
Subject: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [hape](#) on Thu, 31 Jul 2025 18:47:35 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Ich frage mich gerade, ob man dann da selbst mischen kann .
Vorausgesetzt man bekommt die Zutaten und kann sie sicher lagern.

Minoxidil 15,0 %

Azelainsäure 5 %

ABN Complex™ 0,8 % (nicht öffentlich verfügbar, ggf. weglassen oder durch Pflanzenextrakt ersetzen)

Retinol 0,025 %

Koffein 0,001 %

? Herstellungsüberblick (vereinfachte Anleitung für den Hausgebrauch – keine pharmazeutische Garantie):

? 1. Rohstoffe besorgen

Minoxidil-Pulver (rein, pharmazeutisch)

Azelainsäure (reines Pulver oder Suspension, z. B. bei kosmetischen Rohstoffhändlern)

Retinol (am besten als Retinol-Palmitat oder verkapselt in Liposomen)

Koffein (reines Pulver)

Trägersubstanzen:

Propylenglykol (PG)

Ethanol (mind. 95 % USP/Ph. Eur.-Qualität)

Glycerin (optional, gegen Austrocknung)

Gereinigtes Wasser (Aqua dest.)

? 2. Beispiel-Rezeptur (für 100 mL Lösung)

Stoff Menge Funktion

Minoxidil 15 g Haarwachstumsförderer
Azelainsäure 5 g DHT-Hemmung, antiinflammatorisch
Koffein 0,01 g (10 mg) Mikrozirkulation
Retinol 0,025 g Hautregeneration
Propylenglykol 20 mL Lösungsmittel, Penetration
Ethanol (95 %) 50 mL Lösungsmittel, Konservierung
Glycerin (optional) 2–5 mL Feuchthaltemittel
Aqua dest. bis 100 mL Verdünnungsträger

? Falls du kein ABN Complex™ hast, kannst du z. B. Niacinamid 1 % oder ein pflanzliches DHT-hemmendes Extrakt wie Sägepalme (Serenoa Repens) in kleiner Konzentration einbauen.

? 3. Herstellungsschritte

1. Steriles Arbeiten! Handschuhe, gereinigte Werkzeuge, möglichst sterile Umgebung.
2. Minoxidil in Ethanol + Propylenglykol lösen.
3. Azelainsäure einrühren (in Alkohol löslich, ggf. erwärmen).
4. Koffein und Retinol hinzufügen – gut verrühren, bis alles gelöst ist.
5. Optional: Glycerin hinzufügen.
6. Mit Aqua dest. auffüllen auf 100 mL.
7. In lichtundurchlässige Braunglasflasche umfüllen.
8. Im Kühlschrank oder kühl, dunkel lagern (Retinol zerfällt schnell bei Licht/Wärme).

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Thu, 31 Jul 2025 19:06:24 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

warum muss man 7 zeilen auf ein Bettlaken großes blatt schreiben
damit man nicht alle Infos auf einem blick auf dem bildschirm sehen kann
x(

chatgpt
Steriles Arbeiten! Handschuhe, gereinigte Werkzeuge, möglichst sterile Umgebung.
müll
:lol:

wirkungsloser müll
ABN Complex™ 0,8 % (nicht öffentlich verfügbar, ggf. weglassen oder durch
Pflanzenextrakt ersetzen)-

x(
Retinol (am besten als Retinol-Palmitat oder verkapselt in Liposomen)

Retinol-Palmitat dreck...haut kan den müll nicht verarbeiten

chatgpt grast nur infos zusammen und schreibt zusammengeschnittenen mumpitz

bei der hohen alk/pg konzentration die für 15% minox nötig sind...platzen die lipos sofort bei
der zugabe

Koffein 0,001 %
ist das ernst gemeint???
;)

nimm dir minox 5% normal und spare dir den unsinn

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Thu, 31 Jul 2025 19:31:15 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Gesamtkosten für 100 mL Lösung (ohne ABN Complex™):

Etwa 12 – 25 €, wenn du nur die benötigten Mengen rechnest.

Bei größeren Mengen wird es natürlich noch günstiger.

Wenn ich die Inhaltsstoffe alle bekomme werde ich es versuchen

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Thu, 31 Jul 2025 19:33:32 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Do., 31 Juli 2025 21:06w
;)

nimm dir minox 5% normal und spare dir den unsinn

Warum meinst du wohl warum ich auf 15% gewechselt bin?
Bestimmt nicht weil die 5% so gut gewirkt haben.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Fri, 01 Aug 2025 16:34:23 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Könnte man das Minoxidil nicht einfach verdunsten lassen?
Das Wasser geht, das Minoxidil bleibt.
Ohne Wasser wäre die Konzentration sehr viel höher.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [Johan_1986](#) on Fri, 08 Aug 2025 12:09:45 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

ich denke, Sie sollten es nicht kühl halten, da es sonst aus der Lösung auskristallisiert.

aber du konst jetzt auch kaufen natürlich das ist immer einfacher

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [pilos](#) on Fri, 08 Aug 2025 12:37:41 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Norwood-packt-das-an schrieb am Fr., 01 August 2025 18:34 Könnte man das Minoxidil nicht einfach verdunsten lassen?

Das Wasser geht, das Minoxidil bleibt.

Ohne Wasser wäre die Konzentration sehr viel höher.

geht nicht

hast dann 100% PG und minox fällt aus

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [markd](#) on Fri, 08 Aug 2025 18:16:37 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Gibt es denn einen Unterschied in der Wirksamkeit, ob ich 1ml mit 15 Prozent oder 3ml mit 5 Prozent nehme ?

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [pilos](#) on Fri, 08 Aug 2025 18:25:54 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

markd schrieb am Fri, 08 August 2025 20:16 Gibt es denn einen Unterschied in der Wirksamkeit, ob ich 1ml mit 15 Prozent oder 3ml mit 5 Prozent nehme ?

nein

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [hape](#) on Mon, 11 Aug 2025 18:28:37 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

markd schrieb am Fr., 08 August 2025 20:16 Gibt es denn einen Unterschied in der Wirksamkeit, ob ich 1ml mit 15 Prozent oder 3ml mit 5 Prozent nehme ?

Ja klar gibt es einen Unterschied.

Du hast viel mehr Suppe auf dem Kopf.

Es läuft überall hin auch da wo du es nicht brauchst

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Mon, 11 Aug 2025 19:49:13 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

die wahrheit ist aber eine andere

man kann minox 15% nur durch zugabe einer säure lösen..

mischt man es mit einer säure liegt minoxidil als salz vor

und

Salts in skincare often have poor skin penetration due to their ionic nature and potential for reduced molecular mobility within the skin's barrier layers. This means they may not be effectively absorbed into deeper skin layers where they can exert their desired effect

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Tue, 12 Aug 2025 16:20:42 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Mo., 11 August 2025 21:49
die wahrheit ist aber eine andere

man kann minox 15% nur durch zugabe einer säure lösen..

mischt man es mit einer säure liegt minoxidil als salz vor

und

Salts in skincare often have poor skin penetration due to their ionic nature and potential for reduced molecular mobility within the skin's barrier layers. This means they may not be effectively absorbed into deeper skin layers where they can exert their desired effect
Ich weiß nicht wo du die Wahrheit her nimmst?

Minoxidil ist eine basische Substanz (ein Pyrimidin-Derivat), die in neutralen bis leicht basischen Medien gut löslich und stabil ist.

Mein bestes Argument ist aber, daß das MinoxidilMax mit 15% bei
mit wirklich wirkt. Zuvor mit verschiedenen 5%
Lösungen würde es trotzdem immer langsam dünner.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Tue, 12 Aug 2025 17:05:11 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

hape schrieb am Di., 12 August 2025 18:20
Ich weiß nicht wo du die Wahrheit her nimmst?

:lol:

aus der wissenschaft natürlich

:arrow:

Zitat:Minoxidil ist eine basische Substanz (ein Pyrimidin-Derivat),
und besonders im saurem medium löslich unter bildung des jeweiligen minox salzes
;)

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Tue, 12 Aug 2025 19:57:53 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Tue, 12 August 2025 19:05hape schrieb am Di., 12 August 2025 18:20
Ich weiß nicht wo du die Wahrheit her nimmst?

:lol:

aus der wissenschaft natürlich

:arrow:

Zitat:Minoxidil ist eine basische Substanz (ein Pyrimidin-Derivat),
und besonders im saurem medium löslich unter bildung des jeweiligen minox salzes
;)

Das macht kein Hersteller so.
Zumindest nicht die, die ich kenne.

Zahlreiche Patente und Studien zeigen, dass die Löslichkeit von Minoxidil vor allem durch die Wahl von Co-Solventen (Ethanol, Propylenglykol, Benzylalkohol, Glycerol etc.) beeinflusst wird; manche Autoren fanden, dass rein benzylalkoholische Systeme höhere Anteile lösen können. Das ist oft der praktischere Weg, um 10%+ zu erreichen.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Wed, 13 Aug 2025 04:31:07 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

In jedem 15% minox steckt eine Säure drin
Ohne Säure kann man 15% nicht lösen
Auch azelaic acid ist eine Säure, heißt ja nicht zum Spaß acid

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [Johan_1986](#) on Wed, 13 Aug 2025 05:21:16 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

im 15% losungen gibt saure ja aber auch mehr polypropylene glycol. Und das gibt immer ein besseres skin penetration

<https://onlinelibrary.wiley.com/doi/abs/10.1002/jps.21856>

Finite doses of minoxidil (2%, w/v) in formulations containing varying amounts of ethanol, propylene glycol (PG), and water (60:20:20, 80:20:0, and 0:80:20 by volume, respectively) were used. Minoxidil in SC (by tape stripping), appendages (by cyanoacrylate casting), and receptor fluid was determined by liquid scintillation counting. At early times (30 min, 2 h), ethanol-containing formulations (60:20:20 and 80:20:0) caused significantly greater minoxidil retention in SC and appendages, compared to the formulation lacking ethanol (0:80:20). A significant increase in minoxidil receptor penetration occurred with the PG-rich 0:80:20 formulation after 12 h.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [Johan_1986](#) on Wed, 13 Aug 2025 05:21:33 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

im 15% losungen gibt saure ja aber auch mehr polypropylene glycol. Und das gibt immer ein besseres skin penetration

<https://onlinelibrary.wiley.com/doi/abs/10.1002/jps.21856>

Finite doses of minoxidil (2%, w/v) in formulations containing varying amounts of ethanol, propylene glycol (PG), and water (60:20:20, 80:20:0, and 0:80:20 by volume, respectively) were used. Minoxidil in SC (by tape stripping), appendages (by cyanoacrylate casting), and receptor fluid was determined by liquid scintillation counting. At early times (30 min, 2 h), ethanol-containing formulations (60:20:20 and 80:20:0) caused significantly greater minoxidil retention in SC and appendages, compared to the formulation lacking ethanol (0:80:20). A significant increase in minoxidil receptor penetration occurred with the PG-rich 0:80:20 formulation after 12 h.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Wed, 13 Aug 2025 07:43:13 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Johan_1986 schrieb am Mi., 13 August 2025 07:21im 15% losungen gibt saure ja aber auch mehr polypropylene glycol. Und das gibt immer ein besseres skin penetration

<https://onlinelibrary.wiley.com/doi/abs/10.1002/jps.21856>

Finite doses of minoxidil (2%, w/v) in formulations containing varying amounts of ethanol, propylene glycol (PG), and water (60:20:20, 80:20:0, and 0:80:20 by volume, respectively) were used. Minoxidil in SC (by tape stripping), appendages (by cyanoacrylate casting), and receptor fluid was determined by liquid scintillation counting. At early times (30 min, 2 h), ethanol-containing formulations (60:20:20 and 80:20:0) caused significantly greater minoxidil retention in SC and appendages, compared to the formulation lacking ethanol (0:80:20). A significant increase in minoxidil receptor penetration occurred with the PG-rich 0:80:20 formulation after 12 h.

völlig uninteressant

was hat 2% mit 15% zu tun?

mehr als 60% pg ist eh niemals drin...

sonst löst sich das minox-salz nicht

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [Johan_1986](#) on Wed, 13 Aug 2025 08:31:32 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

15% solution normal gibt mehr PG so für absorption ist es gunstiger.

Das artikel ist für skin penetration research. Aber du kannst auch nicht anderen und bahl bleiben für mir das ist egal.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Wed, 13 Aug 2025 16:54:35 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 06:31

In jedem 15% minox steckt eine Säure drin

Ohne Säure kann man 15% nicht lösen

Auch azelaic acid ist eine Säure, heißt ja nicht zum Spaß acid

Diese hat doch rein gar nichts mit der Löslichkeit von

Minoxidil zu tun.

Das ist ein zusätzlicher Wirkungsverstärker.

Außerdem habe ich zuvor beschrieben, dass es ohne Säure funktioniert und das es noch einfacher und praktischer ist.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [pilos](#) on Wed, 13 Aug 2025 17:02:12 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

hape schrieb am Mi., 13 August 2025 18:54pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 06:31

In jedem 15% minox steckt eine Säure drin

Ohne Säure kann man 15% nicht lösen

Auch azelaic acid ist eine Säure, heißt ja nicht zum Spaß acid

Diese hat doch rein gar nichts mit der Löslichkeit von Minoxidil zu tun.

Das ist ein zusätzlicher Wirkungsverstärker.

Außerdem habe ich zuvor beschrieben, dass es ohne Säure funktioniert und das es noch einfacher und praktischer ist.

dann verstehst du gar nichts von chemie

nein ohne säure funktioniert es nicht

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?

Posted by [hape](#) on Wed, 13 Aug 2025 17:23:17 GMT

[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Wow super Argument.!

Damit qualifiziert Du dich....

Zurück zu den Fakten

Minoxidil ist keine klassische Säure-Base-Salz-Formulierung wie z. B. Lidocain-HCl. Eine „saure Umgebung“ macht Minoxidil nicht automatisch extrem wasserlöslich – der Wirkstoff löst sich vor allem in organischen Lösungsmitteln wie Ethanol, PG oder Benzylalkohol.

Die eigentliche Löslichkeit wird aber in fast allen Hochkonzentrationsrezepten durch Co-Solvent-Systeme (Ethanol + Propylenglykol ± Benzylalkohol) gesteuert.

Säuren alleine können Minoxidil nicht einfach auf magische Weise auf 15 % löslich machen.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by pilos on Wed, 13 Aug 2025 17:37:23 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

hape schrieb am Mi., 13 August 2025 19:23Wow super Argument!
Damit qualifiziert Du dich....

Zurück zu den Fakten

Minoxidil ist keine klassische Säure-Base-Salz-Formulierung wie z. B. Lidocain-HCl. Eine „saure Umgebung“ macht Minoxidil nicht automatisch extrem wasserlöslich – der Wirkstoff löst sich vor allem in organischen Lösungsmitteln wie Ethanol, PG oder Benzylalkohol.

hopfen und malz verloren mit dir
:p

minox kannst auch in wasser lösen sofern man Äquimolar säure dazugibt

minox mw 209
azelaic acid mw 188 aber weil eine disäure ""nonanedioic acid"" braucht man nur 0,5 eq
daraus ergibt sich
für 15g minox braucht man bis zu 6,7 g azelaic acid um vollständig zu solubilisieren,

der rest erledigt das ethanol und pg

von mir aus mach und denke was du willst...ist mir völlig schnuppe

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Wed, 13 Aug 2025 17:50:12 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 19:37doppelt.....
Hopfen und Malz brauche ich auch nicht.
Bier will ich keins machen.

Hier noch ein Patent ohne Säure

<https://patents.google.com/patent/WO2014122436A1/en>

Der Grund warum manchmal Azelaic acid zugesetzt wird ist folgendes.
In manchen Haarwuchslösungen (z. B. 5–15 % Minoxidil) wird Azelainsäure (1–5 %) zugesetzt.

Idee dahinter: Azelainsäure könnte 5-Alpha-Reduktase hemmen – das Enzym, das Testosteron in DHT umwandelt

Und eben nicht wegen der Minoxidil Löslichkeit

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Wed, 13 Aug 2025 17:59:17 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

hape schrieb am Mi., 13 August 2025 19:50pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 19:37doppelt.....
Hopfen und Malz brauche ich auch nicht.
Bier will ich keins machen.

Hier noch ein Patent ohne Säure

<https://patents.google.com/patent/WO2014122436A1/en>

sollte man zuerst selber durchlesen bevor man was behauptet
;)

es steht 58x das wort säure drin...davon in den rezepturen

und wie das alles schön danach auskristallisiert

:arrow:

auf dieses gelaber habe ich jetzt keine zeit mehr

offensitlich glaubst du es nicht

nicht mein problem

"Topical Minoxidil Composition with Acidic Stabilizers to Prevent Precipitation"

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Wed, 13 Aug 2025 18:25:52 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 19:59hape schrieb am Mi., 13 August 2025 19:50pilos
schrieb am Mi., 13 August 2025 19:37doppelt.....

Hopfen und Malz brauche ich auch nicht.

Bier will ich keins machen.

Hier noch ein Patent ohne Säure

<https://patents.google.com/patent/WO2014122436A1/en>
sollte man zuerst selber durchlesen bevor man was behauptet
;)

es steht 58x das wort säure drin...davon in den rezepturen

und wie das alles schön danach auskristallisiert

:arrow:

auf dieses gelaber habe ich jetzt keine zeit mehr

offensitlich glaubst du es nicht

nicht mein problem

"Topical Minoxidil Composition with Acidic Stabilizers to Prevent Precipitation"

Ja aber aus anderen Gründen wie z.B.

Milde organische Säuren (z. B. Milchsäure, Zitronensäure) können den Schnittstellencharakter zwischen Lösungsmittel und Haut verbessern.

Säuren können auch als leichte Konservierungskomponente wirken oder die Aufnahme in die Haut leicht fördern.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Wed, 13 Aug 2025 19:01:55 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

so so

die säure ist völlig egal es geht um die funktionelle gruppe

:arrow:

The composition comprises minoxidil, menthol, phosphoric acid, citric acid, lactic acid, hydrochloric acid, acetic acid, sulfuric acid, nitric acid, tartaric acid, gluconic acid, and maleic acid.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Thu, 14 Aug 2025 14:45:31 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Mi., 13 August 2025 21:01

so so

die säure ist völlig egal es geht um die funktionelle gruppe

:arrow:

The composition comprises minoxidil, menthol, phosphoric acid, citric acid, lactic acid, hydrochloric acid, acetic acid, sulfuric acid, nitric acid, tartaric acid, gluconic acid, and maleic acid.

Wo steht das es erforderlich für die Löslichkeit ist?

Da ist alles optional.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Thu, 14 Aug 2025 14:52:28 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

"to Prevent Precipitation "

ist nicht optional

:arrow:

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Fri, 15 Aug 2025 14:59:02 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Do., 14 August 2025 16:52

"to Prevent Precipitation "

ist nicht optional

:arrow:

Du hattest doch keine Lust mehr auf Laberei ?!

Wie dem auch sei.

Deine Salz Theorie greift trotzdem nicht, da 15% Minoxidil auf jeden viel besser wirkt als 5%.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [pilos](#) on Fri, 15 Aug 2025 16:08:35 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

;))

<https://pubmed.ncbi.nlm.nih.gov/31403367/>

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [hape](#) on Fri, 15 Aug 2025 20:22:23 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Fr., 15 August 2025 18:08 ;)

<https://pubmed.ncbi.nlm.nih.gov/31403367/>

Lachhaft!

Viel zu kurz , viel zu wenig Personen -> KEINE AUSSAGEKRAFT!!
Gesamtdauer 36 Wochen, 90 Personen

Wichtige fehlende Informationen

Finanzierung: Der PubMed-Eintrag oder die Abstractseite enthält keine Angaben zu Förderern, Sponsor*innen oder Interessenskonflikten.

Konflikt von Interessen (COI): Ebenso fehlt ein Hinweis darauf, ob die Autor*innen finanzielle Beziehungen zu Pharmafirmen oder anderen Interessensgruppen haben.

Subject: Aw: Minoxidil 15% selbst herstellen?
Posted by [eermushro](#) on Mon, 29 Sep 2025 08:29:54 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Sehr spannend, wie detailliert du die Rezeptur und Herstellungsschritte aufgeschlüsselt hast. Gerade die Hinweise zu Sterilität, Lichtschutz und Lagerung sind extrem wichtig, weil Retinol und auch Minoxidil recht empfindlich sein können.
