$$K_C = \frac{(c_{NO_2})^2}{c_{N_2O_4}}$$

$$K_C = \frac{(1{,}41 \cdot 10^{-2}\ \text{mol/L})^2}{4{,}27 \cdot 10^{-2}\ \text{mol/L}}$$

$$= \frac{1{,}988 \cdot 10^{-4}\ \text{mol}^2/\text{L}^2}{4{,}27 \cdot 10^{-2}\ \text{mol/L}}$$

$$= 0{,}466 \cdot 10^{-2}\ \text{mol/L}$$

$$= 4{,}66 \cdot 10^{-3}\ \text{mol/L}$$