

ชื่อ-สกุล

ชั้น ม.5/

เลขที่

ปฏิบัติการที่ 2-3

อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีที่อุณหภูมิต่าง ๆ

ที่ว่างให้หนูใส่ภาพที่ประทับใจ
ตอนตัวเองทำLabให้ครูหน่อยค่ะ



อุณหภูมิที่ทดลอง (องศาเซลเซียส)

0

อุณหภูมิห้อง

40

60

จากผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่า การฟอกขาวสีของสารละลายโพแทสเซียม-เปอร์แมงกาเนต ที่อุณหภูมิต่าง ๆ มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างกัน คือ

เมื่อเพิ่มอุณหภูมิสูงขึ้น

และเมื่อลดอุณหภูมิ

ดังนั้น

การชนกันของอนุภาคเพิ่มมากขึ้นทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมีเร็วขึ้น

ผลของสารบางชนิดที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี

ตอนที่ 1 หลังจากเติมแมงกานีสซัลเฟตลงไป



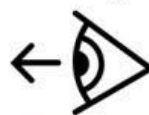
ทำให้การฟอกขาวสีของสารละลาย
โพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนตเกิด



ตอนที่ 2 เปรียบเทียบผลของการเติม NaF



พบว่าปฏิกิริยาเคมีเกิด



จากผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่าการเติมสารละลายแมงกานีสซัลเฟต และ
โซเดียมฟลูออไรด์ลงไป มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างกัน คือ

เมื่อเติมสารละลายแมงกานีสซัลเฟต ปฏิกิริยาเคมีเกิด

ดังนั้น

การเติมสารละลายแมงกานีสซัลเฟต เป็นการ

ทำให้เกิดปฏิกิริยาเร็วขึ้น

