

# FARMACJA FIZYCZNA

## II r. Farmacja

### TEMATY ĆWICZEŃ LABORATORYJNYCH

1. Wyznaczanie stałej szybkości reakcji hydrolizy octanu etylu w środowisku kwaśnym.
2. Wyznaczanie stałej szybkości reakcji hydrolizy octanu etylu w środowisku zasadowym.
3. Badanie trwałości leku metodą przyspieszonego starzenia.
4. Wpływ stężenia roztworu i temperatury na lepkość cieczy.
5. Pomiar krytycznego stężenia micelnego związku powierzchniowo aktywnego i wyznaczenie izotermy adsorpcji.
6. Badanie adsorpcji kwasu propionowego na węglu aktywnym.
7. Wyznaczanie stopnia i stałej dysocjacji słabego kwasu i słabej zasady metodą potencjometryczną.
8. Badanie właściwości układów koloidalnych. Emulsje.
9. Wyznaczanie współczynnika podziału ( $K_{o/w}$ ) kwasu octowego pomiędzy octan etylu i wodę.
10. Pomiar przewodnictwa i wyznaczenie granicznych przewodnictw molowych elektrolitów słabych i mocnych. Wyznaczanie stopnia i stałej dysocjacji słabego kwasu metodą konduktometryczną.
11. Pomiar siły elektromotorycznej ogniw galwanicznych i wyznaczenie współczynnika aktywności jonów chlorkowych z pomiarów SEM.
12. Wyznaczanie iloczynu rozpuszczalności trudno rozpuszczalnych soli z pomiarów SEM ogniw galwanicznych i przez pomiar przewodnictwa roztworów.
13. Badanie kinetyki uwalniania pentoksyfiliny z implantów ceramicznych.