

Zeitschrift: Mitteilungen aus dem Gebiete der Lebensmitteluntersuchung und Hygiene = Travaux de chimie alimentaire et d'hygiène
Herausgeber: Bundesamt für Gesundheit
Band: 30 (1939)
Heft: 3

Artikel: Réaction colorée pour la recherche du jaune de métanile
Autor: Valencien, Charles / Deshusses, Jean
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-982509>

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: 08.02.2025

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

Réaction colorée pour la recherche du jaune de métanile

par Dr. CHARLES VALENCIEN, chimiste cantonal, et Dr. JEAN DESHUSSES, chimiste au Laboratoire cantonal de Genève.

Dans un précédent travail¹⁾, nous avons décrit une réaction colorée qui peut être utilisée pour caractériser le jaune de métanile. Cette réaction est d'une exécution simple. On évapore dans une petite capsule de porcelaine la solution qui contient le jaune de métanile. On porte sur le résidu d'évaporation une goutte d'une solution alcoolique d'iode contenant de l'acide iodhydrique. Après évaporation de l'alcool, on ajoute une goutte d'eau distillée. Il se développe une coloration bleue de Prusse. Aucun des colorants autorisés par l'Ordonnance fédérale ne donne cette coloration. Nous avons en outre vérifié que les colorants suivants: jaune indien, jaune brillant, flavazine, thioflavine, benzoflavine, phosphine, aurantia, acide picrique, ne donnent la réaction décrite.

Monsieur Viollier, chimiste cantonal à Bâle, a eu l'amabilité de nous remettre un colorant, l'orange de diphénylamine, dont les réactions classiques sont identiques à celles du jaune de métanile. Nous l'en remercions vivement. Seule, notre réaction permet de différencier nettement ces deux colorants:

	Jaune de métanile	Orange de diphénylamine
Coloration sur laine solution 0,1 ‰	jaune	jaune
Acide sulfurique conc.	bleu	bleu
Acide sulfurique dilué	teinte permanganate de potassium	teinte permanganate de potassium
Acide chlorhydrique conc.	id.	id.
Acide chlorhydrique dilué	id.	id.
Soude caustique 10 ‰	jaune	jaune pâle
Ammoniaque 10 ‰	jaune vif	jaune pâle
Réaction iode (I + IH)	bleu de Prusse	légère coloration violacée

Nous nous sommes procuré de nouveaux colorants jaunes et orangés pour vérifier si notre réaction est spécifique. Aucun des colorants suivants ne donne une coloration bleue de Prusse avec notre réactif: diphénylchrysoïne, chrysophénine, jaune diamine, orangé benzoïque, flavophénine.

¹⁾ Valencien et Deshusses, Notes de laboratoire. Mitt. Lebensm. u. Hyg., T. 29, p. 22 (1938).