

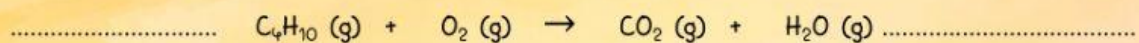


ใบงานที่ 1.2

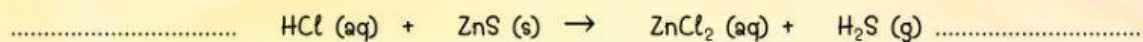
เรื่อง การเขียนสมการเคมี

คำชี้แจง : ให้นักเรียนเขียนสมการเคมีแทนปฏิกิริยาเคมีที่กำหนดให้พร้อมดุลสมการให้ถูกต้อง

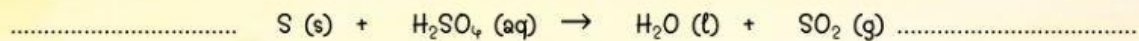
1. แก๊สบิวเทน (C_4H_{10}) ทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจน (O_2) ได้แก๊สดาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) และไอน้ำ (H_2O) เป็นผลิตภัณฑ์



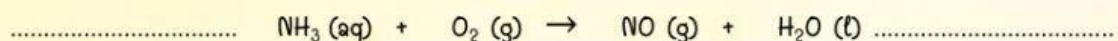
2. สารละลายกรดไฮโดรคลอริก (HCl) ทำปฏิกิริยากับซิงค์ซัลไฟด์ (ZnS) ได้สารละลายซิงค์คลอไรด์ ($ZnCl_2$) และแก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์ (H_2S) เป็นผลิตภัณฑ์



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

