Kinetyka

Bartosz Pluciński

19 01 2021

1. Wstęp

Miejsce na wstęp teoretyczny.

2. Wykonanie eksperymentu

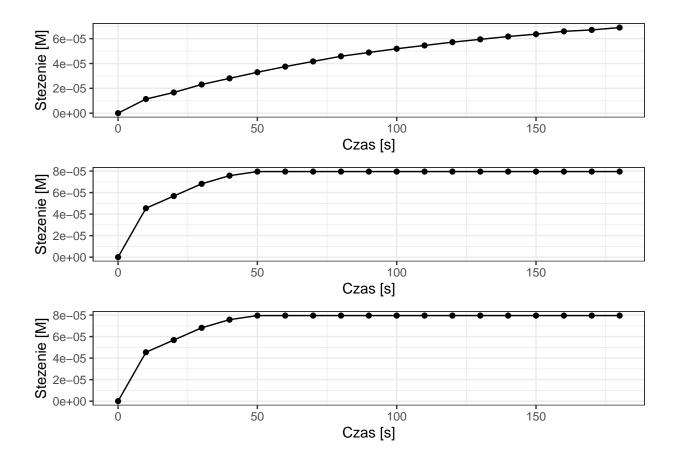
```
# Wczytywanie pakietu do robienia wykresów
library(ggplot2)
library(gridExtra)
# Molowy współczynnik ekstynkcji utlenionego pirogalolu
mwe = 2640
# Odstępy czasu po których dokonywano pomiaru absorbancji;
# od 0 do 180 s, co 10 s
time = seq(0, 180, 10)
```

3. Wyniki

3.1 Pierwsze stężenie substratu - 62,5 ppm

```
# wartości zmierzonej absorbancji uszeregowane w czasie;
# miejsca dziesiętne oddzielone kropką!
abs_s2a = c(0, 0.03, 0.044,
           0.061, 0.074, 0.087,
           0.099, 0.11, 0.121,
           0.129, 0.137, 0.144,
           0.151, 0.157, 0.163,
           0.168, 0.174, 0.177,
           0.182)
abs_s2b = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21)
abs_s2c = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
```

```
0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21)
# Obliczamy stężenie produktu C = abs * mwe
C_s2a = abs_s2a / mwe
C_s2b = abs_s2b / mwe
C_s2c = abs_s2c / mwe
# Obliczamy szybkość początkową reakcji
V0_st2a = (C_s2a[6] - C_s2a[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st2a
## [1] 6.590909e-07
V0_st2b = (C_s2b[6] - C_s2b[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st2b
## [1] 1.590909e-06
V0_st2c = (C_s2c[6] - C_s2c[1]) / (time[6] - time[1])
V0 st2c
## [1] 1.590909e-06
# wykres pokazujący zmiany stężenia utlenionego pirogalolu w czasie
stezenie_2a = data.frame(time, C_s2a)
vplot_c2a = ggplot(data = stezenie_2a, aes(time, C_s2a)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
stezenie_2b = data.frame(time, C_s2b)
vplot_c2b = ggplot(data = stezenie_2b, aes(time, C_s2b)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
stezenie_2c = data.frame(time, C_s2c)
vplot_c2c = ggplot(data = stezenie_2c, aes(time, C_s2c)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
gridExtra::grid.arrange(vplot_c2a, vplot_c2b, vplot_c2c, nrow = 3)
```

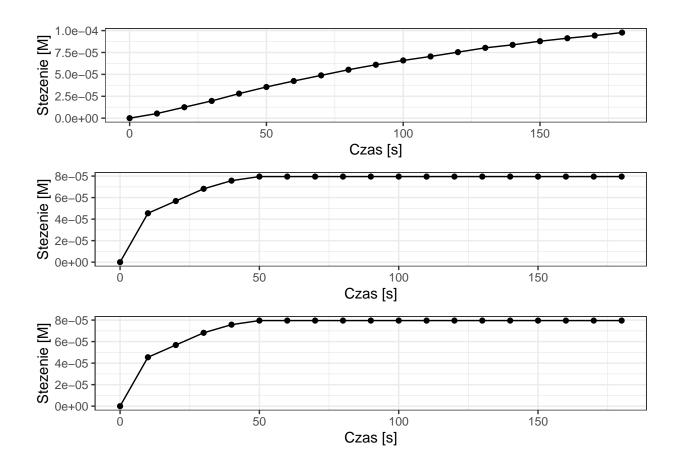


3.2 Drugie stężenie substratu - $125~\mathrm{ppm}$

```
# wartości zmierzonej absorbancji uszeregowane w czasie;
# miejsca dziesiętne oddzielone kropką!
abs_s3a = c(0, 0.014, 0.033,
           0.052, 0.074, 0.094,
           0.112, 0.129, 0.146,
           0.161, 0.174, 0.186,
           0.199, 0.212, 0.221,
           0.232, 0.241, 0.249,
           0.258)
abs_s3b = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21)
abs_s3c = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
```

```
0.21)
# Obliczamy stężenie produktu C = abs * mwe
C_s3a = abs_s3a / mwe
C_s3b = abs_s3b / mwe
C_s3c = abs_s3c / mwe
# Obliczamy szybkość początkową reakcji
V0_st3a = (C_s3a[6] - C_s3a[1]) / (time[6] - time[1])
VO st3a
## [1] 7.121212e-07
V0_st3b = (C_s3b[6] - C_s3b[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st3b
## [1] 1.590909e-06
V0_st3c = (C_s3c[6] - C_s3c[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st3c
## [1] 1.590909e-06
# wykres pokazujący zmiany stężenia utlenionego pirogalolu w czasie
stezenie_3a = data.frame(time, C_s3a)
vplot_c3a = ggplot(data = stezenie_3a, aes(time, C_s3a)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme bw()
stezenie_3b = data.frame(time, C_s3b)
vplot_c3b = ggplot(data = stezenie_3b, aes(time, C_s3b)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
stezenie_3c = data.frame(time, C_s3c)
vplot_c3c = ggplot(data = stezenie_3c, aes(time, C_s3c)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
```

gridExtra::grid.arrange(vplot_c3a, vplot_c3b, vplot_c3c, nrow = 3)

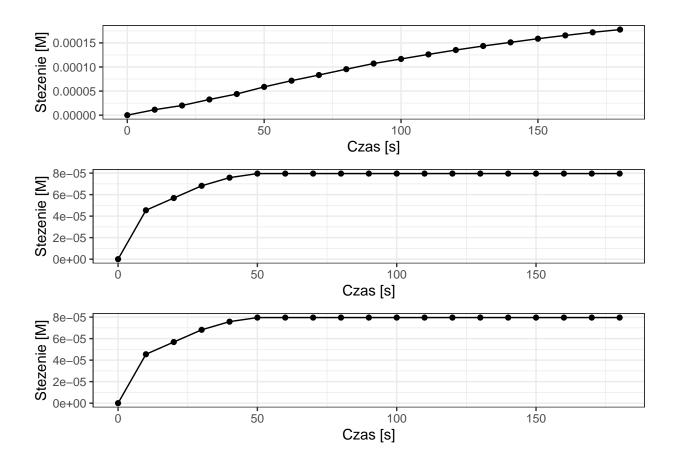


3.3Trzecie stężenie substratu - $250~\mathrm{ppm}$

```
# wartości zmierzonej absorbancji uszeregowane w czasie;
# miejsca dziesiętne oddzielone kropką!
abs_s4a = c(0, 0.03, 0.053,
           0.086, 0.116, 0.155,
           0.189, 0.22, 0.252,
           0.283, 0.308, 0.333,
           0.357, 0.379, 0.399,
           0.419, 0.437, 0.454,
           0.469)
abs_s4b = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21)
abs_s4c = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
```

```
0.21)
# Obliczamy stężenie produktu C = abs * mwe
C_s4a = abs_s4a / mwe
C_s4b = abs_s4b / mwe
C_s4c = abs_s4c / mwe
# Obliczamy szybkość początkową reakcji
V0_st4a = (C_s4a[6] - C_s4a[1]) / (time[6] - time[1])
VO st4a
## [1] 1.174242e-06
V0_st4b = (C_s4b[6] - C_s4b[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st4b
## [1] 1.590909e-06
V0_st4c = (C_s4c[6] - C_s4c[1]) / (time[6] - time[1])
VO_st4c
## [1] 1.590909e-06
# wykres pokazujący zmiany stężenia utlenionego pirogalolu w czasie
stezenie_4a = data.frame(time, C_s4a)
vplot_c4a = ggplot(data = stezenie_4a, aes(time, C_s4a)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme bw()
stezenie_4b = data.frame(time, C_s4b)
vplot_c4b = ggplot(data = stezenie_4b, aes(time, C_s4b)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
stezenie_4c = data.frame(time, C_s4c)
vplot_c4c = ggplot(data = stezenie_4c, aes(time, C_s4c)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
```

gridExtra::grid.arrange(vplot_c4a, vplot_c4b, vplot_c4c, nrow = 3)

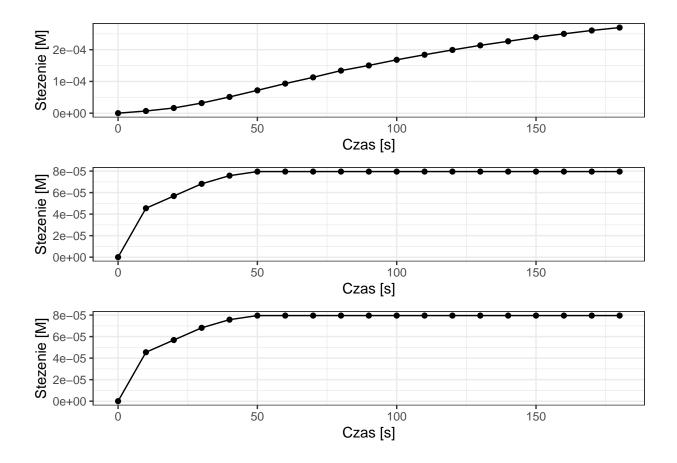


3.4Czwarte stężenie substratu - $500~\mathrm{ppm}$

```
# wartości zmierzonej absorbancji uszeregowane w czasie;
# miejsca dziesiętne oddzielone kropką!
abs_s5a = c(0, 0.018, 0.043,
           0.084, 0.135, 0.19,
           0.246, 0.298, 0.354,
           0.397, 0.444, 0.486,
           0.526, 0.564, 0.598,
           0.632, 0.66, 0.688,
           0.712)
abs_s5b = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21)
abs_s5c = c(0, 0.12, 0.15,
           0.18, 0.20, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
           0.21, 0.21, 0.21,
```

```
0.21)
# Obliczamy stężenie produktu C = abs * mwe
C_s5a = abs_s5a / mwe
C_s5b = abs_s5b / mwe
C_s5c = abs_s5c / mwe
# Obliczamy szybkość początkową reakcji
V0_st5a = (C_s5a[6] - C_s5a[1]) / (time[6] - time[1])
VO st5a
## [1] 1.439394e-06
V0_st5b = (C_s5b[6] - C_s5b[1]) / (time[6] - time[1])
V0_st5b
## [1] 1.590909e-06
V0_st5c = (C_s5c[6] - C_s5c[1]) / (time[6] - time[1])
VO_st5c
## [1] 1.590909e-06
# wykres pokazujący zmiany stężenia utlenionego pirogalolu w czasie
stezenie_5a = data.frame(time, C_s5a)
vplot_c5a = ggplot(data = stezenie_5a, aes(time, C_s5a)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme bw()
stezenie_5b = data.frame(time, C_s5b)
vplot_c5b = ggplot(data = stezenie_5b, aes(time, C_s5b)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
stezenie_5c = data.frame(time, C_s5c)
vplot_c5c = ggplot(data = stezenie_5c, aes(time, C_s5c)) +
            geom_point() +
            geom_line() +
            xlab("Czas [s]") +
            ylab("Stężenie [M]") +
            theme_bw()
```

gridExtra::grid.arrange(vplot_c5a, vplot_c5b, vplot_c5c, nrow = 3)



4. Obliczanie Km i Vmax - wykres

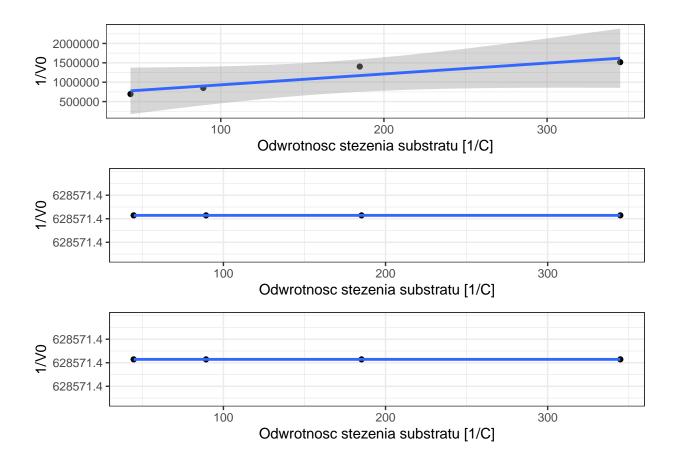
4.1 Powtórzenie "a"

4.2 Powtórzenie "b"

4.3 Powtórzenie "c"

4.4 Wykresy Lineweavera-Burka

```
gridExtra::grid.arrange(LB_plot_a, LB_plot_b, LB_plot_c, nrow = 3)
```



5. Obliczanie Km i Vmax - obliczenia

Obliczamy parametry równania

$$y = ax + b$$

. Odwrotność szybkości maksymalnej enzymu odczytujemy z miejsca przecięcia prostej z osią Y, odwrotność stałej Michaelisa z miejsca przecięcia z osią X. Współczynnik 'a' odpowiada stosunkowi wartości

$$\frac{K_m}{V_{max}}$$

5.1 Równanie prostej dla powtórzenia "a"

```
model = lm(rev_v0_a ~ rev_st)
# Współczynnik 'a'
a_a = model$coefficients[2]
a_a
## rev_st
## 2807.569

# Współczynnik 'b'
b_a = model$coefficients[1]
b_a
```

```
## (Intercept)
##
     650946.4
# Szybkość maksymalna wynosi:
Vmax_a = 1/b_a
Vmax_a
## (Intercept)
## 1.536225e-06
# Stała Michaelisa wynosi:
Km_a = a_a/b_a
Km_a
##
       rev_st
## 0.004313057
5.2 Równanie prostej dla powtórzenia "b"
model = lm(rev_v0_b ~ rev_st)
# Współczynnik 'a'
a_b = model$coefficients[2]
a_b
## rev_st
## 0
# Współczynnik 'b'
b_b = model$coefficients[1]
b_b
## (Intercept)
     628571.4
# Szybkość maksymalna wynosi:
Vmax_b = 1/b_b
Vmax_b
## (Intercept)
## 1.590909e-06
# Stała Michaelisa wynosi:
Km_b = a_b/b_b
Km_b
## rev_st
```

5.3 Równanie prostej dla powtórzenia "c"

```
model = lm(rev_v0_c ~ rev_st)
# Współczynnik 'a'
a_c = model$coefficients[2]
a_c
## rev_st
## 0
# Współczynnik 'b'
b_c = model$coefficients[1]
b_c
## (Intercept)
## 628571.4
# Szybkość maksymalna wynosi:
Vmax_c = 1/b_c
Vmax_c
## (Intercept)
## 1.590909e-06
# Stała Michaelisa wynosi:
Km_c = a_c/b_c
Km_c
## rev_st
## 0
```

6. Dyskusja