

## III. Chemische Analyse organischer Körper.

Von

**P. Dobriner** unter Mitwirkung von **A. Oswald**.

## 1. Qualitative Ermittlung organischer Körper.

Eine grosse Anzahl Farbenreaktionen der Eiweisskörper hat C. Reichard<sup>1)</sup> zusammengestellt. Das Eieralbumin in der Form gepulverten Eiweisses liefert folgende Färbungen. Mit

Schwefelsäure . . . . .	blauviolett
Salzsäure . . . . .	blau oder violett
Salpetersäure . . . . .	gelb
Eisessig . . . . .	rotbraun
Trichloressigsäure . . . . .	rotbraunschwärzlich
Ammoniumheptamolybdat und Schwefelsäure	blau
Titansäure und Schwefelsäure . . . . .	schwarzrötlich
vanadinsaurem Ammon . . . . .	gelb
vanadinsaurem Ammon und Salzsäure . . . .	dunkelgrün
Kupfersulfat und Salzsäure . . . . .	grün
Kupfersulfat und Schwefelsäure . . . . .	violett
Merkuronitrat und Wasser . . . . .	schwärzlich
Merkurichlorid und Salzsäure . . . . .	hellblau bis violett
Chlorsilber und Ammoniak oder Schwefelsäure	schwarz
Vanillin, Salzsäure oder Schwefelsäure . . .	violett
Sulfanilsäure und Schwefelsäure . . . . .	grauschwärzlich
Pikrinsäure und Salzsäure . . . . .	tiefgelb
Phenylhydrazinchlorhydrat . . . . .	intensiv gelb.

Zum Nachweis von Eiweiss erscheint die Reaktion mit Quecksilberchlorid besonders geeignet. Man vermischt das Eiweiss mit Sublimat und Wasser und befeuchtet es mit 25-prozentiger Salzsäure. Beim Verdunsten an der Luft tritt dann eine beständige Färbung ein.

Über die Analyse des Handelsmetols teilt A. Nicolle<sup>2)</sup> folgendes mit: Das als photographischer Entwickler häufig benutzte Metol des Handels ist oft durch nicht methyliertes Paraamidophenol verunreinigt. Hierdurch wird die Haltbarkeit und Ausgiebigkeit des Präparates stark beeinträchtigt. Zum Nachweis des p-Amidophenols schüttelt man etwa

1) Pharm. Zeitung **55**, 158; durch Chem. Zentralblatt **81**, I, 1385.

2) Moniteur scientif. [4] **23**, 173; durch Zeitschrift f. angew. Chemie **22**, 1367.