

**Zeitschrift:** Archives des sciences physiques et naturelles  
**Band:** 44 (1917)

**Rubrik:** Bulletin scientifique

### **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

### **Conditions d'utilisation**

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

### **Terms of use**

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. [See Legal notice.](#)

**Download PDF:** 16.10.2024

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

# BULLETIN SCIENTIFIQUE

## CHIMIE

F. KEHRMANN. — QUELQUES NOTICES CONCERNANT LES COLORANTS AZINIQUES. (*D. chem. Ges.*, t. 50 (1917) p. 554 à 563 ; Lausanne. Laboratoire de chimie organique de l'Université).

L'auteur a préparé en collaboration avec Speitel la *phényl-aposafranine* par une nouvelle méthode consistant à éliminer le groupe amino, par le procédé connu, de la pseudo-mauvéine qui est une monophényl-phénosafranine ; les auteurs ont étudié l'action de l'aniline sur le produit ainsi obtenu.

La constitution du *dérivé anilidé de l'amino - 2 - flavinduline* a fait l'objet de recherches faites avec la collaboration de M. Weilenmann, ce qui a amené une nouvelle confirmation de la formule admise jusqu'à présent et proposée autrefois par l'auteur et Stossel ; une nouvelle synthèse en a été opérée par condensation de la phénanthrène-quinone avec la dianilino - 4 - 6 - m - phénylène-diamine.

Enfin dans une notice intitulée : *quelques observations sur les indamines* l'auteur indique la préparation et décrit quelques nouvelles indamines et azines, étudiées avec la collaboration de M. Poplawski ; ces indamines avaient été préparées dans le but d'examiner si l'introduction de groupes aryléniques dans l'amino améliorerait les propriétés tinctoriales, spécialement au point de vue de la solidité à la lumière et aux acides, ce qui du reste ne s'est pas réalisé.

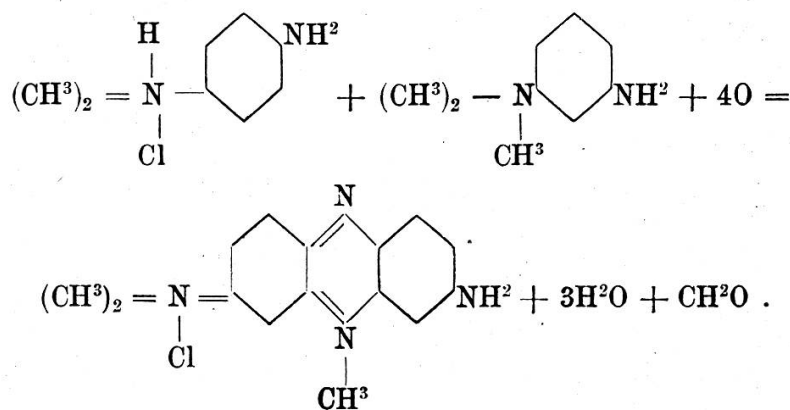
F. KEHRMANN. — COLORANTS DU GROUPE DU BLEU MÉTHYLÈNE. SUR L'ACTION MÉNAGÉE DES AMINES GRASSES SUR LES SELS DE PHENAZTHONIUM. (*Ber. de D. chem. Ges.*, t. 49 (1916) p. 2834 à 2838 ; laboratoire de chimie organique de l'Université de Lausanne).

L'auteur donne dans ce mémoire la suite des recherches qu'il a entreprises sur les colorants du groupe du Bleu méthylène et qu'il a poursuivies avec la collaboration de MM. Robert et Sandoz. On savait que les amines grasses, en particulier la diméthylamine, réagissent sur le perbromure de phenazthionium avec formation

de colorants du groupe du Bleu méthylène, soit de thionines alcoylées. En opérant dans des conditions déterminées, c'est-à-dire en modérant l'action des amines grasses, on parvient à n'introduire dans la molécule qu'un seul résidu de l'amine. Ce sont ces composés principalement, ainsi que ceux qui se forment accessoirement, qui sont envisagés dans le mémoire signalé où il est plus spécialement question de l'action de l'ammoniaque, de la diméthylamine et de la diéthylamine sur le perbromure de phénazthionium. On trouve dans une table les courbes [des spectres d'absorption obtenus avec ces composés, dont l'étude est importante pour la caractérisation des combinaisons étudiées.

F. KEHRMANN et G. FALCONNIER. — SUR LA TÉTRAMÉTHYLDIAMINOPHÉN-AZINE. (*Ber, d. D. ch. Ges.*, t. 50 (1917) p. 421 ; Laboratoire de chimie organique de l'Université. Lausanne).

La tétraméthyl-diaminophénazine que Karrer avait cru obtenir par oxydation d'un mélange de diméthyl-*p*-phénylènediamine et de diméthyl-*m*-phénylènediamine et qui a été reconnue comme ne correspondant pas en réalité à cette combinaison, pouvait être en revanche une sorte de safranine. Les auteurs, d'accord avec K., ont examiné à ce point de vue la réaction qui lui donne naissance et ont trouvé que l'oxydation mentionnée conduit en effet à une safranine et que les propriétés de la combinaison obtenue concordent bien avec cette manière de voir. Elle se formerait en vertu de l'équation suivante :



Entre temps Karrer a du reste préparé la véritable tétraméthyl-diamidophénazine douée d'autres propriétés.