

1. จากสมการ $2\text{NO}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ จงหาค่าคงที่สมดุล

①
$$\frac{[\text{N}_2\text{O}]^2}{[\text{N}_2]^2[\text{O}_2]}$$

②
$$\frac{[\text{N}_2]^2[\text{O}_2]}{[\text{N}_2\text{O}]^2}$$

ตอบ

2. จาก 1. เมื่อทำการลด $[\text{N}_2]$ สมดุลจะเลื่อนไปทางใด

ตอบ

3. การเพิ่มอุณหภูมิ ทำให้ค่าคงที่สมดุลเพิ่มขึ้น เป็นปฏิกิริยา

แบบใด

ตอบ

4. $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) ; K_1 = 0.137$

$\text{CoO}(\text{s}) + \text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Co}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) ; K_2 = 400$

หาค่า K ของสมการ $\text{CoO}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Co}(\text{s}) + \text{H}_2(\text{g})$

ตอบ

5. ปฏิกิริยา $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ ที่ภาวะสมดุลพบว่า

มีแก๊ส N_2O_4 และ NO_2 2 และ 5 โมล ตามลำดับ ในภาชนะ 2

ลูกบาศก์เดซิเมตร จงหาค่าคงที่สมดุล

ตอบ

ชื่อ-สกุล :

เลขที่ :