

Les auteurs remercient sincèrement la COMMISSION POUR LA SCIENCE ATOMIQUE du FONDS NATIONAL SUISSE DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE, de l'aide financière accordée pour ce travail.  
- Les microanalyses (C, H et N selon DUMAS) ont été effectuées par le Dr EDER, lab. de micro-analyse de l'Ecole de Chimie, Université de Genève.

### SUMMARY

The authors describe a modified procedure for the preparation of chromatographically pure phenylthiohydantoines of amino acids.

In mild alkaline medium, cysteine reacts with 2 molecules of phenylisothiocyanate to yield the corresponding N and S phenylthiocarbamylated derivative which, treated at room temperature with a mixture of  $\text{CH}_3\text{COOH}$  (9 vol.) and concentrated hydrochloric acid (1 vol.), is transformed into the corresponding S-phenylthiocarbamylated phenylthiohydantoin (75% yield).

The phenyldithiocarbamates of hexadecanethiol and thioglycolic acid are also described.

Laboratoires de chimie organique et pharmaceutique  
de l'Université de Genève

### BIBLIOGRAPHIE

- [1] VI<sup>e</sup> Communication: *Helv.* **47**, 1350 (1964).
- [2] G. EDMAN, *Acta chem. scand.* **4**, 283 (1950).
- [3] E. CHERBULIEZ, J. MARSZAŁEK & J. RABINOWITZ, *Helv.* **46**, 1445 (1963).
- [4] T. M. RADHAKRISHNAN & P. S. SARMA, *J. sci. ind. Res.* **21c**, 268 (1962).
- [5] A. L. LEVY & D. CHUNG, *Biochim. biophys. Acta* **17**, 454 (1955).
- [6] H. WAGNER, *Mikrochem.* **7**, 19 (1957).
- [7] M. ROSHDESTWENSKI, *ZK* **47**, 107 (1909).
- [8] R. ANDREASCH & A. ZIPSER, *Mh. Chem.* **24**, 499 (103).
- [9] I. BEENGHIAT, brevet U.S. 2,905,689 (1959).
- [10] J. L. GARRAWAY, *J. chem. Soc.* **1961**, 3733.
- [11] A. SCHÖBERL & T. HORNUNG, *Liebigs Ann. Chem.* **534**, 210 (1938).
- [12] A. J. PATTEN, *Z. physiol. Chem.* **39**, 350 (1903).
- [13] H. ZAHN & E. GOLSCHE, *Z. physiol. Chem.* **330**, 38 (1962).

### Errata

*Helv.* **46**, 712 (1963), Abhandlung Nr. 78 von H. SIGEL, H. BRINTZINGER & H. ERLENMEYER, muss das Gleichgewichtsschema lauten:



S. 713, Gleichung (1) muss lauten:

$$pK_{MLH}^H = pK_{LH}^H + pK_{MLH}^M - pK_{ML}^L$$

anstatt:

$$pK_{MLH}^H = pK_{LH}^M + pK_{MLH}^H - pK_{ML}^L.$$