



ลองทำดูครับ

ชื่อ-นามสกุล



<https://bit.ly/34yi67g>

39.(63-42) การทดลองเพื่อสนับสนุนปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดปฏิกิริยาเคมีระหว่างหินปูน (CaCO_3) กับสารละลายกรด X และ Y ที่อุณหภูมิ 25°C แล้วบันทึกเวลาตั้งแต่เริ่มจนสิ้นสุดปฏิกิริยา ได้ผลการทดลอง ดังนี้

การทดลองที่	สารละลายกรด		ลักษณะหินปูน	เวลา (s)
	ชนิด	ความเข้มข้น (ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร)		
1	X	0.5	ผงละเอียด	T_1
2	X	1.0	ก้อนกลม	T_2
3	Y	0.5	ผงละเอียด	T_3
4	Y	1.0	ก้อนกลม	T_4

กำหนดให้ ปริมาตรกรดและมวลของหินปูนเท่ากันทุกการทดลอง

จากข้อมูล ข้อสรุปเกี่ยวกับอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีที่ทำการทดลองต่อไปนี้ถูกต้องใช่หรือไม่

ข้อความ	ใช่ หรือ ไม่ใช่
39.1 อัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีในการทดลองที่ 4 เร็วกว่าการทดลองที่ 3	ใช่ / ไม่ใช่
39.2 ถ้า T_1 มากกว่า T_2 แสดงว่า ความเข้มข้นของสารละลายกรดมีผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยามากกว่าพื้นที่ผิว	ใช่ / ไม่ใช่
39.3 ถ้านำสารละลายกรด X และ Y ในปริมาณเท่ากัน ทำปฏิกิริยากับโลหะแมกนีเซียมเป็นเวลา 1 นาที พบว่า สารละลายกรด X ทำปฏิกิริยากับโลหะแมกนีเซียมจะมีฟองแก๊สเกิดขึ้นมากกว่าสารละลายกรด Y ดังนั้น T_1 มากกว่า T_3	ใช่ / ไม่ใช่

ให้นักเรียนประเมินตนเอง เกี่ยวกับความรู้ความเข้าใจ สารวิทยาศาสตร์กายภาพ ต่อไปนี้

ที่	เรื่อง	ระดับคะแนน				
		5	4	3	2	1
1	อะตอม					
2	ตารางธาตุ					
3	พันธะเคมี					
4	สารประกอบอินทรีย์และพอลิเมอร์					
5	ปฏิกิริยาเคมี					
รวม						