก ( $HCl$ ) ทำปฏิกิริยากับซิงค์ซัลไฟด์ ( $ZnS$ ) ได้สารละลายซิงค์คลอไรด์ ( $ZnCl_2$ ) และแก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์ ( $H_2S$ ) เป็นผลิตภัณฑ์



3. กำมะถัน ( $S$ ) ทำปฏิกิริยากับสารละลายกรดซัลฟิวริก ( $H_2SO_4$ ) ได้น้ำ ( $H_2O$ ) และแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ( $SO_2$ ) เป็นผลิตภัณฑ์



4. สารละลายแอมโมเนีย ( $NH_3$ ) ทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจน ( $O_2$ ) ได้แก๊สไนโตรเจนมอนอกไซด์ ( $NO$ ) และน้ำ ( $H_2O$ ) เป็นผลิตภัณฑ์



5. ซิลเวอร์ (I) ออกไซด์ ( $Ag_2O$ ) ทำปฏิกิริยากับสารละลายไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ( $H_2O_2$ ) ได้โลหะเงิน ( $Ag$ ) น้ำ ( $H_2O$ ) และแก๊สออกซิเจน ( $O_2$ ) เป็นผลิตภัณฑ์

