

OBSAH.

	Str.
1. Vznik a povaha polarografické metody	5
Potenciál elektrody, polarisace. Polarografie, polarograf, polarogramy. Vznik polarografie.	
2. Zařízení polarografické	18
Rtuťová kapková elektroda. Sestavování rtuťové kapkové elektrody. Výhody rtuťové kapkové elektrody. Elektrolytické nádoby. Galvanometr a reduktor citlivosti. Polarograf. Pomocná zařízení.	
3. Provádění polarografické elektrolysy	42
Umístění přístrojů. Nastavení potenciálního spádu na můstku. Registrace křivek. Měření potenciálu pomocné elektrody.	
4. Význam polarografických křivek intensity a napětí.	51
Obecný význam polarografických křivek intensity a napětí. Kapacitní a elektrolytické proudy polarografické. Zvratné a nezvratné elektrodové děje. Rovnovážný potenciál elektrody. Elektromotorická síla koncentračních článků. Tvar polarografických křivek s nadbytečným elektrolytem. Polarografické vlny. Půlvlnové potenciály. Vylučování a redukce volných kationtů. Vylučování kationtů z roztoků komplexních solí. Redukce molekul nedissociovaných. Depolarizační účinky aniontů.	
5. Mezní proudy polarografické	80
6. Maxima na křivkách intensity a napětí	91
7. Použití polarografie v chemické analýze	101
Přehled polarograficky účinných látek. Příprava roztoků. Čtení polarogramů. Systematické určování kationtů. Určování aniontů. Analýsa anorganických sloučenin elektrolyticky nedissociovaných. Analýsa organických sloučenin.	
8. Speciální užití polarografie	134
Zkoušení čistoty. Zkoušení potravin. Použití v biochemii a v lékařství.	