

สมดุลเคมี

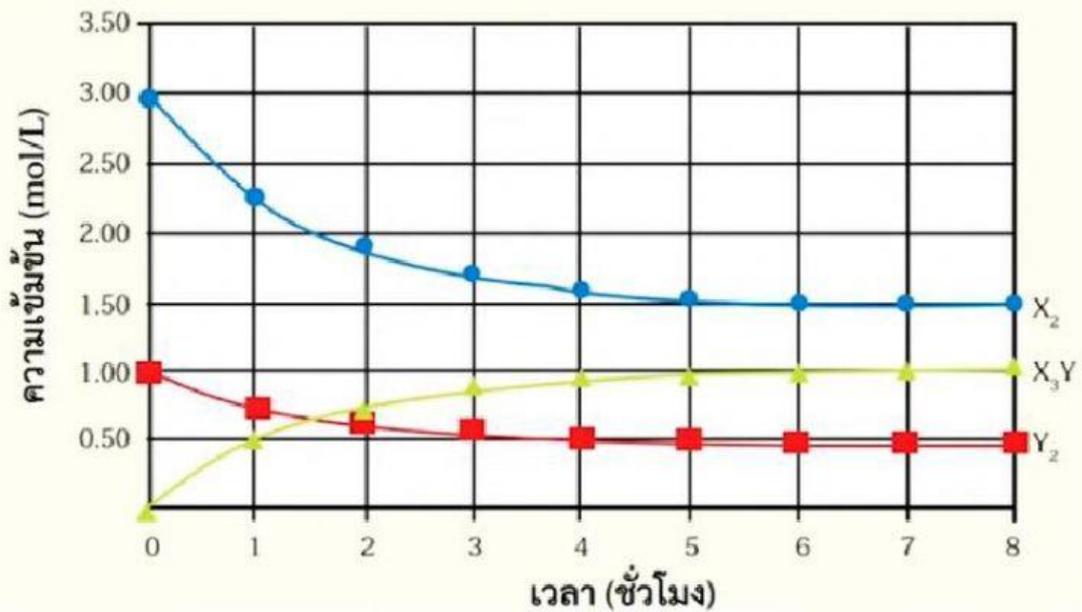
ชื่อ-สกุล.....

ชั้นม.5/1 เลขที่.....

ระบบที่ 1

เวลา (ชั่วโมง)	ความเข้มข้น (mol/L)		
	X_2	Y_2	X_3Y
0	3.00	1.00	0.00
1	2.25	0.75	0.50
2	1.92	0.64	0.72
3	1.71	0.57	0.86
4	1.59	0.53	0.94
5	1.53	0.51	0.98
6	1.50	0.50	1.00
7	1.50	0.50	1.00
8	1.50	0.50	1.00

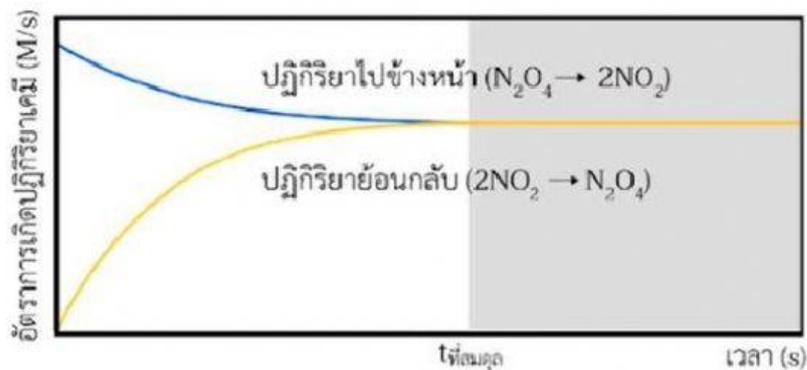
ระบบที่ 1



คำถามท้ายกิจกรรม

1. ปฏิกิริยานี้เป็นปฏิกิริยาผันกลับได้หรือไม่ ทราบได้อย่างไร และสมการเคมีของปฏิกิริยาเคมีที่เกิดขึ้นเป็นอย่างไร
2. ระบบเริ่มเข้าสู่สมดุลเวลาใด
3. เมื่อระบบเข้าสู่สมดุลแล้ว ความเข้มข้นของสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เป็นอย่างไร
4. ความเข้มข้นของสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์เมื่อเริ่มปฏิกิริยาจนกระทั่งระบบอยู่ในสมดุล มีการเปลี่ยนแปลงอย่างไร

กราฟแสดงความสัมพันธ์ของอัตราการเกิดปฏิกิริยาเคมีกับเวลา



ให้อธิบายความสัมพันธ์ของกราฟนี้

.....

.....

.....