

2.2) ปฏิกิริยา $2\text{N}_2\text{O}_5(\text{g}) \rightarrow 4\text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ เมื่อเขียนกราฟระหว่าง $\log[\text{N}_2\text{O}_5]$ กับ t ปรากฏว่าได้กราฟเส้นตรงและความชันเท่ากับ $-5.86 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ เมื่อปฏิกิริยาดำเนินไปที่อุณหภูมิ 40°C จงหาค่าคงที่อัตรา และครึ่งชีวิต

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

