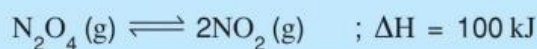


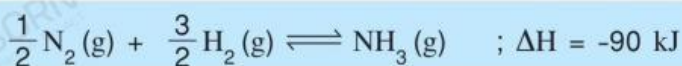
กำหนดสมดุลของปฏิกิริยาให้ ดังนี้



การรบกวนสมดุลโดยการกระทำต่อไปนี้ จะทำให้สมดุลเลื่อนไปทางใด

- | | |
|--|-------------------------------------|
| 1) เติม $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$ | 2) เติม $\text{He}(\text{g})$ |
| 3) เพิ่มความดัน | 4) ลดความดัน |
| 5) เพิ่มปริมาตร | 6) ลดปริมาตร |
| 7) เพิ่มอุณหภูมิ | 8) ลดอุณหภูมิ |

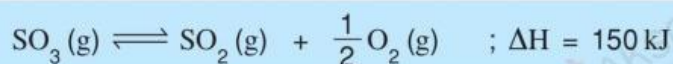
กำหนดสมดุลของปฏิกิริยาให้ ดังนี้



การรบกวนสมดุลโดยการกระทำต่อไปนี้ จะทำให้สมดุลเลื่อนไปทางใด

- | | |
|--------------------------------------|--------------------------------------|
| 1) เติม $\text{N}_2(\text{g})$ | 2) เติม $\text{H}_2(\text{g})$ |
| 3) ลด $\text{NH}_3(\text{g})$ | 4) เพิ่มความดัน |
| 5) ลดความดัน | 6) ลดขนาดภาชนะ |
| 7) เพิ่มอุณหภูมิ | 8) ลดอุณหภูมิ |
| 9) เติมตัวเร่งปฏิกิริยา | 10) เติมแก๊สเฉื่อย |

กำหนดสมดุลของปฏิกิริยาให้ ดังนี้



การรบกวนสมดุลโดยการกระทำต่อไปนี้ จะทำให้สมดุลเลื่อนไปทางใด

- | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| 1) เติม $\text{N}_2(\text{g})$ | 2) ลด $\text{SO}_2(\text{g})$ |
| 3) ลด $\text{O}_2(\text{g})$ | 4) เพิ่มความดัน |
| 5) ลดความดัน | 6) เพิ่มอุณหภูมิ |
| 7) ลดอุณหภูมิ | 8) เติมตัวเร่งปฏิกิริยา |
| 9) เติม $\text{He}(\text{g})$ | |