

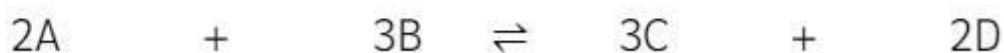
ปฏิกิริยา $2A + 3B \rightleftharpoons 3C + 2D$

หากเริ่มต้น มีสารตั้งต้น A และ B ความเข้มข้น ชนิดละ 12 M

เมื่อปฏิกิริยาเข้าสู่ภาวะสมดุลแล้ว

พบว่า มีสารผลิตภัณฑ์ C เข้มข้น 6 M ในระบบ

จงคำนวณค่าคงที่สมดุลของปฏิกิริยานี้



เริ่มต้น

ใช้ไป

สมดุล

สูตรคำนวณค่า $K = \dots\dots\dots$

ตอบ ค่าคงที่สมดุล เท่ากับ $\dots\dots\dots$

เลขที่ $\dots\dots\dots$