

<b>Zeitschrift:</b>	Bulletin de la Société Vaudoise des Sciences Naturelles
<b>Herausgeber:</b>	Société Vaudoise des Sciences Naturelles
<b>Band:</b>	18 (1882)
<b>Heft:</b>	88
<b>Artikel:</b>	Réaction de la résorcine : sur l'acide naphtalique
<b>Autor:</b>	Terrisse, André
<b>DOI:</b>	<a href="https://doi.org/10.5169/seals-259615">https://doi.org/10.5169/seals-259615</a>

### Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. 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. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

### 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. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

### 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. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

**Download PDF:** 14.01.2026

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

# RÉACTION DE LA RÉSORCINE

## SUR L'ACIDE NAPHTALIQUE

Communication par André TERRISSE.



### Préparation.

La Résorcine réagit assez vivement sur l'anhydride de l'acide naphtalique et donne naissance à un corps analogue aux phtaléines de Baeyer.

La réaction se fait bien entre 260°-270°, et est terminée en 3 heures environ.

Un essai traité avec la soude caustique se dissout en colorant le liquide en rouge-brun foncé. En étendant cette solution de beaucoup d'eau, la couleur passe au *rouge-clair*, et, par réflexion, le liquide paraît d'un *vert-foncé* magnifique.

### Purification.

Le produit de la réaction est d'abord lavé, afin d'enlever l'excès de résorcine, puis traité par la soude caustique qui dissout facilement le nouveau corps et laisse, comme résidu insoluble, une petite quantité d'un produit accessoire.

La solution alcaline est additionnée d'acide sulfurique étendu, qui reprécipite la phtaléine, tandis que l'acide naphtalique reste en solution.

La phtaléine est ensuite dissoute dans l'éther et purifiée par cristallisations successives dans ce dissolvant, puis séchée à 125° et analysée :

#### Théorie.



$$\text{C} = 75,39 \%$$

$$\text{H} = 3,66 \%$$

Analyse du 24 février 1882.

$$\text{Substance} = 0,1584 \text{ gr.}$$

$$\text{CO}^2 = 0,4389 \text{ gr.} \quad \text{C} = 75,56 \%$$

$$\text{H}'\text{O} = 0,0556 \text{ gr.} \quad \text{H} = 3,90 \%$$

2 mars 1882.

$$\text{Subst.} = 0,1437 \text{ gr.}$$

$$\text{CO}^2 = 0,3983 \text{ gr.} \quad \text{C} = 75,53 \%$$

$$\text{H}'\text{O} = 0,0493 \text{ gr.} \quad \text{H} = 3,81 \%$$

Ce nouveau corps est donc l'analogue de la résorcine-phtaléine de Bäyer (fluorescéine) et sera appelée :

*Naphtal-fluorescéine.*

**Propriétés.**

Cette phtaléine est très soluble dans l'alcool, de même dans l'éther et dans l'acide acétique ; par contre, elle est fort peu soluble dans le benzol et dans le sulfure de carbone. Elle cristallise très difficilement en solution alcoolique, mais assez bien en solution éthérique, sous la forme d'aiguilles ou de prismes plats d'un jaune-rougeâtre fondant à 308°.

Elle se dissout facilement dans les alcalis libres ou carbonatés, en donnant des sels solubles dans l'eau.

Ces *sels* sont rouge-brun, avec reflets verts à l'état sec ; en solution concentrée, ils paraissent d'un rouge-brun très foncé ; en étendant fortement cette solution, la couleur passe au rouge avec teinte jaune, et elle montre par réflexion une très belle fluorescence verte.

Les sels *alcalinoterreux* sont solubles dans l'eau et montrent les mêmes propriétés fluorescentes que le sel de Na.

**Dérivés.**

*Dérivé acétylé.* On obtient un dérivé acétylé en chauffant la naphtal-fluorescéine avec 4 fois son poids d'acide acétique anhydre à 140° pendant deux heures.

Il est cristallisable en petites aiguilles blanches, très solubles dans l'acide acétique, moins solubles dans l'alcool, très peu dans l'éther, et pas du tout dans l'eau ou dans les alcalis. La soude caustique le retransforme en fluorescéine, lentement à froid et rapidement à chaud.

Le point de fusion est de 191°.

*Dérivé bromé.* En faisant réagir quatre molécules de brome sur une molécule de phtaléine dissoute dans l'alcool, on obtient immédiatement un dérivé bromé, qui se dissout dans la soude caustique avec une belle couleur rose-vif. Il teint la soie et la laine avec une nuance tout aussi belle que l'éosine.

*Dérivé de réduction.* La Naphtal-fluorescéine en solution alcaline se laisse complètement décolorer par l'ébullition au contact d'un peu de zinc métallique.

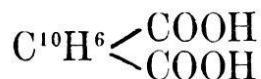
Après avoir préalablement neutralisé par l'acide sulfurique, on peut extraire le nouveau produit de réduction par l'éther.

*Constitution de la Naphtal-fluorescéine.*

On voit par ce qui précède qu'il existe une analogie réelle entre les acides phtalique et naphtalique, et qu'elle se traduit par la formation de produits analogues.



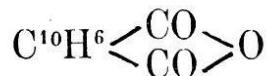
Acide phtalique.



Acide naphtalique.



Anhydride phtalique.



Anhydride naphtalique.

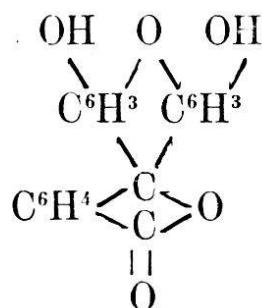


Phtaléine de la résorcine  
(fluorescéine).

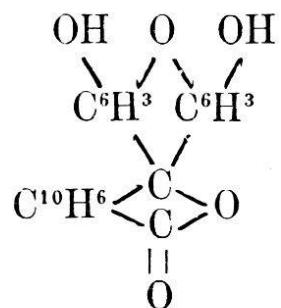


Naphtaline de la résorcine.  
(Naphtal-fluorescéine.)

D'après les travaux de Bäyer, la constitution de la fluorescéine est la suivante :



Celle de la naphtal-fluorescéine sera :

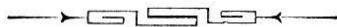


*Remarque.* L'acide naphtalique a été obtenu par l'oxydation de l'acénaphtène, suivant la méthode de Behr et van Dorp. (Voir *Berliner Berichte*, année 1873.)

L'anhydride que nous avons employée provenait de la sublimation d'un acide naphtalique déjà passablement pur. Elle n'était plus que faiblement colorée en jaune, et elle fondait à 266°.

*Laboratoire du professeur Dr J. Wislicenus,  
à l'Université de Würzbourg.*

14 juin 1882.



## NOUVEAU

### · GISEMENT DE MARBRE SACCHAROÏDE sur BRANÇON (Valais) par E. RENEVIER, prof.



J'ai été appelé, en février 1882, à visiter, comme expert, un nouveau gisement de marbre saccharoïde du Bas-Valais qui se trouve dans des conditions géologiques assez différentes de celles du marbre de Saillon, et qui, pour cette raison, mérite d'être signalé.

En s'élevant, depuis Brançon, sur le revers nord de la vallée du Rhône, on trouve toute la côte formée d'une roche métamorphique siliceuse, très dure, qui a été prise longtemps pour du gneiss, et qui figure sous ce nom soit sur la carte géologique suisse de Studer et Escher, soit sur la feuille XXII de Gerlach. Sur ma carte géologique des Alpes vaudoises, je l'ai indiquée simplement comme *métamorphique*. Cette roche n'est point un vrai gneiss ; parfois, il est vrai, elle en prend toute l'apparence en se chargeant de paillettes de mica ; mais comme je l'ai démontré à mes collègues (*Geol. Helv.*) en septembre 1880<sup>1</sup>, c'est une roche *clastique*, souvent *bréchiforme*, formée de grains anguleux de feldspath, de quartz, etc. C'est donc une roche arénacée métamorphique, plus ou moins bréchiforme, ou en définitive une *Grauwacke*. En l'examinant sur place à Follaterre, M. l'ingénieur Edm. de Fellenberg, de Berne, lui a reconnu une très grande analogie avec les *grauwacke* de la Saxe.

D'après ma connaissance générale de la contrée, je considère

<sup>1</sup> Bull. Soc. vaud. Sc. nat. XVII. Proc.-verb., p. xxxi.