ถ้ารบกวนสมดุลของปฏิกิริยาต่อไปนี้ สมดุลของระบบจะเลื่อนไปทิศทางใด
-ให้เติมคำว่าเลื่อนซ้าย หรือ เลื่อนขวา ใต้ลูกศร
- ให้เติมคำว่า เพิ่มขึ้น หรือ ลดลง ใต้สูตรเคมีของสารที่ความเข้มข้นเปลี่ยนแปลง และเติมคำว่า คงเดิม ใต้สูตรสารที่ไม่เปลี่ยนแปลง

ข้อ	การรบกวนสมดุล โดยการ	ปฏิกิริยาเคมี				
ตัวอย่าง	เติมสาร $Fe^{3+}(aq)$	$Fe^{3+}(aq)$ +	$SCN^{-}(aq)$	$\rightleftharpoons$	$[FeSCN]^{2+}(aq)$	
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร	เพิ่มขึ้น	ลดลง	เลื่อนขวา	เพิ่มขึ้น	
1)	เติม $H_2(g)$		$C_2H_6(g)$	$\rightleftharpoons$	$H_2(g)$ +	$C_2H_4(g)$
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
2)	เติม $NO_2(g)$		$2NO_2(g)$	$\rightleftharpoons$	$2NO(g)$ +	$O_2(g)$
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
3)	ลด $CO(g)$	$CO(g)$ +	$Cl_2(g)$	$\rightleftharpoons$	$COCl_2$	
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
4)	เติม O_2	$2SO_2(g)$ +	$O_2(g)$	$\rightleftharpoons$	$2SO_3(g)$	
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
5)	เติม $Pb(NO_3)_2(s)$ ซึ่งจะแตกตัวให้ $Pb^{2+}(aq)$	$PbSO_4(s)$ +	$H^{+}(aq)$	$\rightleftharpoons$	$Pb^{2+}(aq)$ +	$HSO_4^{-}(aq)$
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
6)	เติม $AgNO_3(s)$ ซึ่งแตกตัวให้ Ag^{+} (aq) ที่สามารถไปจับกับ Cl^{-} (aq)แล้วเกิดตกตะกอน $AgCl(s)$		$PbCl_2(s)$	$\rightleftharpoons$	$Pb^{2+}(aq)$ +	$2Cl^{-}(aq)$
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					
7)	เติม $HCl(aq)$ซึ่งแตกตัวให้ $H^{+}(aq)$ ที่สามารถไปจับกับ $OH^{-}(aq)$ แล้วเกิด $H_2O(l)$	$Fe^{3+}(aq)$ +	$3OH^{-}(aq)$	$\rightleftharpoons$	$Fe(OH)_3$	
	การเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสาร					

LIVEWORKSHEETS