การเกิดปฏิกิริยาเคมี

➢ พิจารณาข้อความที่กำหนดให้ แล้วระบุสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์ของปฏิกิริยาเคมี

1. การเผาไหม้อย่างสมบูรณ์ของแก๊สมีเทนกับแก๊สออกซิเจน ทำให้เกิดน้ำและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์

_____

2. แก๊สซัลเฟอร์ไตรออกไซด์ (SO_3) ผลิตได้จากการผสมแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO_2) กับแก๊สออกซิเจน (O_2) ถ้าเติมแก๊สไนตริกออกไซด์ (NO_3) เข้าไป จะทำให้กระบวนการนี้เกิดได้เร็วขึ้น

_____

3. $KClO_3 \xrightarrow{MnO_2} KCl + O_2$

_____

4. $C_2H_2 + H_2 + Pt \longrightarrow C_2H_6 + Pt$

_____

➢ ให้นักเรียนดุลสมการในแต่ละข้อ

1. $KNO_3 \longrightarrow KNO_2 + O_2$ _____

2. $Al + HCl \longrightarrow AlCl_3 + H_2$ _____

3. $C_6H_{12}O_6 \longrightarrow C_2H_6O + CO_2$ _____

4. $C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$ _____

LIVEWORKSHEETS

ประเภทของปฏิกิริยาเคมี

➢ ให้นักเรียนพิจารณาข้อความในแต่ละข้อ แล้วระบุว่าเป็นปฏิกิริยาแบบดูดความร้อนหรือคายความร้อน

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

2. เมื่อใส่ผงซักฟอกในน้ำแล้วผสมกัน พบว่า น้ำร้อนขึ้นเล็กน้อย

3. ผสมสารเคมี 2 ชนิดในบีกเกอร์

เมื่อเวลาผ่านไป สังเกตเห็นว่า มีหยดน้ำเกาะรอบๆ บีกเกอร์

4. ใส่โลหะโซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมีแก๊สพุ่งออกมา

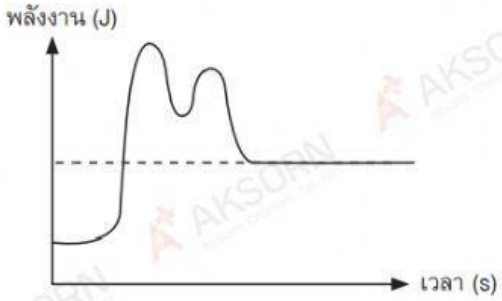
5. ใส่โซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมีแก๊สพุ่งออกมา

6. การทำปฏิกิริยาระหว่างสารเคมี 2 ชนิด

เมื่อปฏิกิริยาสิ้นสุด ระบบมีพลังงานลดลงจากเดิม

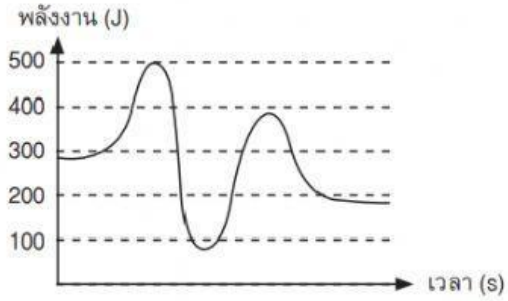
➢ ให้นักเรียนพิจารณากราฟการเปลี่ยนแปลงพลังงานของปฏิกิริยาเคมี แล้วตอบคำถาม

1.



เป็นปฏิกิริยาแบบ

2.



เป็นปฏิกิริยาแบบ

LIVEWORKSHEETS