

แบบฝึกหัด เรื่อง การเกิดปฏิกิริยาเคมี (2)

คำชี้แจง : พิจารณาข้อความต่อไปนี้แล้วตอบคำถามให้ถูกต้อง

- กรดไฮโดรคลอริก + แคลเซียมคาร์บอเนต $\longrightarrow$ แคลเซียมคลอไรด์ + น้ำ + แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
ข้อความนี้เรียกว่า
- การเกิดปฏิกิริยาเคมีระหว่างโซเดียมไฮดรอกไซด์กับกรดไฮโดรคลอริก ได้ผลิตภัณฑ์เป็นโซเดียมคลอไรด์ แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ และน้ำ เขียนแทนด้วยสมการเคมีแบบข้อความได้อย่างไร
-  เขียนแทนด้วยสมการเคมีได้อย่างไร
-  เขียนแทนด้วยสมการเคมีได้อย่างไร
- ปฏิกิริยาการเผาถ่าน เป็นปฏิกิริยาระหว่างคาร์บอนและแก๊สออกซิเจน ได้แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
สารตั้งต้น คือ ผลิตภัณฑ์ คือ
- แก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO₂) ผลิตได้จากการผสมแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO₂) กับแก๊สออกซิเจน (O₂) ถ้าเติมแก๊สไนโตรเจนไดออกไซด์ (NO₂) เข้าไป จะทำให้กระบวนการนี้เกิดขึ้นเร็วมาก
สารตั้งต้น คือ ผลิตภัณฑ์ คือ
- $\text{KClO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{KCl}(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g})$ สารตั้งต้น คือ ผลิตภัณฑ์ คือ
- $\text{C}_2\text{H}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_6(\text{g})$ สารตั้งต้น คือ ผลิตภัณฑ์ คือ

ปฏิกิริยาเคมี	สารตั้งต้น	ผลิตภัณฑ์
$\text{C}_{(\text{s})} + \text{O}_{2(\text{g})} \longrightarrow \text{CO}_{2(\text{g})}$		
$\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$		
$\text{NH}_4\text{Cl} \longrightarrow \text{NH}_3 + \text{HCl}$		
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg} \longrightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$		