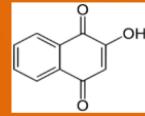


लॉसोन

होमी भाभा विज्ञान शिक्षा केन्द्र
(एच.बी.सी.एस.ई., टी.आई.एफ.आर.)
<https://chem.hbcse.tifr.res.in/>

मोलर द्रव्यमान : 174.15 ग्राम मोल⁻¹

गलनांक : 191-195 डिग्री सेल्सियस अपघटन के साथ

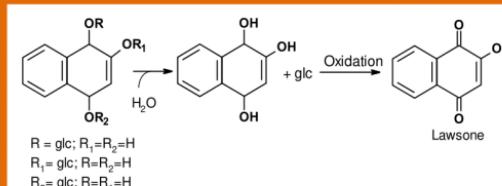


लॉसोनिया इनर्मिस

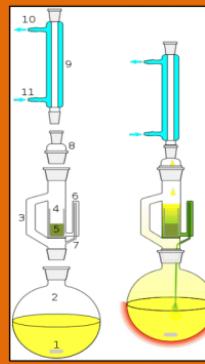


आइकोर्निया क्रस्साइप्स

लॉसोन या हेनाटोनिक अम्ल, एक नारंगी रंग का पदार्थ है जो मेंहदी (लॉसोनिया इनर्मिस) की पत्तियों और जलकुंभी (आइकोर्निया क्रस्साइप्स) के फूलों में मौजूद हेनोसाइड्स से बनता है। हेनोसाइड्स तीन समावयवी ग्लूकोसाइड यानि ग्लूकोस व्युत्पन्न हैं। कम अम्लीय स्थितियों में हेनोसाइड्स जल अपघटित होकर ट्राईहाइड्रॉक्सीनेपथलीन यौगिक (एलाइकॉन) जो ऑक्सीकरण पर लॉसोन देते हैं।



लॉसोन का निष्कर्षण

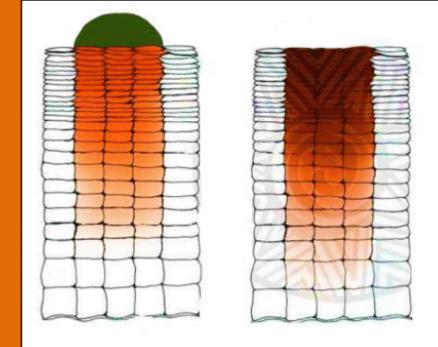


सॉक्सलेट निष्कर्षक

- स्टरर बार
- गोल तल फ्लास्क
- आसवन का रास्ता
- थिम्बल
- ठोस
- साइफन शीर्ष
- साइफन निकास
- (विस्तार एंडेपटर)
- संधनित्र
- पानी का प्रवेश मार्ग
- पानी का निकास

बाल और त्वचा पर लॉसोन

जब मेंहदी की पत्तियों को पीस कर पानी में मिलाकर पेस्ट बनाकर बालों या त्वचा पर लगाया जाता है, तो पत्तियों में मौजूद हेनोसाइड्स धीरे-धीरे एलाइकॉन (ट्राईहाइड्रॉक्सीनेपथलीन) रूप में जल अपघटित हो जाते हैं। एलाइकॉन बालों और त्वचा में मौजूद केराटिन से जुड़कर एक गहरा रंग देता है। एलाइकॉन रूप अम्लीय स्थिति में स्थिर है। तो अगर आप मेंहदी पेस्ट बनाने के दौरान अम्लीय पीण्च बनाए रखते हैं तो यह आपको और गहरा रंग देगा। संभवतः यही कारण है कि लोग त्वचा पर मेंहदी का गहरा रंग ढाने के लिए पेस्ट में नींबू का रस मिलाते हैं।



त्वचा की बाहरी परत में लॉसोन का फैलाव

समय के साथ मेंहदी का रंग फिका पड़ता है। एलाइकॉन एडक्ट के धीमे हवाई ऑक्सीकरण के कारण लॉसोन में परिवर्तित होता है जो केराटिन के साथ नहीं जुड़ता है।

लॉसोन के धातु संकुल

विवेनोन धातुओं से विभिन्न ऑक्सीकरण अवस्थाओं में और कई स्थान से जुड़ने की क्षमता के कारण जैविक प्रणालियों में एक महत्वपूर्ण भूमिका निभाते हैं।

लॉसोन अन्य हाइड्रॉक्सीनेपथोविवेनोन की तरह संक्रमण धातु आयनों जैसे Cu (II), Zn (II), Cd (II), Ni (II) और लैथेनाइड्स के साथ विविध प्रकार के मोनोन्यूक्लियर, डाइ और पॉलीन्यूक्लियर संकुल बनाता है।

लॉसोन के इन धातु संकुलों में कवकरोधी, वाइरसरोधी और मलेरियारोधी गुण पाए गए हैं।

लॉसोन के सूक्ष्मजीवरोधी गुण

ऐतिहासिक रूप से मेहंदी का उपयोग दाद जैसे कवक संक्रमण, त्वचा पर चक्कते और सामान्य धाव के इलाज के लिए किया जाता था। कई अध्ययनों में देखा गया है कि मानव त्वचा और पीढ़ों पर मेहंदी का कवकरोधी प्रभाव मुख्य रूप से लॉसोन के कारण होता है। इस कवकरोधी प्रभाव को कई फर्नूद प्रजातियों जैसे कि एस्परगिलस नाइजर, राइजोपस स्टोलिनिफर और पेनिसिलियम पर प्रभाव देखा गया है।



प्याज पर ए. नाइजर

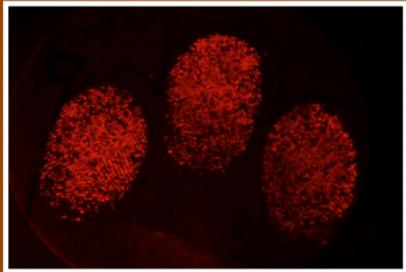


स्टेनोबेरी पर आर. स्टोलिनिफर

न्यायिक विज्ञान में लॉसोन

नेपथोविवेनोन ऐमीनो अम्ल के साथ अभिक्रियाओं के लिए काफी प्रचलित है। 1,2-नेपथोविवेनोन-4-सल्फोनेट का उपयोग ऐमीनो अम्ल के विश्लेषण के लिए किया जाता है। रंगीन यौगिकों के बनने से विश्लेषण होता है। 1,2-नेपथोविवेनोन सिस्टीन और प्रोटीन के साथ भ्रू / बैंगनी वर्णक देता है।

इसलिए लॉसोन ऊंगलियों के निशानों की जांच में अभिकर्मक के रूप में काफी महत्वपूर्ण है कि निनहाइड्रिन (अव्यक्त ऊंगलियों के निशानों की जांच के लिए वर्तमान में इस्तेमाल किया जाने वाले अभिकर्मक) की जगह ले सकता है।



लॉसोन से बनाया गया अव्यक्त ऊंगलियों का निशान

लॉसोन के प्रकाशसंदीप्ति अध्ययन से पता चला कि 590 nm के प्रकाश से उत्तेजना पर यह संदीप्ति दर्शाता है जिसमें अधिकतम तेज़ी लगभग 640nm पर होती है। प्रयोगों में लंबे तरंग दैर्घ्य पर प्रकाशसंदीप्ति उत्पर्जन लाभायक होते हैं क्योंकि इससे पृष्ठभूमि संदीप्ति को हटाकर हल्के प्रकाश संकेतों को भी आसानी से पहचाना जा सकता है।

इतिहास में सांस्कृतिक मूल्य

इस रंग का उपयोग प्राचीन काल से मिस्र और भारतीयों द्वारा बालों, नायून और त्वचा को रंगने के लिए किया गया है। प्राचीन मिस्र में बिना रंगे नायून रखने को भी अपवित्र माना जाता था। प्राचीन भारत में, संगीतकार तानपुरा जैसे वाद्ययंत्र बजाने से पहले अपनी ऊंगलियों पर मेहंदी लगाया करते थे; इससे उनकी ऊंगलियां (संगीत वाद्ययंत्र के तारों के कारण) चक्कते से बची रहती थीं और उनकी त्वचा मुलायम रहती थी।



मेहंदी लगी ऊंगलियों से तानपुरा बजाते हुए
एक महिला का चित्र
राजस्थान, किशनगढ़, 1735, मेट्रोपॉलिटन
म्यूजियम ऑफ आर्ट, न्यूयॉर्क

शादी समारोहों में हाथों पर मेहंदी लगाने की परंपरा और बॉडी आर्ट बनाने के लिए इसका इस्तेमाल दुनिया भर में देखा जाता है।

अनुप्रयोग

पहले दिये गए अनुप्रयोग के अलावा लॉसोन का उपयोग अम्ल-क्षार सूक्षक के रूप में किया जा सकता है। यह हल्के पीले से लाल रंग का परिवर्तन दिखाता है (पीएच रेंज 2.6-3.4)।

लॉसोन कार्बनिक संक्षेपण के लिए एक अत्यंत उपयोगी शुरुआती घटक है। इसका उपयोग जैविक रूप से सक्रिय यौगिकों के संक्षेपण में किया जाता है जो कई रोगों के इलाज के लिए काफी महत्वपूर्ण हैं। उदाहरण के लिए हृदय रोग।

संदर्भ और अधिक जानकारी के लिए-

1. Catherine Cartwright-Jones. (2018). *Ancient sunrise-Henna for hair*, Chapter 4- Science and Microscopy (Part 2: The Phytochemistry of Henna, *Lawsonia inermis* L. [Lythraceae]). Retrieved in June 2020, from http://tapdancinglizard.com/AS_henna_for_hair/chapters/chap4/henna_phytochemistry.pdf

2. Jelly, R., Lewis, S. W., Lennard, C., Lim, K. F., & Almog, J. (2008). Lawsone: a novel reagent for the detection of latent fingermarks on paper surfaces. *Chemical Communications*, (30), 3513. <https://doi.org/10.1039/b808424f>

क्या आप बता सकते हैं?

1. मेहंदी में लॉसोन की कितनी मात्रा होती है?
 2. अपने शरीर पर मेहंदी लगाने के बाद मेहंदी का रंग गहरा करने के लिए आप घर पर किस विधि का उपयोग करती हैं और यह मेहंदी में लॉसोन को कैसे प्रबाधित करती है?
 3. लॉसोन का IUPAC नाम क्या है?
- अधिक रोचक प्रश्नों के लिए, भारतीय राष्ट्रीय रसायन विज्ञान ओलंपियाड प्रश्नपत्र का संदर्भ लें 2019 एप्रेल-प्रश्न 3-<https://olympiads.hbcse.tifr.res.in/>