



ชื่อ-สกุล

ชั้น

เลขที่

TEST : Rate of Chemical Reaction

จงเลือกอักษรหน้าปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้ ว่าควรตรงกับข้อใด

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

-1. เมื่อใช้ผงตะไบเหล็กจะเกิดปฏิกิริยาเร็วกว่าแผ่นเหล็กที่มีมวลเท่ากัน
-2. การบ่มมะม่วงให้สุกเร็วโดยใช้ก้อนแคลเซียมคาร์ไบด์ห่อกระดาษหนังสือพิมพ์ทำให้เกิดแก๊สอะเซทิลีนเร่งการสุกของมะม่วง
-3. การหมักเนื้อโดยเติมยาลดกลิ่นเหม็นซึ่งมีเอนไซม์ปาเปน
-4. การนำผักคะน้าไปแช่ในตู้เย็น
-5. การเคี้ยวอาหารให้ละเอียดก่อนกลืนทำให้ย่อยง่าย
-6. การใส่สารกันบูดในอาหารทำให้ชะลอการบูดเน่าของอาหาร
-7. น้ำมันพืชที่มีประกอบด้วยกรดไขมันไม่อิ่มตัวปริมาณมากจะเกิดการเหม็นหืนง่ายกว่าน้ำมันพืชที่มีองค์ประกอบด้วยกรดไขมันไม่อิ่มตัวน้อยกว่า
-8. การชะลอการสุกของกล้วยหอมโดยห่อกระดาษหนังสือพิมพ์ที่มีสารโพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนตช่วยดูดซับแก๊สอะเซทิลีน
-9. น้ำยาล้างห้องน้ำที่เข้มข้นสามารถชำระคราบหินปูนในห้องน้ำได้สะอาดกว่าน้ำยาล้างห้องน้ำที่เจือจาง แต่เมื่อใช้ไปนานๆ จะทำให้ปูนยาแนวเกิดการสึกกร่อน
-10. สารที่อยู่ในสถานะแก๊สจะเกิดปฏิกิริยาที่รวดเร็วกว่าสารที่อยู่ในสถานะของแข็ง





<https://www.youtube.com/watch?v=vlLoPNrTOw8&t=476s>



<https://www.youtube.com/watch?v=tZHTEUNnbms&t=157s>



ให้นักเรียนดูวิดีโอ แล้วทำ mind map เรื่อง
ปัจจัยที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี
(ทำในกระดาษ A4)

