

LACTATO DE AMÔNIO DESODORIZADO

Super Hidratante da Pele

Atividade

Lactato de Amônio é um dos ingredientes mais indicados para o cuidado da pele na atualidade. O **Lactato de Amônio** comercializado pela Galena é uma inovação no mercado porque permite o desenvolvimento de cosméticos altamente hidratantes sem cheiro desagradável. Esta é a vantagem deste **Lactato de Amônio** –desodorizado .

Lactato de Amônio é derivado de um alfa-hidroxiácido, o L(+) Ácido Láctico. Ele possui baixo potencial de irritabilidade quando comparado à forma sintética D(-) Ácido Láctico.

Lactato de Amônio proporciona um toque agradável e atenua o ressecamento da epiderme, possibilitando a recuperação da umidade perdida. Por isso ele é especialmente indicado para peles secas e para as plantas dos pés.

A principal função do **Lactato de Amônio** é auxiliar no funcionamento natural da hidratação cutânea. Ele atua por dois mecanismos principais: a umectação e a hidratação ativa. Na umectação, **Lactato de Amônio** atua retendo água na superfície da pele devido às suas propriedades higroscópicas. Seu grupo hidroxila se liga à molécula de água, conferindo elevado poder umectante à pele, além de evitar o ressecamento da superfície do produto. Na hidratação ativa, **Lactato de Amônio** atua diretamente nas substâncias constituintes do estrato córneo ao nível intracelular, fazendo aumentar a capacidade de retenção de água. Dessa forma a taxa de evaporação permanece sempre em seu nível normal, e isto mantém a epiderme sempre hidratada.

Seu poder hidratante é cientificamente comprovado em peles secas e em diversos outros problemas dermatológicos, como na ictiose ou xerodermia dos membros inferiores, na síndrome de Nertherton e na queratose pilares. **Lactato de Amônio** também tem sido aplicado na psoríase para auxiliar na remoção das escamas características dessa desordem, em associação à Vitamina D.

Está igualmente comprovado que **Lactato de Amônio** aumenta a quantidade de glicosaminoglicanas na derme. Esses elementos são importantes na renovação celular, na restauração da função cutânea e na intensificação dos mecanismos de proteção da pele e suas atividades imunoestimulantes.

Concentração usual

De 12 a 20% em cremes, loções, soluções hidroalcoólicas, shower géis, sabonetes líquidos, shampoos e outros.

NOTA: O **Lactato de Amônio** se encontra diluído, portanto é necessário fazer conversão. Considerar a pureza do produto indicada no laudo (aproximadamente 60 %).

Observação

Um trabalho realizado no laboratório de pesquisas dermatológicas na Itália mostrou que loções contendo 8% de **Lactato de Amônio** e 14% de aminoácidos (especialmente glicina e arginina) apresentam efeito atenuador da radiação solar em peles com alto grau de xerodermia.

Lactato de Amônio também possui atividade antimicrobiana e auxilia na estabilidade das emulsões contra crescimento microbiológico. Devido a isso, ele também pode ser usado como auxiliar no tratamento da acne vulgares e da caspa.

Lactato de Amônio também pode ser empregado como agente regulador e estabilizador de pH em sabonetes líquidos, shampoos e sabonetes dermatológicos. Além disso, a adição desse hidratante em sabonetes em barra reduz a perda de água durante sua estocagem. Isso diminui o risco de fissuras e rachaduras. Também pode ser usado como excelente alternativa à glicerina, propilenoglicol e sorbitol nas emulsões. Nestes casos, o **Lactato de Amônio** é utilizado em uma concentração 5 vezes menor para se obter o mesmo efeito umectante e hidratante.

Durante o preparo das emulsões, **Lactato de Amônio** deve ser primeiramente dissolvido à frio na água e depois aquecido com os outros componentes. O pH do produto final não deve ser superior a 6. Isto evita a hidrólise do **Lactato de Amônio** e sua conseqüente liberação de amônia.

Tabela

| | |
|-------------------------------|--|
| Nome Comum | Lactato de Amônio |
| Denominação Científica | Ammonium Lactate |
| Aspecto | Líquido claro, translúcido e inodoro |
| Solubilidade | Solúvel em água |
| Armazenament | Manter distante da luz, umidade e calor. |

Referências bibliográfica

Literatura do fornecedor

Merck Index 11th