

<b>Zeitschrift:</b>	Bulletin de la Société Fribourgeoise des Sciences Naturelles = Bulletin der Naturforschenden Gesellschaft Freiburg
<b>Herausgeber:</b>	Société Fribourgeoise des Sciences Naturelles
<b>Band:</b>	64 (1975)
<b>Heft:</b>	1
<b>Artikel:</b>	Moderne Waschmittel
<b>Autor:</b>	Knapp, F.
<b>DOI:</b>	<a href="https://doi.org/10.5169/seals-308516">https://doi.org/10.5169/seals-308516</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:** 28.01.2026

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

## Moderne Waschmittel

von F. KNAPP,  
Friedrich Steinfels AG Zürich

Die modernen Waschmittel müssen eine Vielzahl von chemischen und physikalischen Funktionen ausüben, um Verschmutzungen und Farbflecken aus Textilien zu entfernen. Anschmutzungen können aus wasserlöslichen Substanzen wie Harnstoff und Kochsalz, unlöslichen Anteilen wie Staub und Ruß, pflanzlichen, tierischen oder mineralischen Fetten, Farbstoffen aus Obst, Gemüse und Getränken sowie in der Wärme unlöslich werdenden Eiweiß- oder Stärke-Speiseresten bestehen. Die Qualität des Waschwassers, die vielen Varianten von pflanzlichen, tierischen, halb- und vollsynthetischen Textilfasern und ihre Gewebestrukturen, Ausrüstungen, Anfärbungen, waschtechnischen Vor- und Nachteile, sowie die Wirkungen von Temperatur, Zeit und Mechanik in kleinen Waschautomaten und ganz großen Tunnel-Waschstraßen müssen bei der Formulierung der Waschmittel berücksichtigt werden. Deshalb enthalten moderne Produkte eine Vielzahl von Wirkstoffen zur Erfüllung spezifischer Anforderungen.

Das Wasser ist der Träger des Waschprozesses. Es enthält mehr oder weniger große Mengen von Kalk- und Magnesiumsalzen, die man als Härtebildner bezeichnet. Diese können mit einzelnen Waschmittelbestandteilen wie Seife, Soda, Wasserglas unlösliche Verbindungen eingehen, welche einerseits einen teilweisen Verlust an Wirkstoffen bedeuten und andererseits durch Ablagerung auf dem Waschgut Verkrustungen bewirken. *Natriumtripolyphosphat*  $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$ , *Polymetaphosphat*  $(\text{NaPO}_3)_x$  u. a. sind befähigt, mit Erdalkali- und Schwermetallionen augenblicklich wasserlösliche, stabile Komplexverbindungen einzugehen, beispielsweise  $\text{NaCa}_2\text{P}_3\text{O}_{10}$ . Sie dienen also der Wasserenthärtung.

Damit das Wasser in die Anschmutzungen eindringen und diese von den Textilfasern abtrennen kann, muß seine hohe Oberflächenspannung stark reduziert werden. *Seifen* sind Alkalosalze von Fettsäuren mit 10–20 Kohlenstoffatomen, die aus tierischen Fetten und pflanzlichen Ölen hergestellt werden; *Syndets* sind synthetisch hergestellte Netzmittel wie Alkylbenzolsulfonate, Alkylphenolpolyäthylenglykoläther u. a.; beide Stoffklassen werden waschaktive Substanzen genannt, weil sie das Waschwasser entspannen, so daß es die Schmutzschichten benetzen, durchdringen und ablösen kann. Feste Pigmentschmutzteilchen werden dispergiert, und öliger oder fettiger Schmutz wird emulgiert.

Die Wirkung der waschaktiven Substanzen wird nach Bedarf durch Zugabe von *Waschalkalien* wie Soda, Orthophosphaten und Silikaten verstärkt. Die Alkalität der Waschlauge kann vom pH-Wert 9,2 bis etwa 12,2 angehoben werden, wodurch ihr Dispergier- und Emulgiervermögen wesentlich zunimmt. Ferner werden die Quellung der Naturfasern und die Verseifung tierischer Fette und pflanzlicher Öle in lösliche Fettsäuresalze und Glyzerin bei Kochtemperatur gefördert.

Farbflecke, verursacht durch Gemüse- und Obstsafte oder Getränke, werden

von Seifen und Syndets nicht ausgewaschen. Zur Fleckentfernung dienen *Sauerstoffbleichmittel*. In Waschmitteln übernimmt das schwach alkalische Na-trumperborat die Aufgabe, Farbstoffe oxidativ abzubauen, also zu entfärbten.

Diese fünf Rohstoffgruppen liefern die Hauptbestandteile, nämlich 70–95 % eines Waschmittels. Hinzu kommen weitere Komponenten, welche folgende Funktionen ausüben:

Zur Verbesserung des *Schmutztragevermögens* dienen Zusätze von Karboximethylzellulose: sie verhindert die Wiederablagerung des Schmutzes, welche sonst das Vergrauen weißer Wäsche verursacht.

*Stabilisatoren* wie beispielsweise Magnesiumsilikat können Spuren von metallischem Eisen, Kupfer und Mangan im Gebrauchswasser chemisch binden: diese Metalle wirken sonst als Beschleuniger bei der Sauerstoffbleiche, so daß Textilschäden auftreten.

Interessant ist der Einsatz von *biologisch aktiven Fermenten* (Enzymen), welche Eiweiß- und Stärkeflecke abbauen können. Dies ist jedoch nur bei Temperaturen um 50°C und einer Alkalität unter pH 10, also in einer schwachen Vorwaschlauge möglich.

*Optische Aufheller* sind nicht etwa Bleichmittel, sondern verhalten sich wie Textilfärbemittel, sind allerdings farblos. Sie ziehen auf Gewebefasern auf und verwandeln für unser Auge unsichtbare Ultraviolettstrahlen in sichtbares Licht, so daß die behandelte Weißwäsche weißer erscheint, indem Vergilbungen überstrahlt werden. Unter den aufhellenden Substanzen spielen Stilbenderivate eine führende Rolle.

Als *Gerüstsubstanzen* für Waschpulver dienen die gut kristallisierenden Salze Natriumsulfat und Natriumchlorid.

Alkylolamide wirken als *Schaumstabilisatoren*.

Die in Waschmittel eingebauten *Parfüms* verleihen dem schrankfertigen Waschgut eine frische Duftnote.

Aus den bisher genannten Rohstoffgruppen werden die wirksamsten Produkte ausgesucht und nach langwierigen Labor- und Waschversuchen zu wirtschaftlich optimalen Kombinationen vereinigt. Je nach Aufgabenbereich im Haushalt und in Großwäschereien stehen heute Vorwaschmittel mit und ohne biologisch aktivem Zusatz, sowie Koch-, Universal-, Spezial- und Feinwaschmittel zur Verfügung. Hinzu kommen weitere Hilfsprodukte, die nur im Bedarfsfall der Waschlauge oder dem Spülwasser zudosiert werden:

*Schnellentkalker*, bestehend aus Polyphosphat, wenn sehr hartes Wasser vom fertig konfektionierten Waschmittel ungenügend enthartet wird.

Für die *chemo-thermische Desinfektion* von septischer Wäsche werden chlorabspaltende Verbindungen wie etwa Natrium-dichlor-iso-cyanurat  $\text{NaC}_3\text{O}_3\text{N}_3\text{Cl}_2$  verwendet.

Damit das mehr oder weniger ausgelaugte Waschgut einen weichen Griff bekommt und vor statischer Aufladung geschützt bleibt, wird dem letzten Spülwasser als *Textilveredler* ein kationaktives, quarternäres Ammoniumsalz, z. B. Distearyl-dimethyl-quart.ammoniumchlorid, zugefügt.

Auch *Stärkemittel*, aus wasserlöslicher Naturstärke oder aus Kunstharzlösungen bestehend, werden etwa dem letzten Spülwasser beigegeben.