

Spisz ćwiczeń wykonywanych na pracowni

CHEMIA II rok semestr letni

- Ćw. 13. Pomiar siły elektromotorycznej ogniw. Wyznaczanie potencjałów półogniw $Zn^{2+}|Zn$ i $Cu^{2+}|Cu$ oraz iloczynów rozpuszczalności halogenków srebra.
- Ćw. 14. Wyznaczanie zmian funkcji termodynamicznych reakcji prądotwórczej w ogniwach
- Ćw. 15. Entropia mieszania roztworów na podstawie pomiarów siły elektromotorycznej ogniw stężeniowych
- Ćw. 16. Wyznaczanie stałej dysocjacji słabego kwasu na podstawie pomiarów SEM ogniw
- Ćw. 17. Zależność przewodnictwa elektrycznego mocnych elektrolitów od stężenia
- Ćw. 18. Przewodnictwo wody i słabych elektrolitów. Wyznaczanie stałej dysocjacji K_c słabych elektrolitów
- Ćw. 21. Kinetyka hydrolizy estrów w środowisku kwaśnym
- Ćw. 22. Kinetyka reakcji z równaniem I rzędu. Hydroliza sacharozy.
- Ćw. 23. Kinetyka reakcji jonów jodkowych jonami nadsiarczanowymi
- Ćw. 24. Wyznaczanie stałej szybkości reakcji rozkładu ditlenku diwodoru z udziałem katalizatora węglowego