

ชื่อ.....เลขที่.....ม.5/3

1. จับคู่การทดลองที่สอดคล้องกับปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

.....1.1 การบดของแกงกะทิที่เก็บในตู้เย็นกับวางไว้บนโต๊ะ

ก. ความเข้มข้น

.....1.2 เผากระดาษในบริเวณที่มีแก๊สออกซิเจนมากและน้อย

ข. ตัวเร่งปฏิกิริยา

.....1.3 การเผาไหม้ในถ้วยกับการเผาลงในน้ำ

ค. อุณหภูมิ

.....1.4 หมักเนื้อในซอสปรุงรสที่ผสมและไม่ผสมน้ำสับปะรด

ง. พื้นที่ผิว

2. การกระทำต่อไปนี้ส่งผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีหรือไม่ อย่างไร

2.1 เจือจางน้ำยาล้างห้องน้ำก่อนเทลงบนคราบหินปูน



โดยทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีลดลง
เนื่องจากการลดความเข้มข้นของสารตั้งต้น

2.2 เคี้ยวอาหารให้ละเอียดมากขึ้นก่อนกลืน



โดยทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเพิ่มขึ้น
เนื่องจากการเพิ่มพื้นที่ผิวของสารตั้งต้น

2.3 เก็บผักผลไม้หรืออาหารไว้ในตู้เย็น



โดยทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเพิ่มขึ้น
เนื่องจากการเพิ่มพื้นที่ผิวของสารตั้งต้น

2.4 เติมน้ำลงไปในการทำขนมปัง



โดยทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีลดลง
เนื่องจากการลดอุณหภูมิของปฏิกิริยา

2.5 ทำให้น้ำมันเป็นละอองด้วยหัวฉีดในกระบอกสูบเครื่องยนต์



โดยทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเพิ่มขึ้น
เนื่องจากการเพิ่มตัวเร่งปฏิกิริยา

3. ใส่เครื่องหมาย หน้าข้อความที่ถูกต้อง หรือ หน้าข้อความที่ผิดเกี่ยวกับปฏิกิริยารีดอกซ์ต่อไปนี้

.....1. ปฏิกิริยารีดอกซ์มีการถ่ายโอนอิเล็กตรอนระหว่างสารเคมีเสมอ

.....2. ปฏิกิริยารีดอกซ์ให้กระแสไฟฟ้าเสมอ

.....3. ปฏิกิริยารีดอกซ์ในเซลล์เคมีไฟฟ้าเกี่ยวข้องกับกระแสไฟฟ้าเสมอ

.....4. ปฏิกิริยารีดอกซ์ให้ความร้อนและแสงสว่างเสมอ

.....5. ปฏิกิริยาเคมีในกระบวนการหายใจเป็นปฏิกิริยารีดอกซ์