

---

Subject: Mischung von Wirkstoffen / Ionisation / Penetration

Posted by [romue77](#) on Mon, 15 Jan 2018 18:37:52 GMT

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

---

Hallo Leute,

Pilos schreibt ja immer, man solle Minox nicht mit Säuren mischen:

pilos schrieb am Thu, 12 October 2017 20:13

"damit man 10% minox lösen kann, muss man säure dazugeben...dann liegt aber das minox als salz in ionisierter form und penetriert überhaupt nicht

10% minox ist dann so potent wie 0,5% "

<https://www.alopezie.de/fud/index.php?t=msg&goto=397946/>

Da ja hier viele Leute Topicals aus diversen Wirkstoffen zusammenmischen, und ich bei der Suche nach einer Ergänzung für meine Mischung aus Minox und Ket-Creme immer wieder auf Substanzen mit niedrigem pH-Wert stoße, würde ich diese Regel gerne besser verstehen. Beim Googlen bin ich auf Folgendes gestoßen:

[www.minoxidilmax.com](http://www.minoxidilmax.com)"Minoxidil is a base, which likes to grab a proton in a solution and become an ionic molecule. Our skin does not absorb any ionic molecules (a molecule that is positively or negatively charged) very well. When azelaic acid is added, it will form azelaic acid-minoxidil complex, which is a neutral molecule and can be absorbed by our skin or scalp much more efficiently."

[https://www.minoxidilmax.com/15minoxidil\\_review](https://www.minoxidilmax.com/15minoxidil_review)

Das ist ja nun erstmal ein Widerspruch. Allerdings müssten ja alle anderen Minoxidil-Anbieter ziemlich blöde sein, wenn die nicht wissen, dass das Zeug mit Säure gemischt viel besser wirkt. Daher habe ich weiter gesucht und bin auf folgenden Auszug aus einem Lehrbuch gestoßen:

Chemical Methods in Penetration Enhancement"Many drugs are weak acids or bases that are ionised at normal physiological pH. Under these conditions, they are generally poorly absorbed by the membrane. Several techniques have been studied to increase skin absorption of such molecules, including prodrug design, iontophoresis, and ion pairing. In principle, ion pairing involves the addition of an oppositely charged counter-ion to form a neutral ion pair. This neutral species has increased lipophilicity and hence, membrane permeability is increased."

<https://books.google.de/books?id=h076BwAAQBAJ&pg=PA121>

Das klingt ja dann doch wieder so als könne die Penetration unter bestimmten Umständen durch Neutralisierung des pH-Wertes verbessert werden.

Kann da vielleicht mal jemand etwas Licht ins Dunkel bringen? mir ist schon klar, dass sich das nicht in zwei Sätzen erklären lässt, aber da hier ja viele ziemlich wilde Topical-Mischungen zusammenstellen, denke ich, dass es das wert wäre.

---