

ERRATA DO PRACY DOKTORSKIEJ

mgr inż. Patrycji Wójcik

pt.: „*Bakteryjne Δ^1 -dehydrogenazy 3-ketosteroidowe – struktura, mechanizm reakcji i zastosowanie w biokatalitycznym odwodornieniu leków steroidowych*”

Str. 14

Jest „Stanowią one podstawowy składnik komórek eukariotycznych (bakteryjnych, grzybiczych oraz zwierzęcych), a także roślinnych.”

Powinno być „Stanowią one podstawowy składnik komórek bakteryjnych, grzybiczych, zwierzęcych, a także roślinnych.”

Str. 19

Jest „Ten brak specyficzności może być spowodowany tworzeniem przejściowych form reaktywnych, które mogą podlegać szybkiej wymianie na wodór ze środowiska.”

Powinno być „Ten brak specyficzności może być spowodowany tworzeniem przejściowych form reaktywnych, które mogą podlegać szybkiej wymianie podstawników przy węglu C2 na atom wodoru z rozpuszczalnika.”

Str. 31

Jest „Mutagenezą nazywa się technikę służącą do wprowadzania zmian w sekwencji DNA, w celu sprawdzenia jej wpływu na gen lub funkcje DNA.”

Powinno być „Ukierunkowaną mutagenezą nazywa się technikę służącą do wprowadzania zmian w sekwencji DNA, w celu sprawdzenia jej wpływu na gen lub funkcje DNA.”

Str. 36

Jest „Stosując założenia stanu ustalonego można zapisać równania **XI – XIII**, jako że stężenie kompleksu E:S jest w tej fazie stałe i zależy od szybkości jego tworzenia i rozpadu.

$$\frac{[ES]}{dt} = 0 \quad \text{XI}$$

$$\frac{[ES]}{dt} = k_1[E]_f[S]_f \quad \text{XII}$$

$$-\frac{[ES]}{dt} = (k_{-1} + k_2)[ES] \quad \text{XIII}$$

Powinno być „Stosując założenia stanu ustalonego można zapisać równania **XI – XII**, jako że stężenie kompleksu E:S jest w tej fazie stałe i zależy od szybkości jego tworzenia i rozpadu.

$$\frac{d[ES]}{dt} = 0 \quad \text{XI}$$

$$\frac{d[ES]}{dt} = k_1[E]_f[S]_f - (k_{-1} + k_2)[ES] \quad \text{XII}$$

Str. 39

Jest „Kinetyczne efekty izotopowe powiązane są ze zmianami masy atomu, które z kolei wpływają na częstotliwości drgań reagujących wiązań (w ujęciu mechaniki klasycznej) lub energię punktu zerowego (w ujęciu mechaniki kwantowej)”

Powinno być „Kinetyczne efekty izotopowe powiązane są z różnicą masy atomów, która z kolei wpływa na częstotliwości drgań reagujących wiązań (w ujęciu mechaniki klasycznej) lub energię punktu zerowego (w ujęciu mechaniki kwantowej).”

Str. 40

Jest „Zmiany w stałej szybkości reakcji będą tym większe, im większa jest relatywna zmiana masy pomiędzy izotopami.”

Powinno być „Zmiany w stałej szybkości reakcji będą tym większe, im większa jest relatywna różnica masy pomiędzy izotopami.”

Str. 41

Jest

$$k_1 = 4\pi N_0 r_0 (D_A + D_B)$$

N_0 - liczba Avogadro
 r_0 - sumaryczny promień reagujących cząsteczek
 D_A, D_B - współczynnik dyfuzji cząsteczek

XXVI

Powinno być

$$k_1 = 4\pi r_0 (D_A + D_B)$$

r_0 - sumaryczny promień reagujących cząsteczek
 D_A, D_B - współczynnik dyfuzji cząsteczek

XXVI

Str. 43

Jest „W obu przypadkach można wykluczyć wpływ procesów dyfuzyjnych na tworzenie i rozpad kompleksów E:S i E:P.”

Powinno być „W obu przypadkach można wykluczyć wpływ ograniczeń procesów dyfuzyjnych na szybkość tworzenia i rozpadu kompleksów E:S i E:P.”

Str. 99

Jest „Według literatury w pH 6,5 zredukowany flawohydrochinon nie posiada ładunku (pKa = 6,7), natomiast w pH 8,0–9,0 występuje w postaci anionu $FAD_{red}H_2^-$ (**Rys. 41**).”

Powinno być „Według literatury w pH 6,5 zredukowany flawohydrochinon (pKa = 6,7) występuje w przewodzie w formie obojętnej, natomiast w pH 8,0–9,0 przeważa forma anionowa $FAD_{red}H_2^-$ (**Rys. 41**).”