แบบฝึกหัด

ชื่อ-สกุล.....ชั้น.....เลขที่.....

คำชี้แจง: ให้นักเรียนนำอักษรหน้าปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิปฏิกิริยาเคมีเติมลงหน้าปฏิกิริยาต่อไปนี้

ก. ธรรมชาติของสารตั้งต้น

ข. พื้นที่ผิวของสารตั้งต้น

ค. อุณหภูมิ

ง. ความเข้มข้นของสารตั้งต้น

จ. ตัวเร่งปฏิกิริยา

ฉ. ตัวหน่วงปฏิกิริยา

_____1. การใช้ผงตะไบเหล็กจะเกิดปฏิกิริยาได้เร็วกว่าแผ่นเหล็กที่มีมวลเท่ากัน

_____ 2. การบ่มกล้วยให้สุกโดยใช้แคลเซียมคาไบด์เพื่อทำให้เกิดแก๊สอะเซทิลีนในการเร่งกล้วยให้สุก

_____ 3. การหมักเนื้อโดยการเติมยางมะละกอซึ่งมีเอนไซม์ปาเปน

_____ 4. การนำผักกวางตุ้งไปแช่ในตู้เย็นเพื่อรักษาความสด

_____ 5. การเคี้ยวอาหารให้ละเอียดก่อนกลืน

_____ 6. การใส่สารกันบูดในอาหารเพื่อชะลอการบูดเน่า

_____ 7. การเติมวิตามิน E ลงในน้ำมันเพื่อชะลอการเหม็นหืน

_____ 8. การใช้หนังสือพิมพ์(มีสารโพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต)ห่อกล้วยหอมเพื่อชะลอการสุกของกล้วย

_____ 9. น้ำยาล้างห้องน้ำที่เข้มข้นทำความสะอาดได้ดีกว่าน้ำยาล้างห้องน้ำที่เจือจาง

_____ 10. สารที่อยู่ในสถานะแก๊สจะมีความว่องไวในการเกิดปฏิกิริยามากกว่าสารที่มีสถานะเป็นของแข็ง

LIVEWORKSHEETS