

Zadanie 12.1

A.	
B.	
C.	

Zadanie 12.2

P, F, F, P, P

Zadanie 13.1

Wysalanie: II, V

Denaturacja: I, III, IV

Zadanie 13.2

Wysalanie: odwracalna koagulacja

Denaturacja: nieodwracalna koagulacja

Zadanie 13.3

Proces wysalania najłatwiej przebiega w pobliżu punktu izoelektrycznego

Nieodwracalny jest proces: denaturacji.

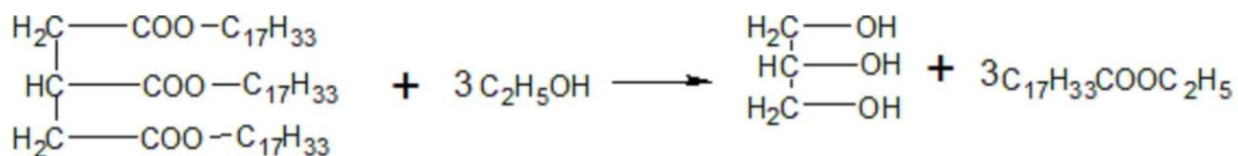
Podczas denaturacji ulega zniszczeniu struktura wtórna białek (drugo-, trzecio- i czwartorzędowa).

Zadanie 14.1

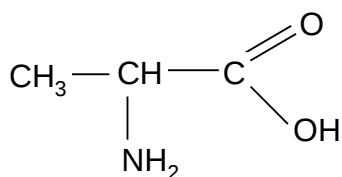
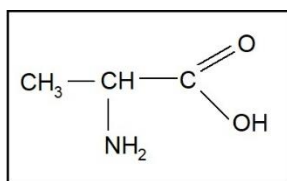
C, B, A

Zadanie 14.2

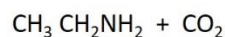
192 g trójstearynianu gliceryny

Zadanie 14.3**Zadanie 14.4**

stearynian sodu

Zadanie 15.1 $\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_2$ **Zadanie 15.2**

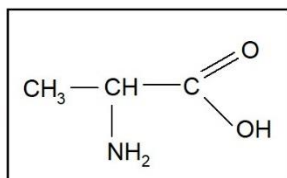
dekarboksylacja



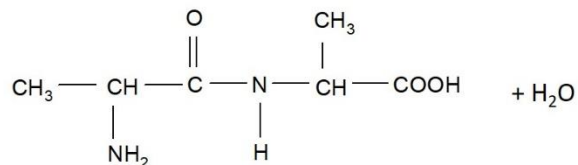
etyloamina

nazwa:

2

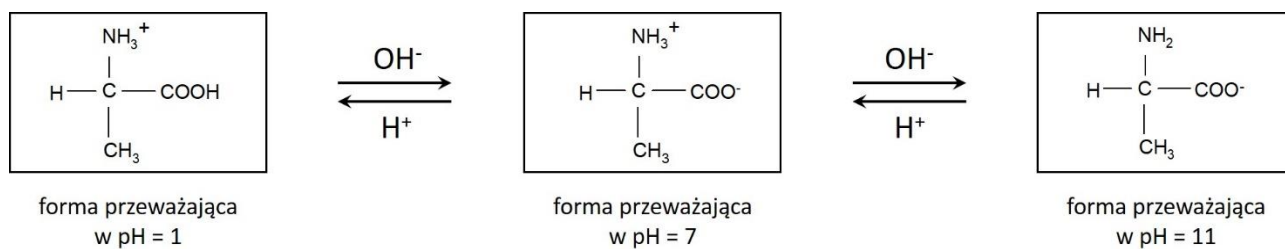


kondensacja



alanyloalanina

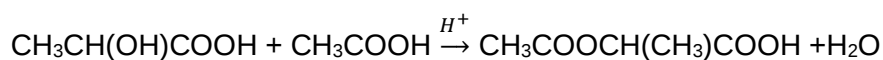
nazwa:

Zadanie 15.3

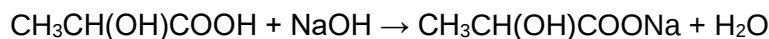
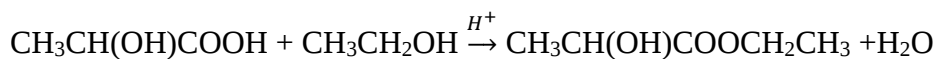
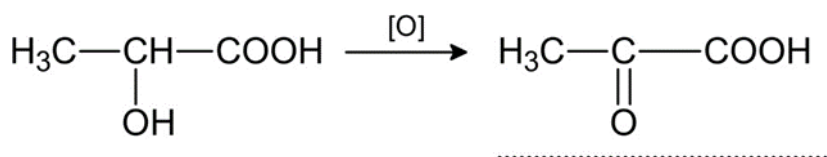
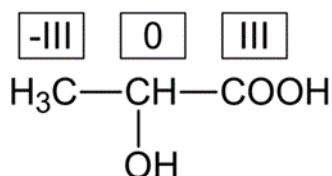
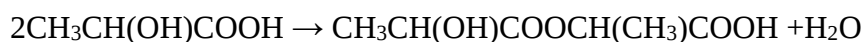
W roztworze o pH = 7 aminokwasy występują zasadniczo w formie (zjonizowanej / niezjonizowanej), ze zmianami pH roztworu (zmienia się / nie zmienia się) stan jonizacji cząsteczki aminokwasu. W roztworze kwaśnym grupa karboksylowa jest (zjonizowana / niezjonizowana), grupa aminowa jest (zjonizowana / niezjonizowana).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

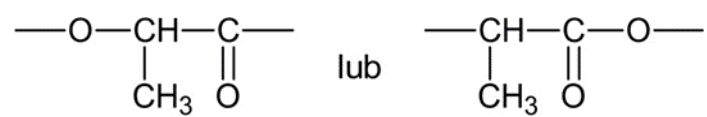
Zadanie 16.1

a)



b)

**Zadanie 16.2****Zadanie 16.3****Zadanie 16.4****Zadanie 16.5**

Zadanie 16.6**Zadanie 16.7**