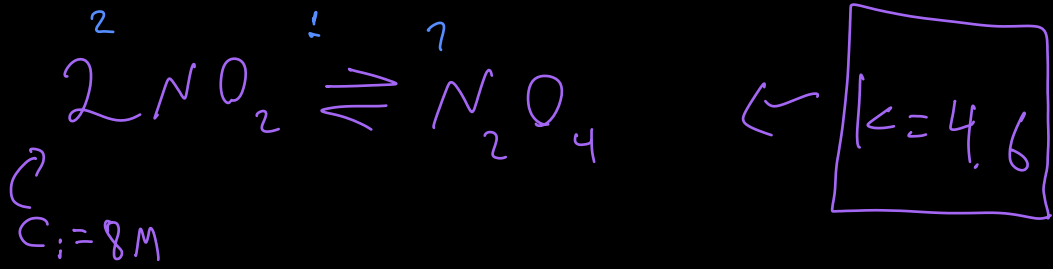


קבוע שיווי משקל



NO_2	N_2O_4
8	0
6	1
4	2
2	3
0.88	3.56
0.88	3.56
0.88	3.56

$$K = \frac{C_{\text{N}_2\text{O}_4}}{C_{\text{NO}_2}^2} = \frac{[\text{N}_2\text{O}_4]}{[\text{NO}_2]^2} = \frac{3.56}{0.88^2} = 4.6$$

$K = 4.6$

$$K = \frac{\text{מוצרים}}{\text{מגיבים}}$$



$K = \frac{[C]}{[A] \cdot [B]^2}$

כללים לכתיבת ביטוי לקבוע שיווי משקל:

1. מותחים קו שבר. תוצרים במונה (למעלה), מגיבים במכנה (למטה)
2. משתמשים רק בריכוזים של מומסים (aq) בלחצים חלקיים של גזים (g). מוצקים (s) ונוזלים (l) לא נכללים בקבוע שיווי משקל.
3. תוצרים מוכפלים אחד בשני, מגיבים מוכפלים אחד בשני.
4. כל חומר בחזקת המקדם הסטויכיומטרי שלו.