

želatinizovaly ochladením na teplotu miestnosti. Jednako presná povaha resyntetizovaných bielkovín (molekulová váha, elektrochemické a biologické vlastnosti) sa ešte neobjasnila.

Hydrolyzovaný ovalbumín po resyntéze trypsínom za vysokého tlaku bol tiež rovnakého složenia ako pôvodný ovalbumín. Resyntéza hemoglobínu pomocou papainu dávala produkt bez pigmentu, podobajúceho sa globulínu. Pri resyntéze sérového globulínu trypsínom boli výsledky celkom iné. Vznikol gél nerozpustný v kyselinách, alkáliách alebo roztokoch solí. Pôsobením silnou kyselinou octovou tento gél prešiel v kalný, koloidálny roztok.

Literatúra

S. E. Bresler. M. V. Glikina; *Biochimija* 12; 389—405 (1947).

NOVÉ KNIHY A ČASOPISY

Prof. Dr. J. Heyrovský — Dr. P. Zuman: **Úvod do praktickej polarografie.** Vydala Práca, Bratislava 1950, str. 170, cena broš. 90.—

Vzácnny prínos pre našu odbornú chemickú literatúru znamená kniha Prof. Dr. J. Heyrovského a Dr. P. Zumana *Úvod do praktickej polarografie*, ktorá sa zjavila na našom knižnom trhu koncom minulého roku. Po prednáškach o polarografii, ktoré konal Prof. Heyrovský v Bratislave v máji minulého roku, dostáva sa opäť slovenskej chemickej vede a priemyslu cti, že práve v Bratislave vychádza jeho kniha z odboru polarografie ako prvá svojho druhu u nás. Vydanie tejto odbornej knihy chemické kruhy iste s potešením uvítajú, lebo polarografia ako analytická metóda sa v poslednom čase rozšírila a udomácnila v chemických laboratóriách nášho priemyslu a nášho výskumníctva.

Významná je skutočnosť, že dielo vychádza v slovenčine. Za veľmi pekný slovenský preklad vďačíme Prof. Dr. Miloslavovi Dillingerovi, ktorý dal dielu peknú formu a pre mnohé odborné výrazy z tohto špeciálneho odboru, ktoré ešte neboli ustálené, našiel jazykove správne tvary a obohatil tak náš odborný chemický slovník.

Obsah praktickej polarografie je v knihe rozdelený do šiestich oddielov, v ktorých autori metodicky úplne správne, ľahkým a srozumiteľným spôsobom uvádzajú začiatočníka do tajomstva polarografie. Veľkou prednosťou knihy je, že u čitateľa nepredpokladá nijaké predbežné znalosti z polarografie, ale že text čiste praktického rázu, pretkaný základnými teoretickými prvkami polarografie, postupne uvádza začiatočníka i do teórie polarografickej analýzy. Práve z uvedených dôvodov bude

knihy výbornou učebnou pomôckou pre tých, ktorí chcú vniknúť do umenia polarografickej analýzy, okrem toho však kniha poslúži i odborníkom, ktorí už v polarografii pracujú, množstvom praktických pokynov a rád, ako sa vyvarovať ťažkostí, prípadne ako odstrániť chyby, ktoré sa v polarografickej analýze vyskytnú.

Pre začiatočníka zvlášť významné sú prvé tri oddiely knihy, v ktorých sa čitateľ oboznamuje s princípmi polarografie, s používaním najzákladnejších prístrojov, potrebných v polarografickej analýze, a kde nájde príklady jednoduchých stanovení katiónov, aniónov a organických slúčenín za prístupu i za neprístupu vzduchu. V nasledujúcom oddiele čitateľ nájde ukážky použitia polarografie v metalurgii, vo farmácii, biochémii, potravinárskom priemysle a lekárstve. Ďalší oddiel opisuje princíp polarometrickej titrácie s niekoľkými príkladmi a konečne posledný oddiel oboznamuje čitateľa s derivačnou metódou polarografickej analýzy a s jej výhodami pri stanovení stôp látok alebo primiešanín. Pripojené sú tiež tabuľky najdôležitejších depolarizačných potenciálov, zoznam potrebných reagensí a laboratórneho zariadenia a prehľad literatúry z odboru polarografie.

Knihy obsahuje veľké množstvo názorných obrázkov a reprodukcií polarogramov, ktoré pekne zapadajú do textu a dovŕšujú tak formálnu dokonalosť diela.

Vyzdvihnúť treba tiež peknú tlač, vkusnú grafickú úpravu vnútra i obálky knihy, ktoré tvoria pekný rámec diela a hlavne ľudovú cenu knihy, čo všetko je zásluhou tlačiarne a vydavateľstva Práca v Bratislave.

J. Leška.

O P R A V A.

V článku O. Tomička, A. Blažka a Z. Roubala Titrace v nevodných roztokoch VI. (Chemické zvesti IV. 9—10) má byť pod grafom na str. 502 správne tento text:

Graf č. 2.

Průběh polarometrické i potenciometrické titrace alkoholu skořicového 0,0917 n bromem se srovnávací elektrodou kalomelovou. Naváženo 0,0752 g, rozpuštěno v 1 ml ledové kyseliny octové, doplněno základním roztokem na 12 ml a zahřáto na 76°C. Křivka I. průběh titrace potenciometrické. Křivka II. — průběh titrace polarometrické.