Desenvolvimento Farmacotécnico e Avaliação da Estabilidade de Pomada Tópica de Calendula officinalis L. **Development Pharmacotechnical and Topical Ointment Stability Assessment** Calendula officinalis L. Maria Angélica Dos Santos^{1*}; Daniela Marcos Silva¹; Luiza Fernanda Bezerra Da Silva¹ & Ellison Neves De Lima² ¹Graduandas do curso de Bacharel em Farmácia, ASCES-UNITA. ²Orientador e Mestre do curso de Bacharel em Farmácia, ASCES-UNITA. Autor correspondente: Maria Angélica dos Santos. Graduanda do curso de Bacharel em Farmácia, ASCES-UNITA. Rua Chã de Alegria, 96, Bia Vista I. CEP: 55038340, Caruaru-PE. E-mail: angelicasantosverissimo@hotmail.com.

26 RESUMO

A progressão das patologias de baixa complexidade e a busca de medicamentos que possuam mínimos efeitos adversos intensificam a procura por fontes alternativas de tratamento principalmente as derivadas de produtos naturais através do uso das plantas medicinais. A *Calendula officinalis* L. da família Asteraceae, conhecida como Calêndula é uma planta herbácea, e seus principais constituintes fitoquímicos responsáveis pela ação antiinflamatória são as saponinas e flavonóides. O objetivo do estudo foi o desenvolvimento farmacotécnico de pomada tópica a partir de extrato de *Calendula officinalis* L. e a avaliação de sua estabilidade. Foram desenvolvidas quatro formulações de 10%, 15%, 20% e 25%, variando-se apenas a concentração dos polietilenoglicois 4000 e 400 na avaliação da estabilidade utilizou-se o Guia de Estabilidade de Produtos cosméticos da ANVISA como metodologia para parâmetros organolépticos (aspecto, cor, odor) e físico-químicos (pH, viscosidade, densidade). Os resultados obtidos revelam que das formulações testadas apenas a concentração de 25% apresentou sinal de estabilidade mesmo após altas temperaturas, os valores de pH estavam dentro do limite tolerável a pele humana (6,13-7,89), a viscosidade e a densidade variaram conforme a concentração e temperatura. Concluiu-se que o produto avaliado apresenta caraterísticas satisfatórias para se tornar um possível novo produto para o mercado.

Palavras-chave: Calendula, Fitoterapia, Preparações Farmacêuticas, Bases para Pomadas, Sistema Único de Saúde.

52 ABSTRACT

The progression of the diseases and low complexity search for drugs having minimal adverse effects intensified the search for alternative sources treatment mainly derived from natural products through the use of medicinal plants. *Calendula officinalis* L. Asteraceae family, known as Calendula is a herbaceous plant, and its main constituent phytochemicals responsible for anti-inflammatory action are the saponins and flavonoids. The aim of the study was the pharmaceutics development of topical ointment from Calendula officinalis L. extract and evaluation of its stability. We developed four formulations 10%, 15%, 20% and 25%, varying only the concentration of the polyethylene glycols 4000 and 400 in the evaluation of the stability used the cosmetics Stability Guide ANVISA as a methodology for organoleptic parameters (appearance, color, odor) and physico-chemical (pH, viscosity, density). The results show that only the formulations tested at concentration of 25% was stable signal even after high temperatures, pH values were within tolerable human skin (6,13 – 7,89), the viscosity and density they varied according to the concentration and temperature. It was concluded that the product has rated satisfactory characteristics to become a possible new product to market.

Keywords: Calendula, Phytotherapy, Pharmaceutical Preparations, Ointment Bases, Unified Health System.

INTRODUÇÃO

As plantas medicinais podem atuar como forma opcional de terapêutica levando em consideração o baixo custo, e cujos benefícios adicionam-se aos da terapia convencional (Santos, Nunes & Martins, 2012). A *Calendula officinalis* L. (Asteraceae), ou Calêndula, é uma planta herbácea que tem sido utilizada para tratar feridas desde o século XIX na Europa (Parente *et al.*, 2012). É uma erva anual amarelada de flores da cor laranja, nativa da região mediterrânea onde era usada pela civilização antiga como planta medicinal bem como corante têxtil, corante alimentar e em cosméticos (Gazim *et al.*, 2008).

E hoje em dia é usada praticamente em todo o mundo, explorada como uma cultura industrial por causa do elevado teor de óleo nas suas sementes cerca de 20% (Dulf *et al.*, 2013). Esta planta possui várias propriedades biológicas, tais como antimicrobiana (Faria *et al.*, 2011), antimetastática (Preethi *et al.*, 2010), antiparasitária (Szakiel *et al.*, 2008) e tem como principal atividade anti ininflamatória (Parente *et al.*, 2012).

Seus principais constituintes químicos são saponinas triterpênicas, flavonoides, hidroxicumarinas, carotenoides, triterpenos pentacíclicos trihidroxiálcoois, taninos, poliacetilenos, esteróis; sesquiterpenos, glicosídeos e um óleo volátil (0,1-0,2%) muito abundante em sesquiterpenos hidrocarbonetos e álcoois (Gazim *et al.*, 2007). O efeito antiinflamatório neste extrato é principalmente devido à presença de ésteres de ácidos gordos de triterpenos pentacíclicos (Neukirch *et al.*, 2005).

Tem sido usada rotineiramente em aplicações tópicas sendo ainda utilizadas em equimoses, erupções e em outras lesões da pele (Parente *et al.*, 2009). Na verdade, o extrato de Calêndula possue ingredientes comuns de formulações para uso externo da pele e da mucosa (D'Ambrosio *et al.*, 2015). Foi observada em animais e em testes clínicos, a utilização como cosmético e produtos de cuidados pessoais para o tratamento de feridas (Okuma *et al.*, 2015). Metabólitos secundários, tais como flavonoides, taninos, saponinas, terpenoides, cumarinas e outros (Santos *et al.*, 2006; Schmidt *et al.*, 2009), isoladamente ou em associação estão diretamente associados a essas propriedades.

As soluções extrativas mais comumente utilizadas para veicular estes princípios ativos são as tinturas de extratos hidroalcoólicos, extratos glicólicos ou hidroglicólicos. Esses extratos podem ser veiculados em formas farmacêuticas tópicas, como pomadas. As pomadas se constituem em preparações semissólidas, de consistência mole, destinadas ao uso na pele e mucosas. Devem ser plásticas para que modifiquem sua forma com pequeno esforço mecânico e se adaptem ao relevo do local onde estão sendo aplicadas. (Borella *et. al*, 2010).

As bases de pomadas são utilizadas por suas propriedades físicas, como emolientes, protetoras e oclusivas. São utilizadas também por serem veículos anidrosos, ou seja, não contêm grande quantidade de água e possuem altas concentrações de ceras e outros espessantes gordurosos, o que leva a formação de um filme espesso sobre a pele, protegendo a mesma de agentes externos agressivos, como sujidades (Allen, Popovich & Ansel, 2007; Santos, Vianna & Gamba, 2007). Em geral, as pomadas proporcionam uma boa hidratação da pele e subsequentemente aumentam a penetração cutânea de princípios ativos veiculados nas pomadas.

A estabilidade de uma formulação cosmética é definida como o intervalo de tempo que a formulação é capaz de manter sua integridade em termos de quantidade e identidade química. Assim os testes de estabilidade são cruciais, uma vez que a instabilidade de uma formulação modifica três requisitos essências, que são segurança, qualidade e eficácia. O conjunto de testes de estabilidade permite obter informações sobre os produtos, desde sua fabricação até o término do prazo de validade e qual será período de utilização em embalagens e condições de armazenamento especificadas (Brasil, 2004).

Os produtos são submetidos a condições que acelerem mudanças passíveis de ocorrer durante o prazo de validade. Permitindo conhecer quais formulações são insatisfatórias para eliminá-las. A avaliação da estabilidade das formas farmacêuticas pode ser realizada através do teste de estabilidade preliminar, ciclos de temperaturas, estabilidade acelerada e estabilidade de longa duração (Lucena, Mendes & Brandeburgo, 2009).

O Ministério da Saúde publicou na Relação Nacional de Plantas Medicinais de Interesse ao SUS (RENISUS), que lista 71 ervas tradicionalmente utilizadas no Brasil, que podem resultar em fitoterápicos a serem dispensados pelo programa de saúde do governo (Brasil, 2009). A *Calendula officinalis* L. é a 13ª planta que consta na lista (Veríssimo *et al.*, 2011) é citada também na Lista de Registro Simplificado de Fitoterápicos (RENAME), que é uma relação geral sobre a disponibilidade de medicamentos no sistema de saúde. Diante disto, este estudo teve o objetivo desenvolver farmacotecnicamente pomada tópica hidrofílica a partir de extrato de *Calendula officinalis* L. e avaliar a sua estabilidade em diferentes concentrações destinadas ao uso tópico de baixo custo.

METODOLOGIA

Consiste de um estudo do tipo experimental, realizado nos laboratórios do Centro Universitário Tabosa de Almeida, na cidade de Caruaru-PE, executado entre os meses de maio a setembro de 2016, utilizando como metodologia de referência o Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos (2004) e o Guia de Controle de Qualidade de Produtos Cosméticos (2008) ambos da Agência Nacional de Vigilância Sanitária (ANVISA). As flores foram a parte utilizada para a obtenção do extrato glicólico de Calêndula, onde foi adquirido em uma farmácia de manipulação do município de Caruaru de lote 15031926A de origem Brasileira, com validade 09/2016, distribuidora Fagron e o software utilizado para elaboração das tabelas e tabulação dos resultados encontrados foi o Microsoft Exel versão 2013, descrevendo os valores para cada concentração das formulações, ambiente, período e tipo de análise, separadamente.

As matérias-primas e suas concentrações utilizadas na formulação estão descritas na tabela 1.

Tabela 1. – Componentes e Concentrações para Preparação das formulações

Preparação Magistral de Pomada Tópica

A manipulação das matérias-primas foi realizada pesando-se todo o material seguindo a tabela 1, em uma balança analítica (Adventurer AR 3130 / Ohaus). Para a incorporação dos componentes da base da pomada foi necessário a fusão do Polietilenoglicol 4000 (Vetec Química Fina LTDA, Brasil), em chapa de aquecimento (modelo 258 / Fanem) em seguida realizou-se a adição do Polietilenoglicol 400 (Fagron, Brasil), adicionando-se logo após o Propilenoglicol (Fagron, Brasil), prontamente seguido do Metilparabeno (AllChemistry, Brasil). Durante o resfriamento da base fezse necessário à homogeneização e por fim a incorporação do extrato hidroalcoólico de Calêndula à base para pomada. As formulações foram armazenadas em embalagem plásticas hermeticamente fechadas e ao abrigo da luz, contendo uma quantidade suficiente para a realização de todos os testes em triplicata.

Testes de Estabilidade

Para avaliar a estabilidade das formulações manipuladas foram analisados parâmetros organolépticos como, aspecto, cor, odor e parâmetros físico-químicos como valor de pH, viscosidade e densidade das pomadas através de metodologia de avaliação da estabilidade apresentada pelo Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos (2004), neste estudo foram avaliadas apenas a estabilidade preliminar, e estabilidade acelerada de cada formulação.

Os critérios para classificação da estabilidade dos produtos foram considerados de acordo com o Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos, sendo eles: para o Aspecto foram considerados estáveis aqueles produtos que se mantiveram íntegros durante todo o teste mantendo seu aspecto inicial em todas as condições, exceto em temperaturas elevadas, freezer ou ciclos em que pequenas alterações são aceitáveis. As amostras podem ser classificadas em: normal; sem alteração; levemente separado, levemente precipitado ou levemente turvo; e em separado, precipitado ou turvo (Brasil, 2004).

Para a cor e odor foram considerados estáveis aqueles produtos que permaneceram da mesma forma inicial por, no mínimo, 15 dias, onde pequenas alterações são aceitáveis em temperaturas elevadas. As amostras podem ser classificadas em: normal, sem alteração; levemente modificada; modificada; e intensamente modificada (Brasil, 2004).

Para a viscosidade foram considerados estáveis aqueles produtos cujos limites de aceitação são definidos pelo formulador considerando-se a percepção visual e sensorial decorridas de alterações. Devendo-se levar em conta a possibilidade do consumidor também reconhecê-las (Brasil, 2004).

Antes de iniciar os testes de estabilidade o Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos recomenda submeter o produto ao teste de centrifugação, nesta etapa as amostras foram colocadas em eppendorfs de 2mL safe-lock microcentrifuge tubes como comporta a centrífuga (Microhemato mod. 2410/Fanem), a 3.000 rpm durante 30 minutos, este teste de centrifugação foi realizado em triplicata para cada formulação.

Estabilidade Preliminar

A estabilidade preliminar consiste na realização do teste na fase inicial do desenvolvimento do produto com finalidade de auxiliar na triagem das formulações e não de estimar a vida útil do produto. Utilizaram-se diferentes formulações e o tempo de duração deste teste é reduzido sendo geralmente realizado em 15 dias, avaliando as características organolépticas e físico-químicas no tempo zero e no 15° dia. Foram empregadas condições extremas de temperatura de 40 ± 2 °C, utilizando a Estufa microprocessadora de cultura bacteriológica – Q316M de marca Quimis onde as amostras em triplicata permaneceram por 15 dias com o objetivo de acelerar possíveis reações entre seus componentes e o surgimento de sinais que devem ser observados e analisados conforme as características específicas de cada tipo de produto, simultaneamente outras 3 amostras pertenceram em baixas temperaturas de -5 \pm 2 °C utilizando o Refrigerador ER31, 280 Litros Branco de marca

Esmaltec, por 15 dias. Além disso, outras 3 amostras foram expostas a temperatura ambiente de 23 ± 2 °C onde foram permanecidas na bancada também por 15 dias (Brasil, 2004).

A estabilidade preliminar apresenta também os Ciclos gelo-degelo como parte integrante deste estudo. Eles auxiliam na triagem das formulações submetendo-as a condições de estresse visando acelerar o surgimento de possíveis sinais de instabilidade, nesta condição as amostras são armazenadas em temperaturas alternadas (estufa/freezer) anteriormente citadas, em intervalos regulares diários de tempo de 24 horas durante 12 dias obtendo-se assim 6 ciclos (Brasil, 2004).

Estabilidade Acelerada

A estabilidade acelerada tem como objetivo fornecer dados para prever a estabilidade do produto, tempo de vida útil, vulgo prazo de validade e compatibilidade da formulação com o material de acondicionamento. Este teste é empregado também na fase de desenvolvimento do produto utilizando-se lotes produzidos em escala laboratorial e piloto de fabricação com duração geralmente de 90 dias e as amostras devem ser avaliadas nos parâmetros organolépticos e físico-químicos nos tempos 0 hora, 24 horas, 7 dias, 15 dias, 30 dias, 60 dias e 90 dias. Empregando-se as mesmas condições de temperatura do teste preliminar com exceção da realização dos ciclos de gelo-degelo. Em alguns casos, a duração deste teste pode ser estendida por seis meses ou até um ano a depender do tipo de produto avaliado.

Ensaios Analíticos

Os parâmetros analisados neste estudo correspondem aos parâmetros organolépticos e parâmetros físico-químicos, utilizando-se além do Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos (2004) o Guia de Controle de Qualidade de Produtos Cosméticos (2008) como referência para metodologia de técnica utilizada. Os parâmetros organolépticos compreendem o aspecto, cor e odor, sendo estes identificados visualmente, para o aspecto verificou-se também se houve separação de fases, precipitação e/ou turvação; e para o odor, foi utilizado o olfato como sentido. Os parâmetros

físico-químicos por sua vez consistem na densidade, viscosidade e valor de pH. Todos estes parâmetros foram avaliados conforme o tempo de duração de cada tipo de estudo de estabilidade.

pН

O pH foi determinado por potenciometria, pela determinação da diferença de potencial entre dois eletrodos – o de referência e o de medida – imersos na amostra a ser analisada, dependendo da atividade dos íons de hidrogênio na solução. Antes do uso, foi necessário verificar a limpeza e determinar a sensibilidade do eletrodo, utilizando-se soluções tampão de referência e, quando aplicável, ajustando-se o equipamento. Como o produto deste estudo é semissólido, é recomendado a preparação de uma solução/ dispersão/suspensão aquosa da amostra em uma concentração preestabelecida e determinar o pH da mistura com o eletrodo apropriado. Em alguns casos, a medição pode ser feita diretamente na amostra.

O teste do pH foi realizado em pHmetro de Bancada (Q400AS/Quimis). Foi pesado 1g da amostra e fez-se uma diluição de 1:10 com água destilada medida em uma bureta e transferida para o béquer onde se encontrava a amostra para homogeneização e em seguida medição.

Densidade

A Densidade se caracteriza como a relação entre a massa e o volume, baseando-se na razão entre a massa e o volume de uma dada amostra. Existem várias formas de densidade e para este estudo a densidade avaliada foi a densidade aparente que é a relação direta entre a massa de uma amostra e seu volume específico, medido em proveta graduada.

A avaliação da densidade das preparações foi realizada utilizando-se uma seringa hipodérmica descartável de 5mL de marca SR em lugar da proveta onde esta já estando tarada na balança analítica fora preenchida até 2mL pela amostra, e o resultado da massa obtida é dividido por dois (valor do volume) segundo a fórmula da densidade absoluta.

Viscosidade

A Viscosidade consiste na resistência que o produto oferece a deformação ou ao fluxo medindo-se esta resistência de um material ao fluxo por meio da fricção ou do tempo de escoamento, ela depende das características físico-químicas e das condições de temperatura do material tendo como unidade fundamental de medida o poise. Existem vários métodos para se determinar a viscosidade. Os mais frequentes utilizam viscosímetros rotativos, de orifício e capilares.

A determinação por viscosímetro rotativo que consiste na medição do torque requerido para rodar um fuso imerso em um dado fluido foi o método escolhido, por ser o método mais adequado para determinação da viscosidade de produtos semissólidos. Onde dependendo da faixa de viscosidade da amostra, seleciona-se o fuso (spindle) adequado. A seguir, mergulhando-se o fuso diagonalmente na amostra com temperatura estabilizada, conforme especificado, isenta de bolhas, até a marca (sulco) da haste do fuso, e nivela-se o aparelho. Verificada a ausência de bolhas junto ao fuso, procede-se a leitura da viscosidade, de acordo com o procedimento operacional do aparelho.

Foi utilizado o viscosímetro rotativo analógico (Q860A/Quimis), que ao depende da faixa de viscosidade da amostra, foi selecionado o fuso (spindle) de 4, houve a necessidade de variação da rotação de 6 para 60 em algumas amostras como a F3 e F4 que ficaram mais viscosas.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Todas as formulações após seu preparo foram submetidas ao teste de centrifugação. Uma vez que a força da gravidade atua sobre a amostra fazendo com que suas partículas sofram estresse simulando um aumento na força de gravidade, aumentando a mobilidade das partículas no seu interior e antecipando possíveis instabilidades (Brasil, 2004). As amostras foram avaliadas visualmente, sendo observado que todas elas permaneceram estáveis, ou seja, não houve formação de precipitação, separação de fases, formação de *caking*, coalescência e/ou a qualquer sinal de instabilidade. De modo que a aprovação neste teste é um indicativo de estabilidade das preparações avaliadas.

Conforme preconizado pelo Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos (2004) após a realização do teste de centrifugação nenhuma das amostras apresentaram qualquer sinal de instabilidade, desta forma não houve a necessidade de reformulação podendo-se prosseguir com os estudos de estabilidade propriamente ditos. Sendo assim, pode-se entender que a incorporação a frio de extratos hidroalcoólicos de *Calendula officinalis* L. em preparações semissólidas pode ser indicadas como melhor conduta para manipulação no sentido de preservar os princípios ativos na formulação e de lhes dar melhores características de uniformidade de conteúdo.

No teste de estabilidade preliminar, empregando condições extremas de temperaturas com o objetivo de acelerar possíveis reações entre os componentes da formulação e o surgimento de sinais que devem ser observados e analisados conforme características específicas de cada produto (Brasil, 2004), as formulações F1, F2 e F3 apresentaram separação de fases após os 15 dias, ou seja, após o teste já ter sido concluído.

Os valores médios de viscosidade obtidos com uma velocidade de rotação entre 6 e 60 rpm nas formulações no início dos estudos de estabilidade foram de F1=29000 Pa.s; F2=56000 Pa.s; F3=84000 Pa.s; F4=85000 Pa.s e ao final valores médios encontrados foram de F1=17500 Pa.s; F2=39500 Pa.s; F3= 3400 Pa.s; F4=83500 Pa.s, junto a isso também foi observado a separação de fases demostrando instabilidade das formulações, com exceção da formulação F4 todos tiveram decréscimo nos valores finais de viscosidade e permaneceram estáveis quanto a separação de fase. As temperaturas elevadas interferem em parâmetros físico-químicos incluindo a viscosidade (Brasil, 2004). A manutenção dos valores de viscosidade irá influenciar tanto na aceitação de uso pelo paciente quanto na taxa de liberação de um ativo (Loch *et al.*, 2011).

Para os parâmetros organolépticos tanto do teste de estabilidade preliminar como da estabilidade acelerada o único parâmetro que apresentou mudanças significativas diz respeito ao odor e viscosidade que para as amostras que permaneceram em estufa ficaram com odor bastante acentuado, sendo estas amostras classificadas como modificadas e com baixa viscosidade.

No teste de estabilidade acelerada no tempo de 30 dias as formulações que permaneceram em temperatura ambiente apresentaram-se mais claras e o odor característico permaneceu o mesmo, sendo as amostras classificadas em normal, sem alteração. Enquanto que as amostras que foram expostas a alta temperatura na estufa apresentaram-se mais escuras e com odor característico mais acentuado sendo as amostras classificadas como modificadas, além de ficarem menos viscosas.

Esta mudança na viscosidade pode ocorrer, pois a viscosidade de uma preparação tópica pode ser modificada por fatores como a composição de lipídios, a proporção entre fase aquosa e a oleosa, e pela concentração dos emulsionantes assim como pela adição de polímeros (Lachman, Lieberman & Kaning, 2001). Contudo as amostras testadas demonstraram que quanto maior a viscosidade menor a probabilidade de ocorrerem separação de fases.

Diante do conjunto de resultados de viscosidade obtidos é importante salientar que a temperatura é um fator relevante na instabilidade de emulsões e pomadas, pois, quando há um aumento na temperatura, quebram-se as pontes de hidrogênio e os tensoativos perdem suas propriedades hidrofílicas, levando a instabilidade. Assim, as pomadas devem ser armazenadas em locais frescos para evitar a separação do produto por calor (Allen, Popovich & Ansel, 2007; Singh & Chaves, 2006).

A estabilidade é a capacidade de uma formulação manter-se dentro das especificações físico-químicas, microbiológicas, terapêuticas e toxicológicas ao longo do tempo (Brasil, 2005). Vários fatores, como temperatura, umidade, radiação, luz, ar (especificamente oxigênio, dióxido de carbono e vapor de água), pH, propriedades dos solventes, recipientes (frascos de acondicionamento) e a presença de outras substâncias químicas contaminantes podem afetar os componentes de uma fórmula farmacêutica, influindo assim na sua estabilidade (Lucena, Mendes & Brandeburgo, 2009). Dentre esses, temperatura e umidade são os principais fatores de instabilidade das formulações, pois podem facilmente induzir a degradação das substâncias, mesmo em curto prazo (Brasil, 2005).

Dessa forma, as informações obtidas no estudo de estabilidade são particularmente importantes para os produtos, pois quando estocados os produtos podem fornecer sinais de

desestabilização como, por exemplo, separação das fases, inativação de substâncias ativas e ineficácia do produto (Baby *et al.*, 2008; Singh & Chaves, 2008).

Para a avaliação do valor de pH de todas as amostras foram encontrados valores que permaneceram dentro da faixa do limite tolerável pela pele humana (6,13 – 7,89) e, portanto, não oferecem nenhum risco para saúde da pele (Duncan *et al.*, 2013). O pH da pele é, a concentração hidrogeniônica da superfície cutânea é percebido por alguns autores como um importante indicador funcional da pele, devendo-se à produção de ácido láctico e atribuindo à superfície cutânea aquilo que se entende por "manto ácido cutâneo" (Jungersted *et al*, 2010). A pele apresenta pH ligeiramente ácido (4-7), o que lhe confere uma proteção bactericida e fungicida em sua superfície. Manter este pH do ponto de vista cosmético e/ou dermatológico, são de extrema utilidade, uma vez que o contato com substâncias agressivas, como detergentes, produtos tópicos inadequados podem alterá-lo (Duncan *et al*, 2013).

CONCLUSÃO

O estudo permitiu o desenvolvimento farmacotécnico e a avaliação da estabilidade das formulações de pomada utilizando como ativo o extrato de *Calendula officinalis* L.

Das formulações desenvolvidas três apresentaram sinais de instabilidade ao decorrer do estudo, a formulação 4 permaneceu estável, frente aos parâmetros físico-químico e organolépticos, diante dos ambientes submetidos.

Considera-se este resultado como forte potencial para produção de produto tecnicamente elaborado, acrescentando ao mercado um produto com características satisfatórias no qual se insere no Sistema Único de Saúde e que principalmente beneficiará a população, que venha a fazer uso deste produto natural e de baixo custo.

REFERÊNCIAS 359 360 Allen JRLV, Popovich NG & Ansel HC. Formas farmacêuticas e sistemas de liberação de 361 fármacos. Artmed, 8. ed. Porto Alegre, RS. 2007. 362 363 Baby AR, Haroutiounian-Filho CA, Sarruf FD, Tavante-Júnior CR, Pinto CASO, Zague V, Arêas 364 EPG, Kaneko TM, Velasco MVR. Estabilidade e estudo de penetração cutânea in vitro da rutina 365 veiculada em uma emulsão cosmética através de um modelo de biomembrana alternativo. Rev. 366 Bras. Cienc. Farm., São Paulo, v. 44, n. 2, p. 233-248, jun. 2008. 367 368 369 Borella JC, Ribeiro NS, Teixeira JCL, Carvalho DMA. Avaliação da espalhabilidade e do teor de flavonoides em forma farmacêutica semissólida contendo extratos de Calendula officinalis L. 370 (Asteraceae). Rev Ciênc Farm Básica Apl.;31(2):193-197. 2010. 371 372 Brasil. Agência Nacional de Vigilância Sanitária. Guia de Estabilidade de Produtos Cosméticos. 373 374 Brasília, DF, 2004. 375 Brasil. Agência Nacional de Vigilância Sanitária. Guia Para Realização de Estudos de Estabilidade. 376 Brasília, DF, 2005. 377 378 Brasil. Agência Nacional de Vigilância Sanitária. Guia de controle de qualidade de produtos 379 380 cosméticos – uma abordagem sobre os ensaios físicos e químicos. 2ª ed. Brasília, DF, 2008. 381 Brasil. Ministério da Saúde. Relação Nacional de Plantas Medicinais de Interesse ao Sistema Único 382 de Saúde (RENISUS). Brasília, DF, 2009. 383

D'Ambrosio M, Ciocarlan A, Colombo E, Guerriero A, Pizza C, Sangiovanni E, Dell'Agli M. 384 Structure and cytotoxic activity of sesquiterpene glycoside esters from Calendula officinalis L.: 385 Studies on the conformation of viridiflorol. *Phytochemistry* 117 1–9. 2015. 386 387 388 Dulf FV, Pamfil D, Baciu AD, Pintea A. Fatty acid composition of lipids in pot marigold (Calendula officinalis L.) seed genotypes. Chem. Cent. J. 7-8. 2013. 389 390 Duncana CN, Riley TV, Carson KC, Budgeon CA, Siffleet J. The effect of an acidic cleanser versus 391 soap on the skin pH and micro-flora of adult patients: A non-randomised two group crossover study 392 393 in an intensive care unit. Intensive and Critical Care Nursing 29, 291—296. 2013. 394 Faria RL, Cardoso LM, Akisue G, Pereira CA, Junqueira JC, Jorge AO, Santos Júnior PV. 395 Antimicrobial activity of Calendula officinalis, Camellia sinensis and chlorhexidine against the 396 adherence of microorganisms to sutures after extraction of unerupted third molars. J. Appl. Oral Sci. 397 19 (5), 476–482. 2011. 398 399 Gazim ZC, Ferreira GA, Rezende CM, Nakamura CV, Dias Filho BP, Cortez DAG. Identificação 400 dos constituintes químicos da fração volátil da Calendula officinalis produzida no Paraná. 401 Horticultura Brasileira 25:118-121, 2007. 402 403 Gazim ZC, Rezende CM, Fraga SR, Svidzinski TIE, Cortez DAG. - livro: Braz. J. Microbiol. São 404 405 Paulo Jan./Mar. vol.39 no.1. 2008. 406 407 Jungersted JM, Scheer H, Mempel M, Baurecht H, Cifuentes L, Høgh JK, Hellgren LI, Jemec GB E, Agner T, Weidinger S. Stratum corneum lipids, skin barrier function and filaggrin mutations in 408 409 patients with atopic eczema. Allergy, 65: 911–918. 2010.

410	Lachman L, Lieberman JA & Kaning JL. Teoria e Prática na Indústria Farmacêutica. Editora
411	Fundação Calouste Gulibenkian. Lisboa Vol.1, 505p. 2001.
412	
413	Loch CR, Marco MG, Schwedersky MB, Haas SE. Avaliação físico-química e determinação do
414	comportamento reológico de emulsões de Cetoconazol 2% comercializados em farmácias
415	magistrais no município de Erechim/RS. Rev. Bras. Farm. 92(4):299-305, 2011.
416	
417	Lucena MN, Mendes MM, Brandeburgo MIH. Avaliação da estabilidade da pomada à base de
418	Stryphnodendron Adstringens (Mart.) Conville e sua eficácia na neutralização dos efeitos locais
419	induzidos pela peçonha de Bothrops Pauloensis. Revista Horizonte Científico, Vol 3, Nº 1 Biologia
420	Animal. Dez. 2009.
421	
422	Neukirch H, D'Ambrosio M, Sosa S, Altinier G, Loggia RD, Guerriero A. Improved anti-
423	inflammatory activity of three new terpenoids derived, by systematic chemical modifications, from
424	the abundant triterpenes of the flowery plant Calendula officinalis. <i>Chem. Biodivers.</i> 2, 657–671.
425	2005.
426	
427	Okuma CH, Andrade TAM, Caetano GF, Fincic LI, Maciel NR, Topan JF, Cefali LC, Polizello
428	ACM, Carlo T, Rogerio AP, Spadaro ACC, Isaac VLB, Frade MAC, Rocha-Filho PA.
429	Development of lamellar gel phase emulsion containing marigold oil (Calendula officinalis) as a
430	potential modern wound dressing. European Journal of Pharmaceutical Sciences. 2015.
431	
432	Parente LM, Lino Júnior RS, Tresvenzol LM, Vinaud MC, Paula JR, Paulo NM. Wound healing
433	and anti-inflammatory effect in animal models of Calendula officinalis L. growing in Brazil. Evid.
434	Complement. Altern. Med., 375-671. 2012.

- Parente LML, Silva MSB, Brito LAB, Lino-Júnior RS, Paula JR, Trevenzol LMF, Zatta DT, Paulo
- NM. Efeito cicatrizante e atividade antibacteriana da Calendula officinalis L. cultivada no Brasil.
- 438 Rev. Bras. Pl. Med., Botucatu, v.11, n.4, p.383-391, 2009.

439

- Preethi KC, Siveen KS, Kuttan R, Kuttan G. Inhibition of metastasis of B16F-10 melanoma cells in
- 441 C57BL/6 mice by an extract of Calendula officinalis L. flowers. Asian Pac. J. Cancer Prev. 11 (6),
- 442 1773–1779. 2010.

443

- Santos MJ, Vianna LAC, Gamba MA. Avaliação da eficácia da pomada de própolis em portadores
- de feridas crônicas. Acta paul. enferm., São Paulo, v. 20, n. 2, p. 199-204, jun. 2007.

446

- Santos MM, Nunes MGS, Martins RD. Uso empírico de plantas medicinais para tratamento de
- diabetes. *Rev. bras. plantas med.* [online]. v..14, n.2, p.327-334, 2012.

449

- Santos ODH, Camargo MFP, Andrade FF, Rocha-Rocha PA. Study of liquid-crystalline phase
- changes during evaporation in vegetable oil emulsions. J. Dispers. Sci. Technol. 27 (7), 997–1001.
- 452 2006.

453

- Schmidt C, Fronza M, Goettert M, Geller F, Luik S, Flores EMM, Bittencourt CF, Zanetti GD,
- Heinzmann BM, Laufer S, Merfort I. Biological studies on Brazilian plants used in wound healing.
- 456 *J. Ethnopharmacol.* 122 (3), 523–532. 2009.

457

- 458 Singh MV & Chaves FMS. Avaliação da estabilidade físico-química de emulsões tópicas
- 459 magistradas com hidroquinina, adicionadas ou não de 10% de ácido glicólico. Bio Farma *Rev*.
- 460 *Téc. Cient. Farm. Bioquím. Análi. Clín. Toxicol.*, v. 1, n. 2, p. 89-95, 2006.

Szakiel A, Ruszkowski D, Grudniak A, Kurek A, Wolska KI, Doligalska M, Janiszowska W.
Antibacterial and antiparasitic activity of oleanolic acid and its glycosides isolated from marigold
(Calendula officinalis). *Planta Med.* 74 (14), 1709–1715. 2008.
Veríssimo LF, Bacchi AD, Zaminelli T, Paula GHO, Moreira EG. Herbs of interest to the Brazilian
Federal Government: female reproductive and developmental toxicity studies. *Revista Brasileira de*

Farmacognosia Brazilian Journal of Pharmacognosy 21(6): 1163-1171, Nov./Dec. 2011.