

Réaction colorée pour la recherche du jaune de méthanile

Autor(en): **Valencien, Charles / Deshusses, Jean**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Mitteilungen aus dem Gebiete der Lebensmitteluntersuchung und Hygiene = Travaux de chimie alimentaire et d'hygiène**

Band (Jahr): **30 (1939)**

Heft 3

PDF erstellt am: **22.07.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-982509>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

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).