

การเกิดปฏิกิริยาเคมี

- 1.การเขียนสมการเคมีต้องแสดง _____ และ _____ ของสารที่เกิดปฏิกิริยา
2. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ สารใดเป็น ผลิตภัณฑ์ (Product) ในสมการเคมี _____
- 3.สัญลักษณ์ (aq) ในปฏิกิริยาเคมีหมายถึง _____
- 4.เขียนสมการเคมีของปฏิกิริยาระหว่าง โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) กับ กรดไฮโดรคลอริก (HCl) ได้ โซเดียมคลอไรด์ (NaCl) และ น้ำ (H_2O)
 _____ + _____ $\rightarrow$ _____ + _____
- 5.เขียนสมการเคมีของปฏิกิริยาระหว่าง เหล็ก (Fe) กับ คลอรีน (Cl_2) ได้ เหล็กคลอไรด์ (FeCl_3)
 _____ + _____ $\rightarrow$ _____
- 6.มวลรวมของสารก่อนเกิดปฏิกิริยาเคมีจะเท่ากับมวลรวมของสารหลังเกิดปฏิกิริยาเคมี ข้อความดังกล่าวคือกฎใด _____
- 7.ให้นักเรียนเขียนดุลสมการเคมีของสมการเคมีที่กำหนดให้ต่อไปนี้

