

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

**Herausgeber:** Bundesamt für Gesundheit

**Band:** 56 (1965)

**Heft:** 1

**Artikel:** Identification des acides déhydroacétique, sorbique, benzoïque, ortho-chlorobenzoïque, para-chlorobenzoïque, salicylique; des esters méthylique, éthylique, propylique et butylique de l'acide para-hydroxybenzoïque par chromatographie en phase gazeuse

**Autor:** Vogel, J. / Deshusses, J.

**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-982185>

### **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:** 14.03.2025

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

# Identification des acides déhydroacétique, sorbique, benzoïque, ortho-chlorobenzoïque, para-chlorobenzoïque, salicylique; des esters méthylique, éthylique, propylique et butylique de l'acide para-hydroxybenzoïque par chromatographie en phase gazeuse

Par *J. Vogel* et *J. Desbusses*  
Laboratoire cantonal de chimie-Genève

## A) Acides déhydroacétique, sorbique, benzoïque, chlorobenzoïques et salicylique

Pour identifier ces acides, utilisés comme agents conservateurs, on dispose de réactions chimiques (réaction de *Mohler*, de *Diemair*, etc.) et de la chromatographie sur papier. Les réactions chimiques sont rarement spécifiques aussi se sert-on de préférence aujourd'hui de la chromatographie sur papier, mais avec cette technique la séparation de l'acide benzoïque de l'acide sorbique reste cependant difficile car les indices de rétention de ces acides sont très voisins.

Toutes les difficultés d'une identification précise peuvent être surmontées en utilisant la chromatographie en phase gazeuse. Cette technique qui permet de séparer très nettement tous ces acides est simple et rapide.

### *Appareil*

Aerograph, modèle 600 C avec détecteur à ionisation de flamme.

Colonne	15 % DEGS et 3 % d'acide phosphorique sur chromosorb W regular 100/120 mesh. (Aerograph A. G., Bâle).
Dimensions de la colonne	$\phi$ $\frac{1}{8}$ inch, longueur 5 ft.
Température	195 °
Gaz porteur	Azote
Débit du gaz	25 ml/minute
Volume du liquide injecté	1 $\mu$ l

### *Solution des acides de référence*

Solutions dans l'éther ou l'acétone: 10 mg par ml.

### *Chromatogramme*

Dans les conditions fixées, les temps de rétention sont les suivants:

Acides	Temps de rétention en minutes
Sorbique	5,4
Déhydroacétique	10,0
Benzoïque	12,3
Para-Chlorobenzoïque	25,7
Salicylique	31,3
Ortho-Chlorobenzoïque	40,8

Les pics obtenus présentent une très bonne symétrie et sont tous entièrement séparés les uns des autres.

#### *Remarque*

A la température choisie, le groupe hydroxyle en ortho de l'acide salicylique subit une transposition en para. Le pic de l'acide para-hydroxybenzoïque apparaît avant celui de l'acide sorbique (3,7 minutes). Quantitativement, cette transposition est faible.

### **B) Esters de l'acide para-hydroxybenzoïque**

Les réactions chimiques proposées pour identifier ces esters (réaction de Millon, de *Fellenberg* et *Krauze*, etc.) ne sont plus guère utilisées de nos jours car elles ne permettent pas d'identifier ces esters, l'acide para-hydroxybenzoïque étant la substance chromogène de toutes ces réactions.

On utilise actuellement la chromatographie sur papier ou sur couche mince qui conduit à une séparation assez nette de ces esters. Cependant, la chromatographie en phase gazeuse surclasse toutes les autres méthodes tant par sa précision que par sa rapidité d'exécution. Nous conseillons son adoption dans la pratique du Laboratoire.

#### *Appareil*

Aerograph modèle 600 C avec détecteur à ionisation de flamme.	
Colonne	15 % FFAP sur chromosorb W, 60/80 mesh (Aerograph A. G., Bâle)
Dimensions de la colonne	$\phi$ $\frac{1}{8}$ inch, longueur 5 ft.
Température	255 °
Gaz porteur	Azote
Débit du gaz	25 ml/minute
Volume du liquide injecté	1 $\mu$ l

#### *Solutions des esters de référence*

Solutions acétonique des esters, 10 mg/ml.

#### *Chromatogramme*

Dans les conditions fixées, les temps de rétention sont les suivants:

Esters	Temps en minutes
Méthylrique	17,7
Ethylrique	18,8
Propylrique	23,5
Butylrique	30,4

Les pics des esters méthylrique et éthylrique se recouvrent partiellement, mais ont leurs sommets distincts.

## *Mode opératoire pour identifier les agents conservateurs extraits d'une denrée alimentaire*

Extraire les agents conservateurs selon les procédés classiques, soit au moyen d'éther, soit au moyen de chloroforme.

Réduire le volume d'éther à 50 ml par distillation. Au cas où l'on aurait utilisé le chloroforme, évaporer ce solvant par distillation puis dissoudre le résidu dans 50 ml d'éther.

Introduire la solution étherée dans une ampoule à décanter, puis 10—15 ml d'une solution aqueuse saturée de bicarbonate de sodium. Agiter l'appareil. Après repos, séparer les 2 phases. La solution de bicarbonate fixe les agents conservateurs acides, les esters de l'acide parahydroxybenzoïque restent dissous dans l'éther. Sécher l'éther avec du sulfate de sodium anhydre, distiller l'éther. Au cas où les cristaux des esters seraient fortement souillés par des impuretés, procéder à une purification par sublimation des esters dans le vide à 110°—120°. Dissoudre les esters dans un volume d'acétone choisi de telle façon que la concentration des esters dans le solvant soit approximativement de 10 mg par ml. Injecter 1 microlitre de la solution dans l'appareil. Additionner la solution de bicarbonate de sodium d'acide chlorhydrique jusqu'à réaction acide. Extraire les agents conservateurs de la solution au moyen d'éther, sécher l'éther au moyen de sulfate de sodium anhydre, distiller l'éther. Au cas où les acides organiques seraient fortement souillés par des impuretés, procéder à une purification par sublimation dans le vide à 80°—100°. Dissoudre les acides organiques dans un volume d'éther ou d'acétone choisi de telle façon que leur concentration dans le solvant soit environ de 10 mg/ml. Injecter 1 microlitre dans l'appareil. On obtient finalement 2 chromatogrammes, l'un pour les acides, l'autre pour les esters. Comparer la position des pics avec celle des pics des chromatogrammes de référence.

Vérifier cette première identification en ajoutant dans la solution des agents conservateurs isolés des denrées, une quantité déterminée de l'agent conservateur identifié. L'accroissement de la surface du pic vérifie l'identité de l'agent conservateur.

### *Résumé*

Nous proposons d'identifier les agents conservateurs pour denrées alimentaires (acides déhydroacétique, sorbique, benzoïque, etc, les esters de l'acide para-hydroxybenzoïque) par chromatographie en phase gazeuse. L'appareil utilisé et le mode opératoire sont précisés dans le mémoire.

### *Zusammenfassung*

Wir schlagen vor, die Konservierungsmittel für Lebensmittel (Dehydracetsäure, Sorbinsäure, Benzoesäure usw., die Ester der Parahydroxybenzoesäure) gaschromatisch zu identifizieren. Der verwendete Apparat und die Arbeitsweise werden beschrieben.

### *Summary*

It is proposed to identify preservatives (dehydracetic acid, sorbic acid, benzoic acid, etc.; esters of p-hydroxybenzoic acid) by means of gas chromatography. The apparatus used and the procedure recommended are described in this paper.