

**Zeitschrift:** Protar  
**Herausgeber:** Schweizerische Luftschutz-Offiziersgesellschaft; Schweizerische Gesellschaft der Offiziere des Territorialdienstes  
**Band:** 7 (1940-1941)  
**Heft:** 4  
  
**Artikel:** Synthese und Eigenschaften von Nesselstoffen  
**Autor:** Mohler, H.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-362784>

### **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:** 06.01.2026

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

## Inhalt — Sommaire

	Seite		Page
Synthese und Eigenschaften von Nesselstoffen.		Bundesratsbeschluss betreffend Widerhandlungen gegen	
Von P.-D. Dr. H. Mohler . . . . .	57	Massnahmen des passiven Luftschutzes . . . . .	67
Die Fliegerbombe. Von Werner Guldemann . . . . .	59	Protection des populations civiles . . . . .	68
Un aspect capital de la guerre aérienne. Par le cap. E. Næf . . . . .	63	Sie fragen — wir antworten . . . . .	69
Projet de Convention sur les zones de sécurité, dites		Literatur . . . . .	70
«Lieux de Genève» . . . . .	65		

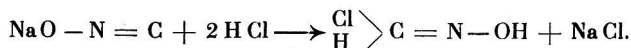
## Synthese und Eigenschaften von Nesselstoffen<sup>1)</sup>

Von P.-D. Dr. H. Mohler, Chemisches Laboratorium der Stadt Zürich

In einer früheren Mitteilung wurde mit «Nesselstoffen» eine als Offensivkampfstoffe unter Umständen in Frage kommende Gruppe von Hautgiften umschrieben, die im Gegensatz zu den erst nach einer mehr oder weniger langen Latenzzeit wirkenden Gelbkreuzen (Defensivkampfstoffe) die Haut *sofort* beeinflussen, wobei weniger wichtig sein soll, ob diese Wirkung in einem eigentlichen Nesselreiz oder in einer weniger spezifischen Hautwirkung besteht. Als Vertreter dieser derart abgegrenzten Körperklasse wurden genannt: Chlorformoxim, Dichlor-formoxim, Chlor-cyan-formoxim, Dibrom-formoxim, sym. Dichloraceton,  $\omega$ -Trichloracetophenon,  $\omega$ -3,4-Trichloracetophenon, gewisse Dinitrile und Acridinderivate sowie Trichlor-triäthyl-amin und dessen Hydrochlorid. Ausserdem ist hier noch Chlorisonitroso-aceton,  $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}^{\text{Cl}} = \text{N} \cdot \text{OH}$ , das ebenfalls eine starke Nesselwirkung aufweisen soll, aufzuführen.<sup>2)</sup>

In der vorliegenden Mitteilung werden Synthese und einige Eigenschaften der erwähnten Verbindungen mitgeteilt.

**Chlor-formoxim** (Formylchlorid-oxim). Zur Herstellung<sup>3)</sup> wird eine Knallnatriumlösung mit Salzsäure bei 0° umgesetzt:

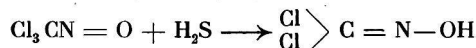


Das Produkt wird sofort mit Aether extrahiert und die Lösung unter vermindertem Druck sorgfältig konzentriert. Aus der konzentrierten Lösung erhält

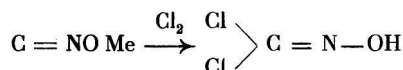
man durch Verdunsten des Aethers eine durchsichtige, kristalline Masse, die bei 0° längere Zeit haltbar ist. An Stelle von Knallnatrium kann auch Knallsilber verwendet werden. Schon bei Zimmertemperatur zersetzt sich die Verbindung, augenblicklich aber bei 40°.

Die stechend riechende Substanz verursacht Speichelfluss, Kratzen im Schlund und heftige Kopfschmerzen. Auch die Augen können entzündet werden. Die Folgen sind vorübergehender Natur. Auf der Haut erzeugt sie weisse Blasen und tiefe, langsam heilende Wunden. Sie wird weder von Wasser noch von Alkohol zersetzt. Feldmässig scheidet sie wegen ihrer geringen Temperaturbeständigkeit aus.

**Dichlor-formoxim** (Phosgen-oxim) kann durch Reduktion von Trichlor-nitroso-methan in alkoholischer Lösung mit Schwefelwasserstoff oder Aluminiumamalgam erhalten werden:<sup>4)</sup>



**Endres**<sup>5)</sup> hat die Verbindung aus Knallquecksilber und Chlor hergestellt. Sie wird auch aus Knallnatrium und Chlor nach dem Schema:



erhalten.<sup>6)</sup>

Die Substanz besteht aus gut ausgebildeten, farblosen, kurzprismatischen, anscheinend monoklinen Kristallen, die zwischen 39 und 40° schmelzen und bei gewöhnlichem Druck unzersetzt bei 129° sieden. Die Verbindung ist bei trockener Aufbewahrung beständig. An feuchter Luft zerfliesst

<sup>1)</sup> Zugleich XXI. Mitteilung über chemische Kampfstoffe. Auf die Bezeichnung «Rotkreuze» für Nesselstoffe muss wegen der Bestimmungen des Internationalen Roten Kreuzes verzichtet werden.

<sup>2)</sup> M. Milone, Ueber die Nesselwirkung der Chloroxime, Ann. Chim. appl. 29, 360 (1939), durch C. 1939 II 3600.

<sup>3)</sup> J. U. Nef, A. 280, 291 (1894).

<sup>4)</sup> W. Prandtl und K. Sennewald, B. 62, 1754 (1929).

<sup>5)</sup> G. Endres, B. 65, 65 (1932).

<sup>6)</sup> L. Birckenbach und K. Sennewald, A. 489, 7 (1931).

sie rasch. Sie greift Kork und Gummi an. In Wasser und allen gebräuchlichen organischen Lösungsmitteln ist sie leicht löslich. Durch Wasser wird die Verbindung bei Zimmertemperatur langsam hydrolysiert, während sie in wässriger Lösung mit Alkalien heftig unter Wärme- und Gasentwicklung reagiert.

Sie besitzt einen unangenehmen, stechenden Geruch und greift die Schleimhäute der Nase und der Augen sehr stark an. Schon kleine Mengen des Dampfes erzeugen einen (vorübergehenden) Tränenreiz, während bei längerer Einwirkung ernsthafte Schäden entstehen können. Auf der Haut erzeugt die feste Substanz oder deren Lösung sofort heftiges Brennen und Blasenbildung. Der Schmerz hält längere Zeit an. Die Wunden heilen langsam. Hautschädigungen lassen sich vermeiden, wenn die mit dem Oxim in Berührung gekommenen Stellen sofort mit Ammoniakwasser gewaschen werden. Wegen der «fürchterlichen Eigenschaft des Oxims» empfiehlt Endres, bei allen Operationen mit Gummihandschuhen und Gasmaske zu arbeiten.

**Chlor-cyan-formoxim** (Cyan-formyl-chlorid-oxim oder Chlor-oximido-acetonitril). Die Substanz wird nach Houben und Kauffmann<sup>7)</sup> aus Chlor-amphi-glyoxim («gewöhnliches Chlorglyoxim») und Thionylchlorid in ätherischer Lösung hergestellt. Sie bildet farblose, monokline Prismen und Tafeln, die bei 55–56° schmelzen. Sie ist ausserordentlich hygroskopisch und wird teilweise sogar schon von Wasser zersetzt. Die Verbindung ist leicht löslich in Wasser, Alkohol, Chloroform und Toluol. Durch Alkalien wird sie unter Gelbfärbung gespalten. Sie hat einen betäubenden Geruch, reizt zu Tränen, übt eine starke Aetzwirkung aus und erzeugt auf der Schleimhaut sofort Blasen.

**Dibrom-formoxim** kann beispielsweise aus Oximino-Essigsäure und Brom, ferner durch Addition von Brom an Knallsäure bzw. deren Salze gemäss der Gleichung:



erhalten werden.<sup>8)</sup>

Sie stellt eine weisse, gut kristallisierende Substanz dar, die in den gebräuchlichsten organischen Lösungsmitteln gut löslich ist. In Wasser löst sie sich nur wenig. Sie schmilzt bei 68–69°, ist verhältnismässig beständig und zeigt beim Stehen erst nach mehreren Wochen eine geringe Veränderung, wobei die Substanz sich durch abgeschiedenes Brom rötlichbraun färbt. Sie lässt sich unter Atmosphärendruck nicht destillieren, da bei etwa 90° eine stürmische Zersetzung eintritt. Im Vakuum ist sie unter schwacher Zersetzung destillierbar.

Im Vergleich zu dem unerträglich stechenden Geruch des Dichlor-formoxims ist das Bromderivat etwas harmloser, bedingt durch den höheren Siedepunkt wie durch den Ersatz von Chlor durch Brom

im Molekül. Die physiologische Wirkung ist gegenüber der Chlorverbindung ebenfalls abgedämpft, sie bewirkt auf der Haut wohl noch schmerzhaftes Blasenbildung, aber mit geringerer Geschwindigkeit und Heftigkeit als beim Chlorderivat.

Die Dijodverbindung entsteht analog der Chlor- und Bromverbindung, jedoch erfolgt die Reaktion langsamer. Das Jodderivat zersetzt sich im Gegensatz zu den beiden anderen Dihalogen-oximen bei gewöhnlicher Temperatur. Verunreinigungen und natürliches Licht beschleunigen die Zersetzung. Die bei 69° schmelzende Verbindung riecht stechend, jedoch viel schwächer als das Bromderivat. Auf der Haut wirkt sie ätzend, zerfällt aber dabei schnell unter Jodabscheidung.

**Sym. Dichloraceton** entsteht in kleiner Menge bei der Chlorierung des Acetons. Es wird ferner durch Oxydation von sym. Dichlorhydrin,  $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$  gewonnen. Es schmilzt bei 43° und siedet unter 748 mm Druck bei 172–173°.

Es ist bekannt, dass symmetrische Verbindungen stärker physiologisch wirksam sind als unsymmetrische. Während Chloraceton bekannt ist durch seine Einwirkung auf die Augen, weiss man vom symmetrischen Dichloraceton, dass es auch auf die Haut einwirkt.

**$\omega$ -Trichloracetophenon.** Es entsteht aus Chloracetophenon und Chlorgas bei 200° unter der Einwirkung von Sonnenlicht:

$$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} + 2\text{Cl}_2 \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CCl}_3 + 2\text{HCl}$$

oder nach Houben und Fischer<sup>9a)</sup> aus Benzol,  $\text{AlCl}_3$  und Trichloracetonitril. Die farblose, angenehm riechende Flüssigkeit siedet unter 15 mm Druck bei 120–121°. Durch Kochen mit Natronlauge wird sie glatt in Chloroform und Benzoesäure gespalten.

**$\omega$ -3,4-Trichloracetophenon** wird aus 3,4-Dichloracetophenon und  $\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl}$  (und  $\text{AlCl}_3$ ) erhalten.<sup>9)</sup> Neben dem Tränenreiz wirkt es stark auf die Haut. In die Poren gelangt, verursacht es starken Nesselreiz.<sup>10)</sup> Das Bromderivat ist weniger wirksam.

**Dinitrile und Acridinderivate.** Ueber diese Verbindungen liegt nichts Bestimmtes vor.

**Trichlor-triäthyl-amin** wurde von Kyle Ward jr.<sup>11)</sup> erstmals hergestellt aus Triäthanol-amin und Thionylchlorid. Neuerdings haben Mohler und Hämmerle<sup>12)</sup> einige Eigenschaften dieser Substanz und deren Hydrochlorid beschrieben.

Die freie Base bildet ein farbloses Oel von aminartigem und an Geranien erinnernden Geruch. Sie verfärbt sich mit der Zeit gelb, dann braun und scheidet Kristalle ab. In Wasser ist sie nur unmerklich löslich, mässig löslich in Alkohol, leicht löslich

<sup>9a)</sup> J. prakt. Chem. [2] 123, 313 (1929), durch C. 1930 I 974.

<sup>9)</sup> M. Jastrzebski und J. Suszko, Roczniki Chem. 13, 293 (1933), durch C. 1933 II 1516.

<sup>10)</sup> M. Sartori, The war Gases (englische Ausgabe), S. 155, London (1939).

<sup>11)</sup> Am. Soc. 57, 914 (1935).

<sup>12)</sup> Helv. chim. acta, 23, 1211 (1940).

<sup>7)</sup> J. Houben und H. Kauffmann, B. 46, 2821 (1913).

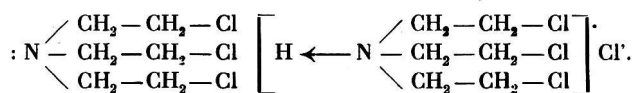
<sup>8)</sup> I. de Paolini, Gazz. chim. Italiana 60, 700 (1930), durch C. 1931 I 442; L. Birckenbach und K. Sennewald, A. 489, 7 (1931).

in Aether und Hexan. Ebenfalls löslich ist die Base in verdünnten Säuren. Sie siedet unter 722 mm Druck bei 219°, unter Zersetzung.

Sie bildet ein charakteristisches Pikrat und Pikrolonat und gibt mit *Nessler*-Reagens eine gelbe bis braune Färbung.

Das Hydrochlorid zeigt grosse, weisse, rhombische Tafeln vom Smp. 131°. Sie sind leicht löslich in Wasser, Alkohol und warmem Aceton, unmerklich löslich in Aether und Hexan.

Den beiden Verbindungen kommen folgende Formeln<sup>12)</sup> zu:



Die freie Base verursacht auf der Haut bald ein schwaches Brennen, auch die Augen werden gereizt und es können Augenentzündungen entstehen. Schäden auf der Haut lassen sich vermeiden, wenn sie mit Wasser (Hydrochlorid) oder Alkohol (freie Base) sofort abgewaschen wird.

*Chlorisonitroso-aceton* wird aus Aceton, Salpetersäure und Salzsäure hergestellt. Es besitzt nach *Milone*<sup>2)</sup> starke Nesselwirkung auf die Haut. Gegen Wasser ist es viel widerstandsfähiger als Chloraceton.

Durch den Eintritt der =N-OH-Gruppe in das Molekül scheint allgemein die Reizwirkung, vor allem auf die Haut, erhöht zu werden.

Chloraceton-oxim, Chlorisonitroso-acetophenon und Chloracetophenon-oxim zeigen nur Reiz- und keine eigentliche Nesselwirkung; ersteres wirkt stark, die beiden letzteren nur schwach.

Für den im Gasschutzdienst tätigen Chemiker ist beachtenswert, dass immer wieder neue Verbindungen in der Fachliteratur auftauchen, die sich in die eingangs umschriebene, weitgefaste Körperklasse der «Nesselstoffe» einordnen lassen.

Es ist allerdings möglich, dass wenn die einzelnen, in der obigen Zusammenfassung aufgeführten Substanzen einer systematischen physiologischen Untersuchung unterzogen werden, die eine oder andere Verbindung besser den Gelbkreuzen zugeordnet wird. Diese Frage müsste vom Mediziner endgültig entschieden werden.

Mit dem Hinweis auf den möglichen feldmässigen Einsatz von chemischen Substanzen mit der hier umschriebenen Wirkung soll deshalb keine abschliessende Uebersicht, sondern in erster Linie bezweckt werden, das Interesse des Gasschutzchemikers für seine Aufgabe trotz der bisher ausgebliebenen Verwendung von chemischen Kampfstoffen im gegenwärtigen Krieg wachzuhalten.

## Die Fliegerbombe Von Werner Guldemann

### 1. Allgemeines.

Die Fliegerbombe ist im Weltkrieg entstanden, sobald man einsah, dass das Flugzeug auch als Angriffswaffe zu gebrauchen sei — zunächst als eine Art Ergänzung und Unterstützung der Artillerie, bald aber auch gegen Ziele, die mit dem Kampf auf dem Boden in keinem direkten Zusammenhang mehr standen. Die ersten deutschen Bomben waren kugelförmig, wogen 5 und 10 kg und wurden aus Stahlguss hergestellt, mit Sprengstoff gefüllt und mit einem Aufschlagzünder versehen. Ihre Wirkung war gering, da beim Aufschlag der grösste Teil der Sprengstücke sich in die Erde bohrte. So sah man vorerst von einer Weiterverwendung und -entwicklung ab, und erst als die französische Fliegerei bewies, dass mit der Fliegerbombe Erfolge zu erzielen waren, nahm man auch in Deutschland die Versuche wieder auf. In der Folge nahm man dann auf beiden Seiten an der raschen Entwicklung teil.

Von der Kugelform haben wir bereits gesprochen. Diese wurde durch die Tropfenform abgelöst, und nach längerer Zeit kam dann die torpedoförmige Bombe, die heute noch verwendet wird. Wegen der billigeren Herstellung ging man in der Folge wieder einen Schritt rückwärts und kam auf die zylinderförmige Bombe, die in ihren aerodynamischen Eigenschaften der torpedoför-

migen sich als nicht wesentlich unterlegen erwies. In Deutschland stellt man heute im wesentlichen Zylinderbomben her, während England an der Torpedoförmigkeit festhält.

Entsprechend den verschiedenen Objekten, die man anzugreifen hatte, entwickelte man verschiedene Bomben — zunächst verschieden im Kaliber, dann aber auch verschieden in Inhalt und Wirkung: Brand-, Spreng-, Splitter- und Gasbomben. Davon werden wir unten noch zu sprechen haben.

Was die Bestandteile der Bombe anbelangt, so sind Leitfläche, Hauptkörper und Zünder anzuführen. Die Leitflächen sollen der abgeworfenen Bombe eine stabile, zum voraus genau bestimmbare Bahn geben, was natürlich für das Zielen von wesentlicher Bedeutung ist. (In Verbindung damit steht auch, dass sich der Schwerpunkt vor dem Angriffspunkt des Luftwiderstandes befinden soll.)

Der Hauptkörper enthält die Sprengmasse. Bei der Sprengbombe ist er von Bedeutung für die Durchschlagskraft der Bombe; bei der Splitterbombe ist er der eigentliche Splitterkörper, der dann zerlegt wird, und bei der Brandbombe stellt er zum Teil den Träger der Brandwirkung dar.

Der Zünder soll die Wirkung der Bombe herbeiführen, indem er die Sprengmasse zur