

ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่.....

ถ้ารบกวนสมดุลของปฏิกิริยาด้วยวิธีต่อไปนี้ จะทำให้ความเข้มข้นของสารเกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างไร และการปรับตัวจะมีการเลื่อนของสมดุลไปในทิศทางใด ให้นำข้อความต่อไปนี้ “เพิ่มขึ้น” “ลดลง” “ไม่เปลี่ยนแปลง” “ไปข้างหน้า” และ “ย้อนกลับ” เขียนเติมลงในช่องว่างที่เหมาะสมกับการเปลี่ยนแปลง

- | | | | |
|-----|--------------------|---|------------------------------|
| 1. | ปฏิกิริยา | $2\text{NOBr}_{(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{(g)} + \text{Br}_{2(g)}$ | $\Delta H = + 92 \text{ KJ}$ |
| | | $[\text{NOBr}] \quad [\text{NO}] \quad [\text{Br}_2]$ | การเลื่อนของสมดุล |
| 1.1 | เติม NOBr | _____ | _____ |
| 1.2 | เติม NO | _____ | _____ |
| 1.3 | ลด Br ₂ | _____ | _____ |
| 1.4 | เพิ่มอุณหภูมิ | _____ | _____ |
| 1.5 | เพิ่มความดัน | _____ | _____ |
-
- | | | |
|-----|-----------------------|--|
| 2. | ปฏิกิริยา | $4\text{HCl}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}_{(g)} + 2\text{Cl}_{2(g)} + 98 \text{ KJ}$ |
| | | $[\text{HCl}] \quad [\text{O}_2] \quad [\text{H}_2\text{O}] \quad [\text{Cl}_2]$ |
| | | การเลื่อนของสมดุล |
| 2.1 | เติม HCl | _____ |
| 2.2 | เติม H ₂ O | _____ |
| 2.3 | เติม O ₂ | _____ |
| 2.4 | เพิ่มปริมาตร | _____ |
| 2.5 | เพิ่มอุณหภูมิ | _____ |