

Zadanie 14.1

Wysalanie: II, V
Denaturacja: I, III, IV

Zadanie 14.2

Wysalanie: odwracalna koagulacja
Denaturacja: nieodwracalna koagulacja

Zadanie 14.3

Proces wysalania najłatwiej przebiega w pobliżu punktu izoelektrycznego

Nieodwracalny jest proces: denaturacji.

Podczas denaturacji ulega zniszczeniu struktura wtórna białek (drugo-, trzecio- i czwartorzędowa).

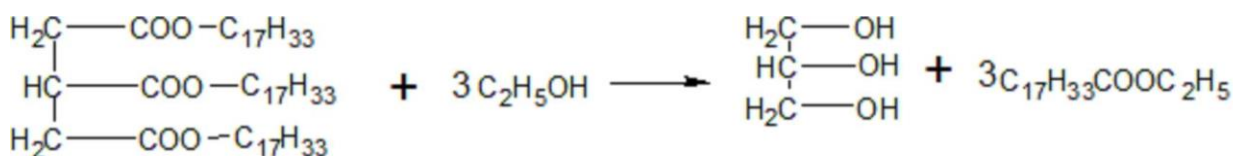
Zadanie 15.1

C, B, A

Zadanie 15.2

192 g trójstearynianu gliceryny

Zadanie 15.3

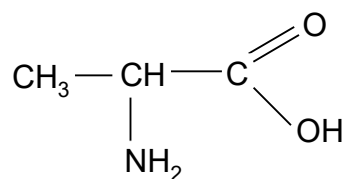


Zadanie 15.4

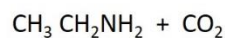
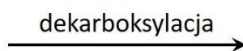
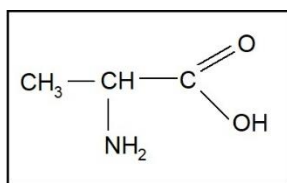
stearynian sodu

Zadanie 16.1

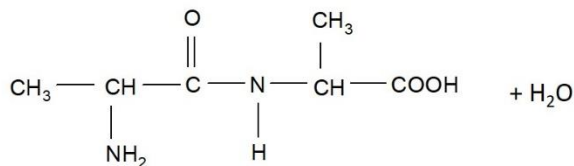
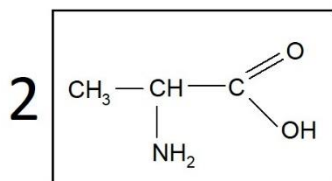
C₃H₇NO₂



Zadanie 16.2

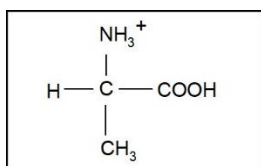


etyloamina
nazwa:

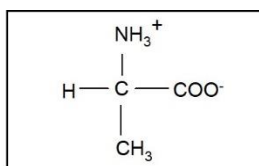
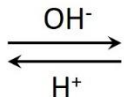


alanyloalanina
nazwa:

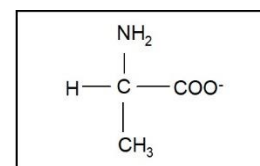
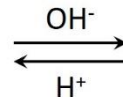
Zadanie 16.3



forma przeważająca
w pH = 1



forma przeważająca
w pH = 7

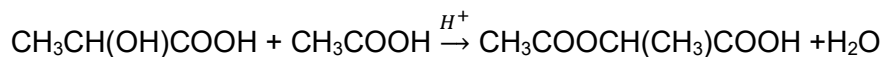


forma przeważająca
w pH = 11

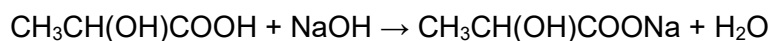
W roztworze o pH = 7 aminokwasy występują zasadniczo w formie (zjonizowanej / niezjonizowanej), ze zmianami pH roztworu (zmienia się / nie zmienia się) stan jonizacji cząsteczki aminokwasu. W roztworze kwaśnym grupa karboksylowa jest (zjonizowana / niezjonizowana), grupa aminowa jest (zjonizowana / niezjonizowana). W roztworze zasadowym grupa karboksylowa jest (zjonizowana / niezjonizowana), grupa aminowa jest (zjonizowana / niezjonizowana).

Zadanie 17.1

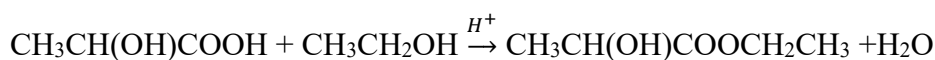
a)



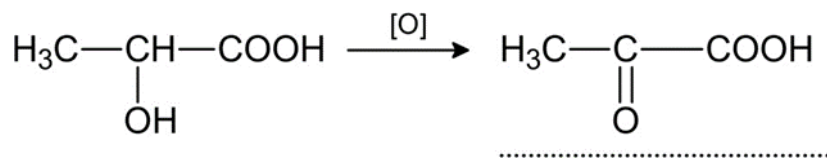
b)



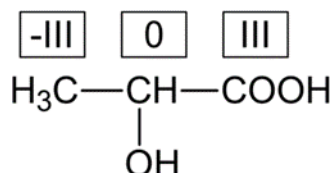
Zadanie 17.2



Zadanie 17.3



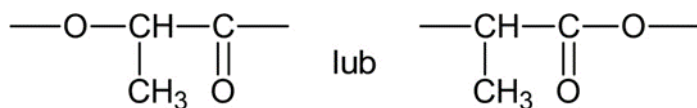
Zadanie 17.4



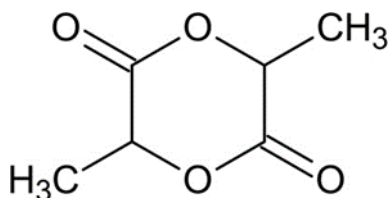
Zadanie 17.5



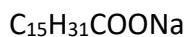
Zadanie 17.6



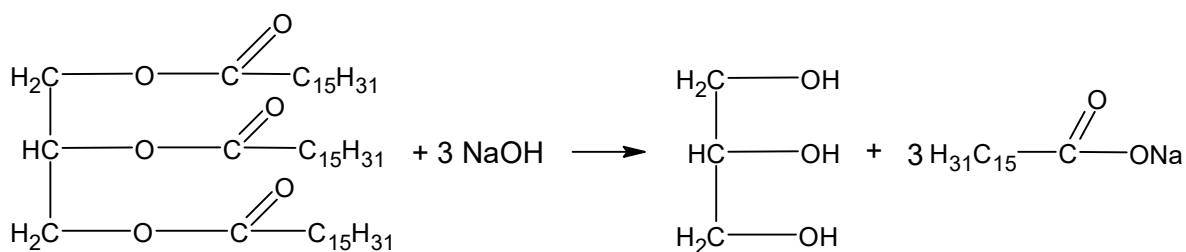
Zadanie 17.7



Zadanie 18.1



Zadanie 18.2

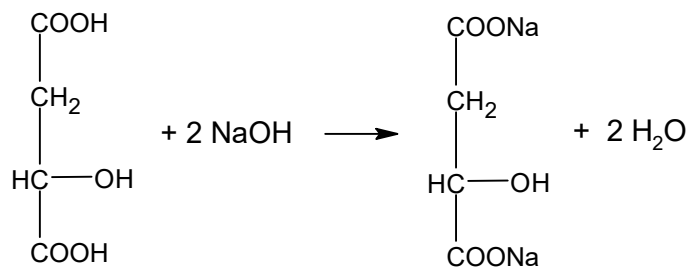


Zadanie 19.1

kwask 2-hydroksybutanodiowy

Zadanie 19.2

1:



2:

