

หน่วยการเรียนรู้ที่ 2 ปฏิริยาเคมี

ใบงานที่ 2.1

ตอนที่ 1 จงเขียนเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อความที่ถูกต้อง และเขียนเครื่องหมาย X หน้าข้อความที่ผิด

- _____ 1. การเผาไหม้ จัดเป็นการเกิดปฏิริยาเคมีของสารอย่างหนึ่ง
- _____ 2. สารตั้งต้นต่างชนิดกันจะได้ผลิตภัณฑ์ต่างกัน
- _____ 3. สารที่นำมาทำปฏิริยากันเรียกว่าสารตั้งต้น ส่วนสารที่เกิดจากการทำปฏิริยาเรียกว่า สารสังเคราะห์
- _____ 4. การเปลี่ยนสถานะของน้ำไม่จัดเป็นการเกิดปฏิริยาเคมี
- _____ 5. ผลจากปฏิริยาเคมีบางชนิดสามารถตรวจสอบได้
- _____ 6. เวลาที่ใช้ในการเกิดปฏิริยาเคมีของสารแต่ละชนิดเท่ากันหรือแตกต่างกัน แต่ได้ปริมาณสารผลิตภัณฑ์ไม่เท่ากัน
- _____ 7. การย่อยอาหารในร่างกายโดยใช้น้ำย่อยจัดเป็นการเกิดปฏิริยาเคมีอย่างหนึ่ง
- _____ 8. ถ้าเปลี่ยนชนิดของสารตั้งต้นจะทำให้ได้ผลิตภัณฑ์เหมือนเดิม แต่เกิดปฏิริยาเร็วหรือช้าแตกต่างกัน
- _____ 9. การแก๊ของโบมีซ จัดเป็นการเกิดปฏิริยาเคมีของมีซ
- _____ 10. สารผลิตภัณฑ์จะมีสมบัติทางเคมีและสมบัติทางกายภาพของสารแตกต่างจากสารตั้งต้น

ตอนที่ 2 จงเติมคำหรือข้อความลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. _____ เกิดขึ้นจากสารตั้งต้นที่เข้าทำปฏิริยากัน
2. จากปฏิริยา $6\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{aq}) + 6\text{O}_2(\text{g})$
สารตั้งต้น คือ _____ ส่วนสารผลิตภัณฑ์ คือ _____
3. การละลายเกลือลงในน้ำไม่เป็นการเกิดปฏิริยาเคมี เพราะ _____
4. การเกิดปฏิริยาเคมีของสารสังเกตได้จาก _____
5. การเปลี่ยนสีกระดาษลิตมัสของสารจากสีน้ำเงินเป็น _____ จัดเป็น _____