

แบบทดสอบเรื่อง ปฏิกิริยาเคมี

- ข้อใดไม่เกิดปฏิกิริยาเคมี
 - เหล็กขึ้นสนิม
 - จุดธูปไหว้พระ
 - ต้มเนื้อหมูให้สุก
 - น้ำแข็งหลอมเหลวเป็นน้ำ
- ข้อใดไม่ใช่ข้อสังเกตการเกิดปฏิกิริยาเคมี
 - ตกตะกอน
 - หลอมเหลว
 - เกิดฟองแก๊ส
 - เกิดประกายไฟ
- ถ้าสาร A 2 กรัม ทำปฏิกิริยาพอดีกับสาร B 4 กรัม ได้ ผลิตภัณฑ์เป็นสาร C 6 กรัม ถ้านำสาร A มา 6 กรัม จะได้สาร C กี่กรัม
 - 7 กรัม
 - 9 กรัม
 - 11 กรัม
 - 18 กรัม
- จากสมการ $A + B \rightarrow CO_2(g)$ นักเรียนคิดว่าสาร A และ B คือสารใด ตามลำดับ
 - คาร์บอนและน้ำ
 - คาร์บอนและกรด
 - คาร์บอนและเบส
 - คาร์บอนและออกซิเจน
- ข้อใดเป็นปฏิกิริยาดูดความร้อน
 - การเผาไหม้เชื้อเพลิง
 - การละลายน้ำของโซดาไฟ
 - การสังเคราะห์ด้วยแสงของพืช
 - การเผาผลาญพลังงานในร่างกาย
- ข้อใดเป็นปฏิกิริยาคายความร้อน
 - พลังงานของสารตั้งต้นเท่ากับพลังงานของผลิตภัณฑ์
 - พลังงานของสารตั้งต้นน้อยกว่าพลังงานของผลิตภัณฑ์
 - พลังงานของสารตั้งต้นมากกว่าพลังงานของผลิตภัณฑ์
 - ไม่มีข้อใดกล่าวถูกต้อง
- ข้อใดกล่าวถึงการเกิดปฏิกิริยาเคมีไม่ถูกต้อง
 - ต้องมีสารใหม่เกิดขึ้น
 - มีการดูดพลังงานหรือคายพลังงาน
 - ต้องมีการเปลี่ยนสถานะของสารเสมอ
 - ถ้าเป็นระบบปิดจะเป็นไปตามกฎทรงมวล
- ข้อใดไม่ใช่ผลิตภัณฑ์ที่เกิดจากการเผาไหม้
 - ไอน้ำ
 - แก๊สออกซิเจน
 - แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
 - แก๊สคาร์บอนมอนอกไซด์
- ข้อใดคือประโยชน์ของปฏิกิริยาเคมี
 - ใช้ปรับสภาพดิน
 - ใช้ปรับสภาพน้ำเสีย
 - ใช้สร้างพลังงานความร้อน
 - ถูกทุกข้อ
- แก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO_2) ถูกปล่อยออกจากโรงงานอุตสาหกรรมจำนวนมาก ส่งผลต่อสิ่งแวดล้อมอย่างไรมากที่สุด
 - ก่อให้เกิดหมอกควัน
 - ทำให้เกิดฝนกรด
 - ทำให้เกิดสนิม
 - สามารถใช้ฆ่าเชื้อโรค