

แบบทดสอบเรื่อง ปัจจัยต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีและสมดุลการเกิดปฏิกิริยาเคมี

ชื่อ.....ม.5/1 เลขที่.....

พิจารณาข้อความต่อไปนี้ หากถูกต้อง ให้เลือก T หากผิด เลือก F

- _____ 1. ปฏิกิริยาเคมี เกิดขึ้นเมื่อสารตั้งต้นรวมตัวกันแล้วเกิดเป็นสารใหม่ที่มีสมบัติต่างจากเดิมเรียกว่าผลิตภัณฑ์
- _____ 2. พลังงานก่อกัมมันต์ยิ่งสูง สารจะยิ่งเกิดปฏิกิริยาได้ดี
- _____ 3. ทิศทางการชนกันของสารตั้งต้น มีผลอย่างมากในการเกิดปฏิกิริยาเคมี
- _____ 4. การเพิ่มอุณหภูมิ เป็นการเร่งให้สารตั้งต้นในสถานะแก๊ส เกิดปฏิกิริยาได้มากขึ้น
- _____ 5. ตัวเร่งปฏิกิริยา จะเข้าไปลดค่าพลังงานก่อกัมมันต์ โดยไม่เกิดปฏิกิริยากับสารตั้งต้น
- _____ 6. การเคี้ยวอาหารให้ละเอียดก่อนกลืนเป็นการช่วยเพิ่มพื้นที่ผิว ทำให้อาหารสัมผัสน้ำย่อยได้ดีขึ้น
- _____ 7. การเกิดปฏิกิริยาเคมีระหว่างสารตั้งต้นที่เป็นของแข็งกับของเหลวไม่สามารถอธิบายได้ด้วยทฤษฎีการชน
- _____ 8. การเพิ่มความดัน จะทำให้สารในสถานะแก๊สเกิดปฏิกิริยาเคมีได้เร็วขึ้น
- _____ 9. คนที่เป็นโรคถุงลมโป่งพอง ถุงลมมีขนาดใหญ่ขึ้นจึงแลกเปลี่ยนแก๊สได้ดีขึ้น
- _____ 10. อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีในช่วงเริ่มต้นมีค่าน้อย และค่อยๆเพิ่มขึ้นเมื่อเวลาผ่านไป
- _____ 11. ที่สมดุล อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี ไปข้างหน้า เท่ากับ อัตราการเกิดปฏิกิริยา ย้อนกลับ
- _____ 12. ที่สมดุล ความเข้มข้นของสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์มีค่าเท่ากัน
- _____ 13. ที่สมดุล ปริมาณของสารไม่มีการเปลี่ยนแปลง เนื่องจากไม่มีปฏิกิริยาเกิดขึ้น
- _____ 14. ความเข้มข้น ความดัน และอุณหภูมิมีผลต่อสมดุลของระบบ
- _____ 15. เมื่อมีอาการหายใจเกิน สามารถรักษาได้โดยการหายใจในถุง