ชื่อ - นามสกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

แบบทดสอบหลังเรียน

หน่วยการเรียนรู้ที่ 4 เรื่อง ปฏิกิริยาเคมี

คำชี้แจง : ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว

1. ข้อใดเกิดปฏิกิริยาเคมี
   1. ต้มเนื้อหมูให้สุก
   2. น้ำระเหยกลายเป็นไอน้ำ
   3. น้ำแข็งหลอมเหลวเป็นน้ำ
   4. ลูกเหม็นระเหิดกลายเป็นไอ
2. ข้อใดไม่ใช่ข้อสังเกตการเกิดปฏิกิริยาเคมี
   1. ตกตะกอน 2. หลอมเหลว
   3. เกิดฟองแก๊ส 4. เกิดประกายไฟ
3. ข้อใดคือสมการเคมีแสดงปฏิกิริยาเคมีระหว่างหินปูนกับกรดซัลฟิวริก
   1. $CaCO_3(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow CaSO_4(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$
   2. $CaCO_3(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow CaSO_4(aq) + H_2O(l) + CO(g)$
   3. $CaCl_2(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow CaSO_4(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$
   4. $CaCl_2(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow CaSO_4(aq) + H_2O(l) + CO(g)$
4. ถ้าสาร A 3 กรัม ทำปฏิกิริยาพอดีกับสาร B 9 กรัม ได้ผลิตภัณฑ์เป็นสาร C 12 กรัม ถ้านำสาร A มา 21 กรัม จะได้สาร C กี่กรัม
   1. 60 กรัม 2. 64 กรัม
   3. 80 กรัม 4. 84 กรัม
5. จากสมการ $A + B \rightarrow H_2O(g)$ นักเรียนคิดว่าสาร A และ B คือสารใด ตามลำดับ
   1. คาร์บอนและไนโตรเจน
   2. คาร์บอนและไฮโดรเจน
   3. ไฮโดรเจนและไนโตรเจน
   4. ไฮโดรเจนและออกซิเจน
6. ข้อใดเป็นปฏิกิริยาดูดความร้อน
   1. การเผาไหม้เชื้อเพลิง
   2. การละลายน้ำของโซดาไฟ
   3. การสังเคราะห์ด้วยแสงของพืช
   4. การเผาผลาญพลังงานในร่างกาย
7. ข้อใดเป็นปฏิกิริยาดูดความร้อน
   1. พลังงานของสารตั้งต้นเท่ากับพลังงานของผลิตภัณฑ์
   2. พลังงานของสารตั้งต้นน้อยกว่าพลังงานของผลิตภัณฑ์
   3. พลังงานของสารตั้งต้นมากกว่าพลังงานของผลิตภัณฑ์
   4. ไม่มีข้อใดกล่าวถูกต้อง
8. ข้อใดมีโอกาสเกิดปฏิกิริยาสะเทิน
   1. การเติมเบสผสมน้ำ
   2. การเติมกรดผสมน้ำ
   3. การเติมกรดผสมเบส
   4. การเติมกรดผสมเกลือ
9. ข้อใดเป็นแก๊สที่เกิดจากปฏิกิริยากรดทำปฏิกิริยากับเหล็ก
   1. แก๊สออกซิเจน
   2. แก๊สไฮโดรเจน
   3. แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์
   4. แก๊สคาร์บอนมอนอกไซด์
10. ข้อใดเป็นปฏิกิริยาเคมีที่ก่อให้เกิดโทษ
    1. การใช้ผงฟูทำขนมหวาน
    2. การใช้โซดาไฟล้างห้องน้ำ
    3. การใช้ปูนมาล์ปรับสภาพดิน
    4. การเกิดสนิมเหล็กที่ราวตากผ้า

LIVEWORKSHEETS