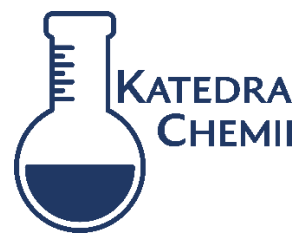


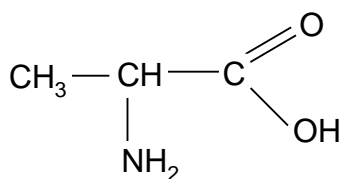
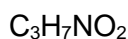


**AKADEMIA NAUK
STOSOWANYCH
W TARNOWIE**

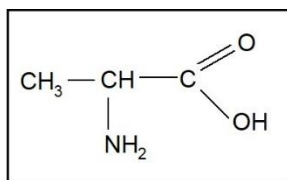
Wydział Matematyczno-
-Przyrodniczy



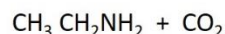
Zadanie 9.1



Zadanie 9.2

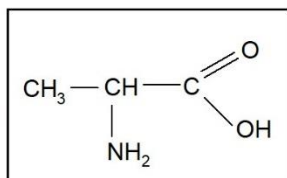


dekarboksylacja

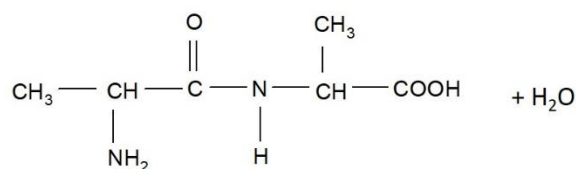


etyloamina
nazwa:

2

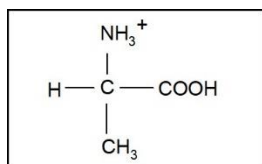


kondensacja

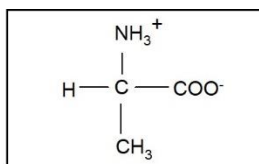
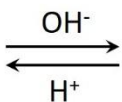


alanyloalanina
nazwa:

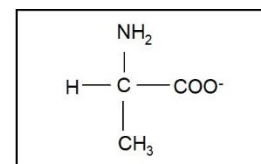
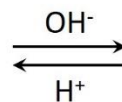
Zadanie 9.3



forma przeważająca
w pH = 1



forma przeważająca
w pH = 7

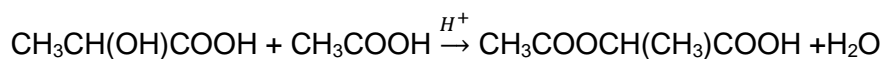


forma przeważająca
w pH = 11

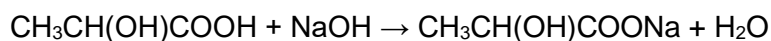
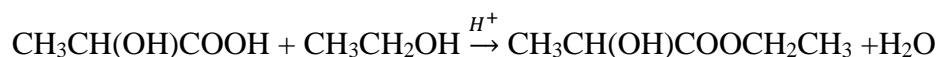
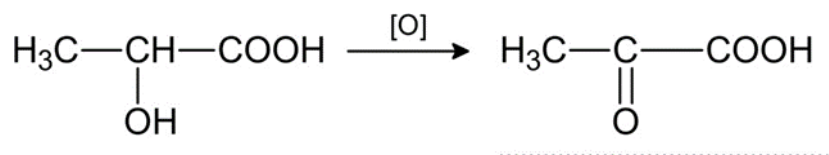
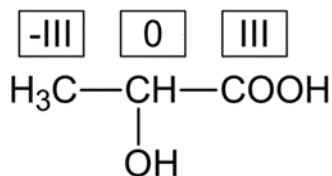
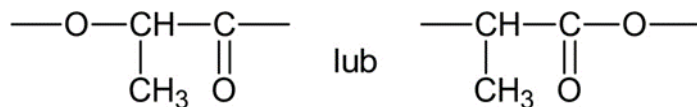
W roztworze o pH = 7 aminokwasy występują zasadniczo w formie (zjonizowanej / niezjonizowanej), ze zmianami pH roztworu (zmienia się / nie zmienia się) stan jonizacji cząsteczki aminokwasu. W roztworze kwaśnym grupa karboksylowa jest (zjonizowana / niezjonizowana), grupa aminowa jest (zjonizowana / niezjonizowana).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

Zadanie 10.1

a)



b)

**Zadanie 10.2****Zadanie 10.3****Zadanie 10.4****Zadanie 10.5****Zadanie 10.6****Zadanie 10.7**