



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาการ อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู

แบบทดสอบปลายภาค ตอนที่ 1 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5

กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 3

รหัส วิชา ว30223 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

คำสั่ง : 1. ให้นักเรียนเขียนเครื่องหมาย x ข้อที่
เห็นว่าถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียวลงใน
กระดาษคำตอบ

2. ส่งกระดาษคำตอบพร้อมต้นฉบับ

ข้อสอบ ห้ามนักเรียนนำข้อสอบออกนอกห้องสอบ
ตอนที่ 1 แบบปรนัย จำนวน 20 ข้อ 20 คะแนน

1. การบูดของแก๊สกะทิที่เก็บในตู้เย็นกับวางไว้บน
โต๊ะ เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

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

2. การเผากระดาษในบริเวณที่มีแก๊สออกซิเจนมาก
และน้อย เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

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

3. การเผาน้ำมันในถ้วยกับการเผาละอองน้ำมัน
เกี่ยวข้องกับปัจจัยในข้อใด

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

4. หมักเนื้อในขอสปรงรสที่ผสมและไม่ผสมน้ำ
สับปะรด 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 จัดเป็นการเปลี่ยนแปลง
ทางเคมีทั้งหมด

- 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

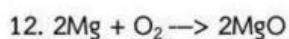
10. สมการเคมีต่อไปนี้ดุลสมการแล้วใช่หรือไม่?



- ก. ใช่ ข. ไม่ใช่

11. ข้อใดต่อไปนี้ดุลสมการเคมี ได้ถูกต้อง?

- ก. $12\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
ข. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 3\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
ค. $\text{CO}_2 + 9\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
ง. $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$



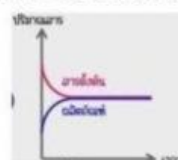
จากสมการข้อใดคือสารตั้งต้น

- ก. Mg and O ข. Mg and MgO
ค. MgO ง. O and MgO

13. สมดุลเคมี คือ

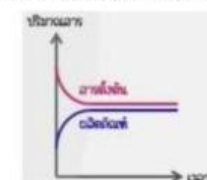
- ก. การเกิดปฏิกิริยาแล้วได้สารใหม่
ข. สารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์
ค. อัตราการเกิดปฏิกิริยาไปข้างหน้า = อัตราการเกิดปฏิกิริยาย้อนกลับ
ง. ปฏิกิริยาเคมีที่ไม่เปลี่ยนแปลง

14. จากภาพ คือ ปริมาณสารแบบใด



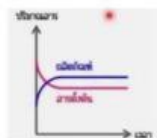
- ก. ปริมาณสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เท่ากัน
ข. ปริมาณสารตั้งต้นมากกว่า
ค. ปริมาณสารตั้งต้นน้อยกว่า
ง. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเท่ากัน

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. O₂
- ค. CO₂
- ง. C และ O₂

20. ทองแดง คือข้อใด

- ก. C
- ข. Au
- ค. Ca
- ง. Cu