

ชื่อ-สกุล

ชั้น ม.5/

เลขที่

ปฏิบัติการที่ 2-3

อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีที่อุณหภูมิต่าง ๆ

ที่ว่างให้หนูใส่ภาพที่ประทับใจ
ตอนตัวเองทำLabให้ครูหน่อยค่ะ



อุณหภูมิที่ทดลอง (องศาเซลเซียส)

0

อุณหภูมิห้อง

40

60

จากผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่า การฟอกขาวของสารละลายโพแทสเซียม-เปอร์แมงกาเนต ที่อุณหภูมิต่าง ๆ มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างกัน คือ

เมื่อเพิ่มอุณหภูมิสูงขึ้น

และเมื่อลดอุณหภูมิ

ดังนั้น

การชนกันของอนุภาคเพิ่มมากขึ้นทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมีเร็วขึ้น

ผลของสารบางชนิดที่มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมี

ตอนที่ 1 หลังจากเติมแมงกานีสซิลเฟตลงไป



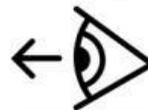
ทำให้การฟอกขาวของสารละลายโพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนตเกิด



ตอนที่ 2 เปรียบเทียบผลของการเติม NaF



พบว่าปฏิกิริยาเคมีเกิด



จากผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่าการเติมสารละลายแมงกานีสซิลเฟต และโซเดียมฟลูออไรด์ลงไป มีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างกัน คือ

เมื่อเติมสารละลายแมงกานีสซิลเฟต ปฏิกิริยาเคมีเกิด

ดังนั้น

การเติมสารละลายแมงกานีสซิลเฟต เป็นการ

ทำให้เกิดปฏิกิริยาเร็วขึ้น

