

Zadanie 7.1

$$K_p = \frac{p_{\text{CO}}^2}{p_{\text{CO}_2}}$$

Zadanie 7.2

Czynnik zewnętrzny	Równowaga chemiczna
Obniżenie temperatury	przesunie się w lewo
Wzrost ciśnienia	przesunie się w lewo
Zmniejszenie ilości CO	przesunie się w prawo
Zwiększenie ilości C	nie zmieni się
Dodatek katalizatora	nie zmieni się

Zadanie 8.1

$$v = k \cdot c_{\text{NO}}^2 \cdot c_{\text{Cl}_2}$$

Cl₂ : pierwszy; NO : drugi

Zadanie 8.2

$$k = 1,77 \cdot 10^2 [\text{dm}^6 / (\text{mol}^2 \cdot \text{min})]$$

Zadanie 8.3

Szybkość reakcji wzrośnie 8 razy.

Zadanie 9.1

$$K_c = \frac{[D]}{[B]^2}$$

Zadanie 9.2

$$K_c = 0,5$$

Zadanie 9.3

—
←
—
←

Zadanie 10.1

Szybkość reakcji zmaleje około 3-krotnie.

Zadanie 10.2

Stan równowagi reakcji przesunięty jest w prawą stronę.

Zadanie 10.3

$c_A = 0,06 \text{ mol/dm}^3$
 $c_B = 1,83 \text{ mol/dm}^3$
 $c_C = 0,77 \text{ mol/dm}^3$

Zadanie 11

P, P, F, P