

PCA Na

Descrição:

Em 1956, Gertrud Pascher foi o primeiro a relatar a alta concentração de PCA no estrato córneo humano (97% do PCA encontrado na pele está localizado no estrato córneo, onde é acumulado no final da diferenciação da epiderme).

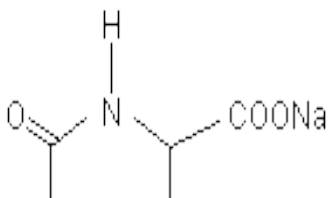
L-PCA é um dos principais componentes do NMF (Fator de Hidratação Natural), é o principal catabólito da filagrina, uma proteína encontrada na camada granular da epiderme, e desdobrada numa mistura de aminoácidos durante a última fase da queratinização. Em peles saudáveis e normais, o L-PCA desaparece no mesmo tempo que as células córneas durante o processo natural de descamação, mas é constantemente renovado. Contudo, quando o processo de queratinização é incompleto, o nível de L-PCA diminui no estrato córneo, resultando numa pele seca e áspera.

Quimicamente o PCA é uma lactona do aminoácido ácido glutâmico, possui um carbono assimétrico, desvia luz polarizada, existindo portanto as formas ativas (D e L), e a forma racêmica (DL). *Para tornar-se integrado as reações biológicas em cadeia, e assim produzir derivados ativos dentro do corpo, o PCA deve ser a forma ativa L.*

De origem natural, o L-PCA é encontrado em beterrabas, batatas, cenouras, mel, suco de tomates, etc. A divisão UCIB da Solabiá, uma empresa francesa, é capacitada tecnologicamente para realizar, a partir do ácido glutâmico obtido do açúcar da beterraba, a reação de ciclização do ácido glutâmico em meio aquoso, resultando na formação do L-PCA, forma biologicamente ativa (L= levógera) do Ácido Carboxipirrolidônico ou Pícolato ou PCA.

Propriedades:

É considerado um carreador natural da pele, capaz de ligar-se covalentemente aos aminoácidos, minerais, álcoois graxos e vitaminas, garantindo assim absorção e assimilação dos ativos pela pele. Embora seu mecanismo de ação não tenha sido bem elucidado, sabe-se que ele regula, com o auxílio de lactatos, a perda de água através da pele. A água permanece presa na epiderme por açúcares que se combinam com proteínas em complexos glicoproteicos.



Estrutura química do pícolato de sódio.

Indicações:

Em produtos capilares atua como um excelente agente anti-frizz por ser extremamente higroscópico, além de ajudar no sensorial e na penteabilidade de shampoos, condicionadores e outros produtos.

Concentração de Uso:

De 1 a 5%.

Bibliografia:

1. Literatura do fornecedor – UCIB
2. Informativo Técnico Ajinomoto Interamericana Indústria e Comércio Ltda
3. <http://www.thinkerchem.com/sodiumPCA.htm>
4. Informativo Técnico Via Farma