

## การเกิดปฏิกิริยาเคมี

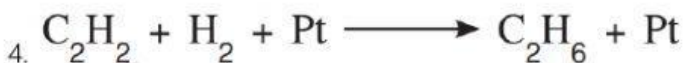
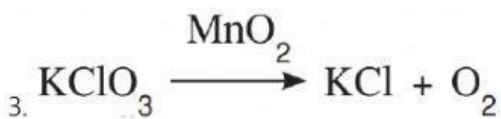
➢ พิจารณาข้อความที่กำหนดให้ แล้วระบุสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์ของปฏิกิริยาเคมี

1. การเผาไหม้อย่างสมบูรณ์ของแก๊สมีเทนกับแก๊สออกซิเจน ทำให้เกิดน้ำและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

---

2. แก๊สซัลเฟอร์ไดรอกไซด์ (SO<sub>3</sub>) ผลิตได้จากการผสมแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO<sub>2</sub>) กับแก๊สออกซิเจน (O<sub>2</sub>) ถ้าเติมแก๊สไนตริกออกไซด์ (NO<sub>3</sub>) เข้าไป จะทำให้กระบวนการนี้เกิดได้เร็วขึ้น

---



➢ ให้นักเรียนดุลสมการในแต่ละข้อ



## ประเภทของปฏิกิริยาเคมี

➢ ให้นักเรียนพิจารณาข้อความในแต่ละข้อ แล้วระบุว่าเป็นปฏิกิริยาแบบดูดความร้อนหรือคายความร้อน

1. สารตั้งต้น 2 ชนิด มีอุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส เท่ากัน เมื่อนำมาผสมกัน วัดอุณหภูมิภายหลังได้ เป็น 13 องศาเซลเซียส

2. เมื่อใส่ผงซักฟอกในน้ำแล้วผสมกัน พบว่า น้ำ ร้อนขึ้นเล็กน้อย

3. ผสมสารเคมี 2 ชนิดในบีกเกอร์

เมื่อเวลาผ่านไป สังเกตเห็นว่า มีหยดน้ำเกาะรอบๆ บีกเกอร์

4. ใส่โลหะโซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมี แก๊สพุ่งออกมา

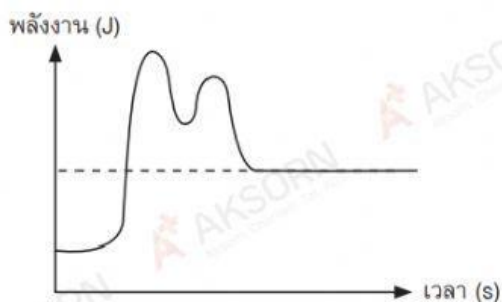
5. ใส่โซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมีแก๊ส พุ่งออกมา

6. การทำปฏิกิริยาระหว่างสารเคมี 2 ชนิด

เมื่อปฏิกิริยาลิ้นสุด ระบบมีพลังงานลดลงจากเดิม

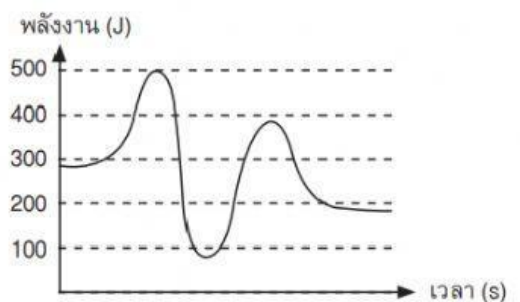
➢ ให้นักเรียนพิจารณารูปกราฟการเปลี่ยนแปลงพลังงานของปฏิกิริยาเคมี แล้วตอบคำถาม

1.



เป็นปฏิกิริยาแบบ

2.



เป็นปฏิกิริยาแบบ