
Subject: Natriumthiosulfat

Posted by [Oceanboy](#) on Tue, 28 May 2019 22:04:37 GMT

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

hi,

kann mir jemand sagen, wie lange Natriumthiosulfat in dest. Wasser gelöst haltbar ist ?

danke,
elen

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [xWannes](#) on Wed, 29 May 2019 06:31:48 GMT

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

Säure und Grillfunktion des Backofens meiden, dann überlebt dich die Lösung.

<http://sdbl.bkraft.de/18848de.pdf>

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 07:33:32 GMT

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

xWannes schrieb am Wed, 29 May 2019 09:31: Säure und Grillfunktion des Backofens meiden, dann überlebt dich die Lösung.

<http://sdbl.bkraft.de/18848de.pdf>

die ist aber auf pH 10 alkalisiert ;)

abgesehen davon

diese alkohol hysterie hier ist völlig crazy

15% sind absolut harmlos und konservieren

ich glaube nicht dass jemand von wein auf der haut eingegangen ist :arrow:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 08:28:03 GMT

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

ich bin nicht hysterisch ;)

ich versuch es mal mit etwas Alk.

greetz

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Wed, 29 May 2019 13:39:35 GMT

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

Warum nicht in Apfelessig lösen? Der wirkt auch zusätzlich gegen Kalk.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 15:42:14 GMT

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

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 16:39 Warum nicht in Apfelessig lösen?
Der wirkt auch zusätzlich gegen Kalk.

bitte halte dich mit solche empfehlungen zurück :!:

es entsteht übel riechendes und lungengefährliches schwefeldioxid

<https://de.wikipedia.org/wiki/Schwefeldioxid>

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 17:22:14 GMT

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

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 17:42 Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019
16:39 Warum nicht in Apfelessig lösen? Der wirkt auch zusätzlich gegen Kalk.

bitte halte dich mit solche empfehlungen zurück :!:

es entsteht übel riechendes und lungengefährliches schwefeldioxid

<https://de.wikipedia.org/wiki/Schwefeldioxid>

puh, zum glück habe ich das nicht gemacht. ;)

@pilos; könnte ich die Lotion machen aus 7gr Natriumthios. / 15 ml Vodka / 85ml dest. Wasser / 2ml Schwarzkümmelöl
:?:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 17:56:17 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 20:22 2ml Schwarzkümmelöl :?:
nein

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 18:04:04 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 19:56 Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 20:22 2ml Schwarzkümmelöl :?:
nein

ok, und der Rest geht so :?:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Wed, 29 May 2019 18:10:36 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 17:42 Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 16:39 Warum nicht in Apfelessig lösen? Der wirkt auch zusätzlich gegen Kalk.
bitte halte dich mit solche empfehlungen zurück :!:

es entsteht übel riechendes und lungengefährliches Schwefeldioxid

<https://de.wikipedia.org/wiki/Schwefeldioxid>

Das war keine Empfehlung, sondern eine FRAGE!
Ich selbst nutze Natriumthiosulfat in Apfelessig schon einige Wochen und das ohne Probleme.
Klar stinkt es, aber ich atme das Zeug ja nicht ein, sondern trage es kurz auf und fertig.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 18:14:55 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 21:04pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 19:56Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 20:222ml Schwarzkümmelöl :?:
nein

ok, und der Rest geht so :?:
das sind gerade mal 5,5% alk :arrow:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 18:17:36 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 21:10 Klar stinkt es,
und dadurch ist der teil welcher mit der säure reagiert weg...und die säure selbst auch ;)

essig wird absolut wirkungslos das thio wird geschwächt.

ausser stinke nix gewesen

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 18:30:18 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:14Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 21:04pilos
schrieb am Wed, 29 May 2019 19:56Oceanboy schrieb am Wed, 29 May 2019 20:222ml
Schwarzkümmelöl :?:
nein

ok, und der Rest geht so :?:
das sind gerade mal 5,5% alk :arrow:

oh, dann hab ich da was falsch berechnet...

dann eben 30ml Wodka und 70ml dest. Wasser und etwa 7gr Natrium :?:

warum geht das S.K. öl nicht :?:

t h a n k . y o u :smug:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 18:57:12 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

öl in wasser

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 19:02:11 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:57

öl in wasser

aber es ist ja Alk dabei... :?:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 19:02:48 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:57

öl in wasser

der Rest passt jetzt :?:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Wed, 29 May 2019 19:21:42 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

selbst bei 100% alk löst sich das öl nicht
bei 11% noch weniger

ja 30 mL ist gut

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Oceanboy](#) on Wed, 29 May 2019 19:32:28 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 21:21

selbst bei 100% alk löst sich das öl nicht
bei 11% noch weniger

ja 30 mL ist gut
oh-kay :arrow:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Thu, 30 May 2019 16:35:18 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:17Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 21:10 Klar stinkt es,
und dadurch ist der teil welcher mit der säure reagiert weg...und die säure selbst auch ;)

essig wird absolut wirkungslos das thio wird geschwächt.

ausser stinke nix gewesen

Danke

:thumbup:

Das heißt dann, dass die Säure das Thiosulfat unwirksam macht.

Und wie schaut es mit Basen aus? PH 10-11?

Es gibt ja die These, dass die AGA durch eine Übersäuerung entsteht, weil DHT nur unter PH-Werten von 5-6 gebildet werden kann.

Das würde ich gerne ausprobieren wollen, indem ich etwas Kaliumcarbonat dazu mische.

Würde das gehen?

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Thu, 30 May 2019 16:37:14 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Nachtrag:

Es gibt in einem YT-Video die Empfehlung, Natriumthiosulfat mit Vitamin C einzunehmen (allerdings oral). Viele bereichten von sensationellen Heilerfolgen von den unterschiedlichsten Krankheiten, weil das Zeug stark entgiftet.

In diesem Fall wäre die Säure (Vitamin C) also OK?

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Thu, 30 May 2019 16:51:46 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Thu, 30 May 2019 19:35pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:17Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 21:10 Klar stinkt es, und dadurch ist der teil welcher mit der säure reagiert weg...und die säure selbst auch ;)

essig wird absolut wirkungslos das thio wird geschwächt.

ausser stinke nix gewesen

Danke

:thumbup:

Das heißt dann, dass die Säure das Thiosulfat unwirksam macht.

Und wie schaut es mit Basen aus? PH 10-11?

Es gibt ja die These, dass die AGA durch eine Übersäuerung entsteht, weil DHT nur unter PH-Werten von 5-6 gebildet werden kann.

Das würde ich gerne ausprobieren wollen, indem ich etwas Kaliumcarbonat dazu mische.

Würde das gehen?

nur ein kleiner teil vom thio ist unwirksam

essig ist aber zu 100% unwirksam

thio nimmt man pur mit etwas alk/pg sonst nix

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [pilos](#) on Thu, 30 May 2019 16:54:01 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Thu, 30 May 2019 19:37Nachtrag:

Es gibt in einem YT-Video die Empfehlung, Natriumthiosulfat mit Vitamin C einzunehmen (allerdings oral). Viele bereichten von sensationellen Heilerfolgen von den unterschiedlichsten Krankheiten, weil das Zeug stark entgiftet.

In diesem Fall wäre die Säure (Vitamin C) also OK?

bei dir gibt es diesen begriff mittlerweile en masse "sensationellen Heilerfolgen " ;)

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Thu, 30 May 2019 17:10:03 GMT

pilos schrieb am Thu, 30 May 2019 18:51Bis-2019-Norwood-null schrieb am Thu, 30 May 2019 19:35pilos schrieb am Wed, 29 May 2019 20:17Bis-2019-Norwood-null schrieb am Wed, 29 May 2019 21:10 Klar stinkt es,
und dadurch ist der teil welcher mit der säure reagiert weg...und die säure selbst auch ;)

essig wird absolut wirkungslos das thio wird geschwächt.

ausser stinke nix gewesen

Danke

:thumbup:

Das heißt dann, dass die Säure das Thiosulfat unwirksam macht.

Und wie schaut es mit Basen aus? PH 10-11?

Es gibt ja die These, dass die AGA durch eine Übersäuerung entsteht, weil DHT nur unter PH-Werten von 5-6 gebildet werden kann.

Das würde ich gerne ausprobieren wollen, indem ich etwas Kaliumcarbonat dazu mische. Würde das gehen?

nur ein kleiner teil vom thio ist unwirksam

essig ist aber zu 100% unwirksam

thio nimmt man pur mit etwas alk/pg sonst nix

Hier steht, dass PH-Werte bis 9,5 sehr gut bei Natriumthiosulfat sind und der Stabilität dienen.
<https://edoc.hu-berlin.de/bitstream/handle/18452/15504/Miethe.pdf?sequence=1>

Wenn ich PH 11 auftrage, wird durch die sauren Hautausscheidungen eh PH 9 daraus.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [pilos](#) on Thu, 30 May 2019 17:12:06 GMT

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

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Thu, 30 May 2019 20:10

Wenn ich PH 11 auftrage, wird durch die sauren Hautausscheidungen eh PH 9 daraus.

x(:twisted:

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [xWannes](#) on Thu, 30 May 2019 18:11:50 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Lirum larum...
Das NTS bringt vermutlich sowieso genau 0,0 gegen AGA.
Und ich gebe dem Zeug immerhin seit Monaten eine Chance.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Fri, 31 May 2019 00:30:45 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

pilos schrieb am Thu, 30 May 2019 19:12Bis-2019-Norwood-null schrieb am Thu, 30 May 2019 20:10

Wenn ich PH 11 auftrage, wird durch die sauren Hautausscheidungen eh PH 9 daraus.

x(:twisted:
Nicht PH 9, sondern PH 8!
Ich habe es heute getestet. Gegen 15 Uhr habe ich es aufgetragen, dort hatte es noch PH 11.
Abends um 22 Uhr habe ich die Folie abgenommen, meine Kopfhaut war immer noch klitschnass und die erneute Messung ergab nur noch einen PH von 8.
Das bedeutet dann wohl, dass die Kopfhaut ganz schön stark entsäuert hat.
Vermutlich eine wunderbare Möglichkeit für den Körper, die Säuren so über die Kopfhaut zu puffern.

Das eigentliche Ziel, welches ich damit verfolge ist jedoch die DHT-Hemmung, da 5a-Reductase Typ 2 einen PH von 5,5 braucht.
8-11 wäre demnach nicht im idealen PH-Bereich, so dass die DHT-Bildung rein theoretisch deutlich gesenkt, wenn nicht sogar gänzlich ausbleiben sollte.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Fri, 31 May 2019 00:40:03 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

xWannes schrieb am Thu, 30 May 2019 20:11Lirum larum...
Das NTS bringt vermutlich sowieso genau 0,0 gegen AGA.
Und ich gebe dem Zeug immerhin seit Monaten eine Chance.
Seit wann wendest du es an? Und wie genau? Einfach 10% im Minox gelöst und dann 2x täglich aufgetragen?

Subject: Aw: Natriumthiosulfat
Posted by [xWannes](#) on Fri, 31 May 2019 08:43:51 GMT
[View Forum Message](#) <> [Reply to Message](#)

Bis-2019-Norwood-null schrieb am Fri, 31 May 2019 02:40xWannes schrieb am Thu, 30 May 2019 20:11Lirum larum...

Das NTS bringt vermutlich sowieso genau 0,0 gegen AGA.

Und ich gebe dem Zeug immerhin seit Monaten eine Chance.

Seit wann wendest du es an? Und wie genau? Einfach 10% im Minox gelöst und dann 2x täglich aufgetragen?

12 Wochen. Topisch in Minox, ca. 5 %, 1x abends.

Subject: Aw: Natriumthiosulfat

Posted by [Norwood-packt-das-an](#) on Fri, 31 May 2019 12:42:14 GMT

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

xWannes schrieb am Fri, 31 May 2019 10:43Bis-2019-Norwood-null schrieb am Fri, 31 May 2019 02:40xWannes schrieb am Thu, 30 May 2019 20:11Lirum larum...

Das NTS bringt vermutlich sowieso genau 0,0 gegen AGA.

Und ich gebe dem Zeug immerhin seit Monaten eine Chance.

Seit wann wendest du es an? Und wie genau? Einfach 10% im Minox gelöst und dann 2x täglich aufgetragen?

12 Wochen. Topisch in Minox, ca. 5 %, 1x abends.

Und es hat nichts gebracht? Das würde dann aber doch auch bedeuten, dass Minox ebenso nichts gebracht hat :!:
