

แบบฝึกหัด

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

คำชี้แจง: ให้นักเรียนนำอักษรหน้าปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีเติมลงหน้าปฏิกิริยาต่อไปนี้

- ก. ธรรมชาติของสารตั้งต้น
- ข. พื้นที่ผิวของสารตั้งต้น
- ค. อุณหภูมิ
- ง. ความเข้มข้นของสารตั้งต้น
- จ. ตัวเร่งปฏิกิริยา
- ฉ. ตัวหน่วงปฏิกิริยา

- _____ 1. การใช้ผงตะไบเหล็กจะเกิดปฏิกิริยาได้เร็วกว่าแผ่นเหล็กที่มีมวลเท่ากัน
- _____ 2. การบ่มกล้วยให้สุกโดยใช้แคลเซียมคาไบด์เพื่อทำให้เกิดแก๊สอะเซทิลีนในการเร่งกล้วยให้สุก
- _____ 3. การหมักเนื้อโดยการเติมยาลดกรดซึ่งมีเอนไซม์ปาเปน
- _____ 4. การนำผักวางตั้งไปแช่ในตู้เย็นเพื่อรักษาความสด
- _____ 5. การเคี้ยวอาหารให้ละเอียดก่อนกลืน
- _____ 6. การใส่สารกันบูดในอาหารเพื่อชะลอการบูดเน่า
- _____ 7. การเติมวิตามิน E ลงในน้ำมันเพื่อชะลอการเหม็นหืน
- _____ 8. การใช้หนังสือพิมพ์(มีสารโพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต)ห่อกล้วยหอมเพื่อชะลอการสุกของกล้วย
- _____ 9. น้ำยาล้างห้องน้ำที่เข้มข้นทำความสะอาดได้ดีกว่าน้ำยาล้างห้องน้ำที่เจือจาง
- _____ 10. สารที่อยู่ในสถานะแก๊สจะมีความว่องไวในการเกิดปฏิกิริยามากกว่าสารที่มีสถานะเป็นของแข็ง