

หลักของเลขชาติแยก ที่ส่งผลต่อสมดุลเคมี

วิธีการทำ 1. พิจารณาโจทย์ ว่าเป็นผลจากปัจจัยใด ไม่ส่งผลต่อค่าคงที่สมดุล 1.1 ความเข้มข้น 1.2 ความดัน และปริมาตร ส่งผลต่อค่าคงที่สมดุล 1.3 อุณหภูมิ	2. ระบุคำตอบที่สอดคล้อง โดยตอบ “0” หมายถึง ไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงใดๆ “1” หมายถึง ปฏิริยาไปข้างหน้ามากกว่าย้อนกลับ “2” หมายถึง ปฏิริยาย้อนกลับมากกว่าไปข้างหน้า
---	---

1. $A(aq) + B(aq) + \text{พลังงาน} \rightarrow C(aq) + D(aq)$ [เพิ่มอุณหภูมิ]
2. $A(g) + B(g) \rightarrow C(g) + D(g)$ [เพิ่มความดัน]
3. $A(aq) + B(aq) + [\text{เติมสาร B เพิ่ม}] \rightarrow C(aq) + D(aq)$
4. $A(aq) + B(aq) \rightarrow C(aq) + D(aq) + \text{พลังงาน}$ [ลดอุณหภูมิ]
5. $A(aq) + B(aq) + \text{พลังงาน} \rightarrow C(aq) + D(aq)$ [ลดอุณหภูมิ]
6. $A(aq) + B(aq) + [\text{เติมสาร C เพิ่ม}] \rightarrow C(aq) + D(aq)$
7. $A(g) + B(g) \rightarrow C(g) + 2D(g)$ [เพิ่มความดัน]
8. $A(g) + B(g) \rightarrow C(g) + D(g)$ [เพิ่มปริมาตร]
9. $A(aq) + B(aq) \rightarrow C(aq) + D(aq) + \text{พลังงาน}$ [เพิ่มอุณหภูมิ]
10. $A(g) + B(g) \rightarrow C(g) + 2D(g)$ [ลดปริมาตร]