

ถ้ารบกวนสมดุลของปฏิกิริยาต่อไปนี้ สมดุลของระบบจะเลื่อนไปทิศทางใด

- ให้เติมคำว่า เลื่อนซ้าย หรือ เลื่อนขวา ได้ถูกร
- ให้เติมคำว่า เพิ่มขึ้น หรือ ลดลง ได้สูตรเคมีของสารที่ความเข้มข้นเปลี่ยนแปลง และเติมคำว่า คงเดิม ได้สูตรสารที่ไม่เปลี่ยนแปลง

ข้อ	การรบกวนสมดุล โดยการ	ปฏิกิริยาเคมี				
ตัวอย่าง	เติมสาร $\text{Fe}^{3+}(\text{aq})$	$\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{SCN}^{-}(\text{aq}) \rightleftharpoons [\text{FeSCN}]^{2+}(\text{aq})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร	เพิ่มขึ้น	ลดลง	เลื่อนขวา	เพิ่มขึ้น	
1)	เติม $\text{H}_2(\text{g})$	$\text{C}_2\text{H}_6(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + \text{C}_2\text{H}_4(\text{g})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
2)	เติม $\text{NO}_2(\text{g})$	$2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
3)	ลด $\text{CO}(\text{g})$	$\text{CO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{COCl}_2$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
4)	เติม O_2	$2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
5)	เติม $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{s})$ ซึ่งจะแตกตัวให้ $\text{Pb}^{2+}(\text{aq})$	$\text{PbSO}_4(\text{s}) + \text{H}^{+}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + \text{HSO}_4^{-}(\text{aq})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
6)	เติม $\text{AgNO}_3(\text{s})$ ซึ่งแตกตัวให้ $\text{Ag}^{+}(\text{aq})$ ที่สามารถไปจับกับ $\text{Cl}^{-}(\text{aq})$ แล้วเกิดตกตะกอน $\text{AgCl}(\text{s})$	$\text{PbCl}_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{Cl}^{-}(\text{aq})$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
7)	เติม $\text{HCl}(\text{aq})$ ซึ่งแตกตัวให้ $\text{H}^{+}(\text{aq})$ ที่สามารถไปจับกับ $\text{OH}^{-}(\text{aq})$ แล้วเกิด $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	$\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{OH}^{-}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3$				
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					