



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาคาร อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาค ตอนที่ 1 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 3

รหัส วิชา ว30223 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

คำสั่ง : 1. ให้นักเรียนเขียนเครื่องหมาย x ข้อที่เห็นว่าถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียวลงในกระดาษคำตอบ

2. ส่งกระดาษคำตอบพร้อมต้นฉบับข้อสอบ ห้ามนักเรียนนำข้อสอบออกนอกห้องสอบ
ตอนที่ 1 แบบปรนัย จำนวน 20 ข้อ 20 คะแนน

1. การบูดของแก๊สกะทิที่เก็บในตู้เย็นกับวางไว้บนโต๊ะ เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

- ก. ความเข้มข้น
- ข. ตัวเร่งปฏิกิริยา
- ค. อุณหภูมิ
- ง. พื้นที่ผิว

2. การเผากระดาษในบริเวณที่มีแก๊สออกซิเจนมากและน้อย เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

- ก. ความเข้มข้น
- ข. ตัวเร่งปฏิกิริยา
- ค. อุณหภูมิ
- ง. พื้นที่ผิว

3. การเผาไขมันในถ้วยกับการเผาลองไขมันเกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

- ก. ความเข้มข้น
- ข. ตัวเร่งปฏิกิริยา
- ค. อุณหภูมิ
- ง. พื้นที่ผิว

4. หมักเนื้อในซอสปรุงรสที่ผสมและไม่ผสมน้ำสับปะรด เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

- ก. ความเข้มข้น
- ข. ตัวเร่งปฏิกิริยา
- ค. อุณหภูมิ
- ง. พื้นที่ผิว

5. พิจารณาสมการต่อไปนี้ แล้วตอบคำถาม

1. แก๊สไฮโดรเจน + แก๊สออกซิเจน $\rightarrow$ น้ำ
2. แมกนีเซียม + แก๊สออกซิเจน $\rightarrow$ แมกนีเซียมออกไซด์
3. กรดไฮโดรคลอริก + โซเดียมไฮดรอกไซด์ $\rightarrow$ โซเดียมคลอไรด์ + น้ำ

การเปลี่ยนแปลงในข้อใด จัดเป็นการเปลี่ยนแปลงทางเคมีทั้งหมด

ก. 1 และ 2

ข. 2 และ 3

ค. 3 และ 1

ง. 1, 2 และ 3

6. ฝั่งซ้ายของสมการเคมี เรียกว่าอะไร?



ก. สารตั้งต้น

ข. เลขสัมประสิทธิ์

ค. ผลิตภัณฑ์

ง. สมการเคมี

7. ฝั่งขวาของสมการเคมีเรียกว่าอะไร?



ก. สารตั้งต้น

ข. เลขสัมประสิทธิ์

ค. ผลิตภัณฑ์

ง. สมการเคมี

8. สมการเคมีต่อไปนี้ดุลสมการแล้วใช่หรือไม่?



ก. ใช่

ข. ไม่ใช่

9. สมการเคมีต่อไปนี้ดุลสมการแล้วใช่หรือไม่?



ก. ใช่

ข. ไม่ใช่

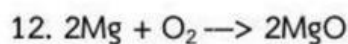
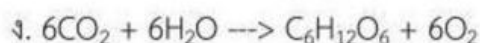
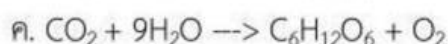
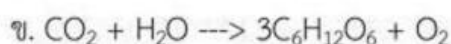
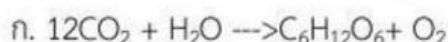
10. สมการเคมีต่อไปนี้ดุลสมการแล้วใช่หรือไม่?



ก. ใช่

ข. ไม่ใช่

11. ข้อใดต่อไปนี้ดุลสมการเคมี ได้ถูกต้อง?



จากสมการข้อใดคือสารตั้งต้น

ก. Mg and O

ข. Mg and MgO

ค. MgO

ง. O and MgO

13. สมดุลเคมี คือ

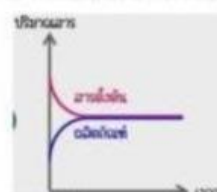
ก. การเกิดปฏิกิริยาแล้วได้สารใหม่

ข. สารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์

ค. อัตราการเกิดปฏิกิริยาไปข้างหน้า = อัตราการเกิดปฏิกิริยาย้อนกลับ

ง. ปฏิกิริยาเคมีที่ไม่เปลี่ยนแปลง

14. จากภาพ คือ ปริมาณสารแบบใด



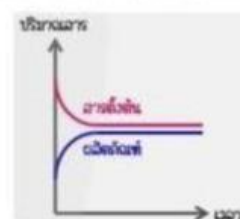
ก. ปริมาณสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เท่ากัน

ข. ปริมาณสารตั้งต้นมากกว่า

ค. ปริมาณสารตั้งต้นน้อยกว่า

ง. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเท่ากัน

15 จากภาพ คือ ปริมาณสารแบบใด



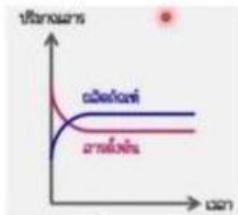
ก. ปริมาณสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เท่ากัน

ข. ปริมาณสารตั้งต้นมากกว่า

ค. ปริมาณสารตั้งต้นน้อยกว่า

ง. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเท่ากัน

16. จากภาพ คือ ปริมาณสารแบบใด



- ก. ปริมาณสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เท่ากัน
- ข. ปริมาณสารตั้งต้นมากกว่า
- ค. ปริมาณสารตั้งต้นน้อยกว่า
- ง. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเท่ากัน

17. หลักการของเลอว์ชาเตอริเยร์ กล่าวไว้ว่า

- ก. เมื่อระบบที่อยู่ในภาวะสมดุลถูกรบกวนโดยปัจจัยที่มีผลต่อภาวะสมดุลของระบบ
- ข. เมื่อระบบที่อยู่ในสภาวะสมดุลถูกรบกวนโดยปัจจัยจะไม่มีผลต่อสภาวะสมดุลของระบบ
- ค. เมื่อภาวะสมดุลถูกรบกวนจะเสียสมดุลทันที
- ง. ไม่มีข้อถูก

18. ปัจจัยที่มีผลต่อภาวะสมดุลของระบบ ยกเว้น

- ก. ความเข้มข้น
- ข. ความดันปริมาตร
- ค. ความชื้น
- ง. อุณหภูมิ

19. ข้อใดเป็นสารผลิตภัณฑ์



- | | |
|--------------------|-------------------------|
| ก. C | ข. O ₂ |
| ค. CO ₂ | ง. C และ O ₂ |

20. ทองแดง คือข้อใด

- | | |
|-------|-------|
| ก. C | ข. Au |
| ค. Ca | ง. Cu |