

Yes

OR

No



ชื่อนามสกุล.....

เลขที่..... ชั้น ม. 5/.....

"ปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี"



คำชี้แจง เลือก Yes หรือ No สำหรับข้อความต่อไปนี้

1. การเพิ่มเติมเร่งปฏิกิริยาจะทำให้พลังงานก่อกัมมันต์ของปฏิกิริยาลดลง
2. การเคี้ยวอาหารให้ละเอียดเป็นการเพิ่มพื้นที่ผิวสัมผัสของอาหาร จะทำให้เอนไซม์(Enzyme) ทำปฏิกิริยากับอาหารได้ง่ายขึ้น
3. ตัวหน่วงปฏิกิริยา (Retarder) จะทำให้ปฏิกิริยาเคมีเกิดช้า เนื่องจากตัวหน่วงปฏิกิริยาจะไปเปลี่ยนกลไกทำให้พลังงานก่อกัมมันต์ของปฏิกิริยาเพิ่มขึ้น
4. เมื่อเติมตัวเร่งปฏิกิริยา (Catalyst) จะทำให้ผลิตภัณฑ์มีปริมาณเพิ่มมากขึ้น
5. ทุกครั้งที่เพิ่มความเข้มข้นของสารตั้งต้นจะทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเพิ่มขึ้นเสมอ
6. การเพิ่มอุณหภูมิจะทำให้ปฏิกิริยาเคมีเกิดเร็วขึ้น เพราะอุณหภูมิที่เพิ่มขึ้นจะทำให้พลังงานก่อกัมมันต์ของปฏิกิริยาเคมีลดลง
7. ปฏิกิริยาเคมีระหว่างของแข็งกับแก๊สเกิดขึ้นได้ตลอดเวลา ถ้าต้องการทำให้อัตราเร็วของปฏิกิริยาเพิ่มขึ้น วิธีการหนึ่งที่ทำได้คือ ทำให้ของแข็งมีขนาดเล็กลง
8. จากสมการเคมี $2A + B \rightarrow 3C$ พบว่ากฎอัตราคือ $r = k[A]$ แสดงว่าความเข้มข้นของสาร A และสาร B มีผลต่ออัตราเร็วของปฏิกิริยา
9. อุณหภูมิสูงทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมีได้เร็วขึ้น แสดงว่า อุณหภูมิคือตัวเร่งปฏิกิริยาเคมี
10. จากปฏิกิริยา $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$ เมื่อเพิ่มอุณหภูมิให้แก่ระบบ พลังงานก่อกัมมันต์ของปฏิกิริยาดังกล่าวยังคงมีค่าคงที่

