



ชื่อ - นามสกุล

เลขที่

ชั้น

รายวิชา วิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3

วันที่

แบบทดสอบกลางภาค

คำชี้แจง ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว

1. เมื่อเกิดปฏิกิริยาเคมี อาจมีการเปลี่ยนแปลงที่สามารถสังเกตได้อย่างชัดเจนอย่างไร ก. เกิดฟองแก๊ส ข. ตกผลึก ค. การละลายน้ำ ง. มีสีใส 2. สารที่นำมาใช้ในการปฏิกิริยา เรียกว่าอะไร ก. สารผลิตภัณฑ์ ข. สารเคมี ค. สารตั้งต้น ง. ไม่มีข้อถูกต้อง 3. สารใหม่ที่เกิดขึ้น เรียกว่าอะไร ก. สมการเคมี ข. สารตั้งต้น ค. สารเคมี ง. สารผลิตภัณฑ์	4. ข้อใดคือความหมายของปฏิกิริยาเคมี ก. กระบวนการที่เกิดจากสารเคมีเพียงชนิดเดียวเท่านั้น ข. กระบวนการที่เกิดจากสารเคมีแต่สารนั้นยังคงสภาพเดิม ค. กระบวนการที่สารเคมีเกิดการเปลี่ยนแปลงแล้วได้สารใหม่ขึ้นมา ง. กระบวนการที่สารเคมีเกิดการเปลี่ยนแปลงแต่คุณสมบัติเหมือนเดิม 5. ข้อใดเกิดปฏิกิริยาเคมี ก. การผ่าฟัน ข. การเผากระดาษ ค. การบดแป้ง ง. การปั้นดินน้ำมัน 6. ข้อใดเป็นการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ ก. การเผากระดาษ ข. การต้มน้ำให้เดือด ค. การหมักผลไม้ ง. การย่อยอาหาร
---	--

By : ดร.สุนิสา กิมปพนาทอง

หน้า 1/3

7. จากสมการ สารตั้งต้น ได้แก่สารใด



- ก. $\text{HCl}_{(\text{aq})}$
- ข. $\text{NaOH}_{(\text{aq})}$
- ค. $\text{HCl}_{(\text{aq})} + \text{NaOH}_{(\text{aq})}$
- ง. $\text{NaCl}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$

8. สัญลักษณ์ (aq) ในปฏิกิริยาเคมี หมายถึงข้อใด

- ก. แก๊ส
- ข. ของแข็ง
- ค. ของเหลว
- ง. สารละลาย

9. ปฏิกิริยาเคมีที่มีการถ่ายพลังงานให้กับสิ่งแวดล้อม เรียกว่าอะไร

- ก. ปฏิกิริยาดูดความร้อน
- ข. ปฏิกิริยาคายความร้อน
- ค. ปฏิกิริยาออกซิเดชัน
- ง. ปฏิกิริยาการเผาไหม้

10. ข้อใดกล่าวเกี่ยวกับปฏิกิริยาดูดความร้อน

ไม่ถูกต้อง

- ก. ทำให้สิ่งแวดล้อมอุณหภูมิลดลง
- ข. เมื่อสัมผัสระบบจะรู้สึกเย็น
- ค. ถ้าต้องการให้เกิดปฏิกิริยาจะต้องเพิ่มอุณหภูมิ
- ง. เมื่อสิ้นสุดปฏิกิริยาผลิตภัณฑ์จะมีพลังงานน้อยกว่าสารตั้งต้น

11. เมื่อเกิดปฏิกิริยาระหว่าง กรดกับเบส จะเกิดสารในข้อใด

- ก. เกลือ กับ แก๊สออกซิเจน
- ข. เกลือของโลหะ กับ แก๊สไฮโดรเจน
- ค. เกลือของโลหะ กับ น้ำ
- ง. เกลือ กับ น้ำ

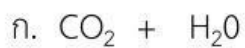
12. โลหะ + A $\longrightarrow$ สาร B + แก๊สไฮโดรเจน
จากสมการ A ควรเป็นสารใด

- ก. กรด
- ข. น้ำ
- ค. อโลหะ
- ง. แก๊สออกซิเจน

13. ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเผาไหม้แบบสมบูรณ์และเผาไหม้ที่ไม่สมบูรณ์ ที่แตกต่างกันมีอะไรบ้าง

- ก. เผาไหม้สมบูรณ์ได้ COและเขม่า
เผาไหม้ไม่สมบูรณ์ ได้ CO_2
- ข. เผาไหม้สมบูรณ์ได้ CO_2
เผาไหม้ไม่สมบูรณ์ ได้ CO และเขม่า
- ค. เผาไหม้สมบูรณ์ได้ NO_2 และเขม่า
เผาไหม้ไม่สมบูรณ์ ได้ NO และเขม่า
- ง. เผาไหม้สมบูรณ์ได้ NOและเขม่า
เผาไหม้ไม่สมบูรณ์ ได้ NO_2

14. ข้อใดจัดเป็นสารตั้งต้นของปฏิกิริยาสังเคราะห์ด้วยแสง



15. สนิมเหล็ก เกิดจากปฏิกิริยาของสารในข้อใด

ก. โลหะกับเบส

ข. โลหะกับกรด

ค. โลหะกับออกซิเจน

ง. โลหะกับคาร์บอนไดออกไซด์

By : ดรุณิศา กิมปพนาทอง

หน้า 3/5