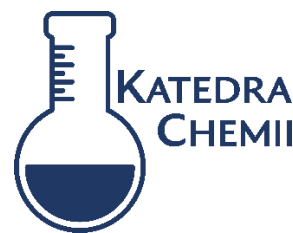




**AKADEMIA NAUK  
STOSOWANYCH  
W TARNOWIE**

Wydział Matematyczno-  
-Przyrodniczy



### Zadanie 1.1

w lewo

### Zadanie 1.2

[A] = 4,6 mol/dm<sup>3</sup>,  
[B] = 1,4 mol/dm<sup>3</sup>,  
[C] = 3,4 mol/dm<sup>3</sup>.

### Zadanie 2.1

$$K_p = \frac{p_{CO}^2}{p_{CO_2}}$$

### Zadanie 2.2

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 3.1

$$v = k \cdot c_{NO}^2 \cdot c_{Cl_2}$$

Cl<sub>2</sub> : pierwszy;                      NO : drugi

### Zadanie 3.2

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

### Zadanie 3.3

Szybkość reakcji wzrośnie 8 razy.