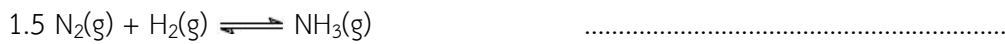
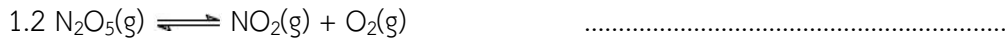


Worksheet 12 สมดุลเคมี

Name:

1. จงเขียนสมการค่าคงที่สมดุล (K_c หรือ K_p) ของปฏิกิริยาต่อไปนี้

2. ในการศึกษาสมดุลเคมีของปฏิกิริยา $\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{NO}_2(\text{g})$ ให้ความเข้มข้นที่ ภาวะสมดุลความเข้มข้นของ $\text{NO}=0.0542 \text{ mol/L}$, $\text{O}_2=0.127 \text{ mol/L}$, และ $\text{NO}_2=15.5 \text{ mol/L}$ จงคำนวณค่า K_c ของปฏิกิริยานี้ที่อุณหภูมิ 230°C

3. ปฏิกิริยา $\text{N}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{NH}_3(\text{g})$ มีค่า $K_p=4.3 \times 10^{-4}$ ที่ 375°C จงคำนวณ K_c (กำหนด $R=0.082 \text{ L}\cdot\text{atm}/\text{K}\cdot\text{mol}$)

