

# FARMÁCIA

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Papel do sistema gabaérgico na liberação de ocitocina de células hipotalâmicas sob condições hiperósmicas

**COORDENADOR:** Alan Barroso Araújo Grisólia

**PLANO DE TRABALHO:** Papel do GABA<sub>A</sub> sobre os níveis de ocitocina sob condições hiperósmicas de células hipotalâmicas *in vitro*

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Karina Mayza Pereira de Souza

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Meio hipertônico; neurotransmissores GABA; Ocitocina.

O objetivo deste Plano de Trabalho foi avaliar o efeito do meio hipertônico sobre os níveis extracelulares dos neurotransmissores GABA e sua relação com a liberação de ocitocina em preparações de hipotálamo de ratos Wistar machos (260-300g). Os dados foram expressos em média  $\pm$  E.P.M. As comparações dentro do grupo experimental foram feitas por meio de análise de variância (ANOVA) com Newman-Keuls pós-teste. Comparações entre grupos foram feitas utilizando ANOVA de duas vias, com Bonferroni pós-teste. No ambiente isotônico encontramos concentrações de GABA suficientes para manter uma inibição tônica, mediada pelo receptor GABA<sub>A</sub>, sem participação do receptor GABA<sub>B</sub>.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Prevalência de enteroparasitose e sua associação com o perfil hematológico e bioquímico

**COORDENADOR:** Amanda Gabryelle Nunes Cardoso Mello

**PLANO DE TRABALHO:** Prevalência de enteroparasitose e sua associação com o perfil bioquímico

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Bárbara Roberta da Costa  
Loiola

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Parasitoses; Enteroparasitoses; Perfil bioquímico; Cametá, Pará.

As parasitoses podem infectar o ser humano de diversas formas. Analisar a prevalência de enteroparasitoses e associar ao perfil bioquímico em pacientes oriundos da região rural do município de Cametá, no Pará, foi o objetivo deste Plano de Trabalho. É um estudo prospectivo e quantitativo de casos atendidos no Laboratório de Análises Clínicas Carlos Lima. A maioria dos participantes era do sexo feminino, positivos para os enteroparasitas *Ascaris lumbricoides*, *Trichuris trichiura*, *Endolimax nana* e *Entamoeba histolytica*. Observou-se aumento significativo nos níveis de colesterol e fração LDL, triglicérides e ureia nos participantes que apresentava infecção intestinal por protozoários e/ou helmintos.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Prevalência de enteroparasitose e sua associação com o perfil hematológico e bioquímico

**COORDENADOR:** Amanda Gabryelle Nunes Cardoso Mello

**PLANO DE TRABALHO:** Prevalência de enteroparasitose e sua associação com perfil hematológico

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Lídia Mendes da Silva  
Teixeira

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Parasitoses; Enteroparasitoses; Perfil hematológico; Cametá, Pará.

A ocorrência de enteroparasitoses é um problema de saúde pública no estado do Pará. Há necessidade de o governo dar maior atenção a esse problema de saúde. Este estudo tem relevância porque analisou pacientes que apresentaram infecções parasitárias ou doenças hematológicas associadas as enteroparasitoses para determinar a prevalência de enteroparasitoses e associar ao perfil hematológico. O estudo foi de natureza prospectivo e quantitativo de casos registrados no Laboratório de Análises Clínicas Carlos Lima, em Cametá. Os participantes foram 76 adultos de ambos os gêneros, com idade entre 18 e 65 anos. Foi evidenciada alta prevalência de parasitoses intestinais em adultos de ambos os gêneros e de maiores infecções por helmintos. Foi possível comparar as alterações hematológicas dos participantes.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Contribuição farmacognóstica a monografia da *Carapa guianensis*

**COORDENADOR:** Christian Neri Lameira

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação do índice de refração e das características organolépticas do óleo de *Carapa guianensis* Aublert

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Fernanda do Socorro Oliveira da Silva

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** *Carapa guianensis* Aublert; Adulteração; Métodos farmacognósticos.

Dados descritos na metodologia específica da Farmacopeia Brasileira Aublert não abordam de maneira ampla acerca da *Carapa guianensis*, o que pode facilitar o processo de sua adulteração. É justificável a realização deste Plano de Trabalho, cujo objetivo foi contribuir para o controle de qualidade do referido óleo por meio de métodos farmacognósticos. De uma amostra de 200 sementes na Embrapa do município de Belém/PA, foram realizados testes de pH, de solubilidade e de acidez. O índice de acidez pode variar dependendo de como as sementes descansam. O teste de solubilidade não apontou adulterações. O teste de pH apresentou valores aproximados aos encontrados na monografia específica.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Contribuição farmacognóstica a monografia da *Carapa guianensis*

**COORDENADOR** Christian Neri Lameira

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação botânica e da densidade e viscosidade do óleo da *carapa guianensis* aublert.

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Marciete da Silva Albuquerque

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** *Carapa guianensis* Aublert. Determinação botânica; densidade e viscosidade.

É justificável a realização deste Plano de Trabalho, que tem como objetivo pesquisar acerca do controle de qualidade da *Carapa guianensis* por meio de métodos farmacognósticos, pelo fato de a Farmacopeia Brasileira não abordar de maneira ampla alguns dados a respeito, o que pode facilitar o processo de adulteração. O óleo padrão foi obtido na EMBRAPA, Belém, Pará. A metodologia foi semelhante à utilizada por Rigamonte-Azevedo (2004) em seus estudos com oleorresina de copaíba. Foram realizados testes de pH, de solubilidade e de acidez, não descritos na literatura (MONOGRAFIA). Observou-se que o índice de acidez pode variar dependendo de como as sementes descansam; o teste de solubilidade comprovou a veracidade do óleo; e o teste de pH apresentou valores aproximados aos encontrados na literatura.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Avaliação da atividade antibacteriana do extrato hidroalcoólico e aquoso do fruto do jucá frente à bactéria causadora da acne *Propionibacterium Acnes*.

**COORDENADOR:** Daniella Paternostro de Araújo Grisólia

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação do perfil fitoquímico do extrato hidroalcoólico do fruto do jucá

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Nilson Rodrigo Souza dos Santos.

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Fruto do jucá; Análise fitoquímica; Metabólitos secundários.

O reconhecimento da sabedoria popular sobre plantas medicinais tem crescido ao longo do tempo. Por meio do uso empírico dessas plantas, foram descobertos diversos princípios ativos. Este trabalho visou a avaliar o perfil fitoquímico do extrato hidroalcoólico do fruto do jucá, como fonte de recursos terapêuticos. As amostras desse fruto foram coletadas e identificadas na EMBRAPA, no município de Belém, estado do Pará -- Brasil. A matéria prima foi processada na Faculdade Integrada Brasil Amazônia (FIBRA). Os resultados demonstraram que o extrato hidroalcoólico do fruto do Jucá apresentou presença de alguns metabólitos secundários como os taninos, alcaloides e flavonoides.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Avaliação da atividade antibacteriana do extrato hidroalcoólico e aquoso do fruto do jucá frente à bactéria causadora da acne *Propionibacterium Acnes*.

**COORDENADOR:** Daniella Paternostro de Araújo Grisólia

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação do perfil fitoquímico do extrato aquoso do fruto do jucá

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Valesca Cruz Barroso

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Jucá; Análise fitoquímica; Metabólitos secundários.

A região Amazônica tem um vasto acervo de plantas medicinais, dentre elas o Jucá. Este trabalho objetiva avaliar o estudo fitoquímico do extrato aquoso do Jucá, a fim de identificar metabólitos secundários que possam ser utilizados em prol da terapia fitoterápica. As amostras foram coletadas na EMBRAPA, no município de Belém, estado do Pará -- Brasil. A matéria-prima foi processada na Faculdade Integrada Brasil Amazônia (FIBRA). Foram realizados testes para identificação de saponina, taninos, flavanoide, alcaloide e cumarinas e açúcares redutores. De acordo com os resultados é possível sugerir que as propriedades deste vegetal estão relacionadas com saponinas, flavanoides e tanino da substância ativa apresenta ações específicas, o que confere o uso terapêutico.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Determinação de aflatoxinas do tipo M1 em leite comercializados na cidade de Belém

**COORDENADOR:** Margareth Tavares Silva

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação de aflatoxinas do tipo M1 em leite UHT- integral, desnatado e semidesnatado

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Adriana Moura da Silva Pires

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Aflatoxinas M1; leite UHT; Belém – Pará.

É prudente que se verifique a incidência de AFM1 no leite e assim contribuir para alertar a população quanto aos limites estabelecidos pela legislação vigente. Este trabalho determinou os níveis de aflatoxinas M1 em 12 amostras no leite UHT-integral, desnatado e semidesnatado, comercializados em uma rede de supermercado, na cidade de Belém -- PA. Pode-se concluir que o método de cromatografia em camada delgada para a determinação de aflatoxina M1 é eficiente e sugere que as amostras analisadas não estão contaminadas. Mas não se descarta a contínua fiscalização pelos órgãos competentes a fim de proporcionar segurança e confiabilidade à saúde humana.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Determinação de aflatoxinas do tipo M1 em leite comercializados na cidade de Belém – Pará

**COORDENADOR:** Margareth Tavares Silva

**PLANO DE TRABALHO:** Determinação de aflatoxina do tipo M1 em leite em pó integral e desnatado

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Elaine Lopes Balieiro.

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Aflotoxina M1; Leite em pó; Belém – Pará.

Este Plano de Trabalho avaliou a presença da aflatoxina M1 em leite em pó comercializado na cidade da grande Belém, Pará, tendo em vista que o leite, mesmo passando pelo processo de liofilização, não consegue eliminar esse agente. A presença de aflatoxina tem serias complicações na saúde humana e animais. A cromatografia de camada delgada foi um dos métodos utilizados para a análise. Foram encontrados pequenos níveis de contaminação por AFLAM1 nas amostras de leite em pó. Verificamos que 90% das amostras deram resultado negativo. O trabalho desenvolvido é de suma importância para o controle de qualidade do leite consumido na região, e representa fator de impacto ainda maior, por abordar a contaminação de aflotoxina M1 em leite.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise volumétrica para quantificação de bicarbonato em forma farmacêutica pó

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Ana Beatriz Assis Paixão

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Bicarbonato de sódio;  $\text{NaHCO}_3$ ; Farmacopeia Brasileira.

Por conta do seu baixo valor comercial, o bicarbonato de sódio é um dos produtos farmacêuticos mais vendidos no combate à azia. O trabalho em questão objetivou confirmar se a quantidade de  $\text{NaHCO}_3$  presente em amostras de bicarbonato de sódio estava de acordo com os valores descritos na Farmacopeia Brasileira. Em duas drogarias distintas de Belém do Pará, foram obtidas amostras de três marcas diferentes de bicarbonato de sódio. Foram aplicados testes descritos na Farmacopeia Brasileira, Volume 2, sobre Titulação Ácido-Base. A titulação foi realizada com ácido clorídrico M SV. Este trabalho se baseou na análise volumétrica para quantificação de bicarbonato em forma farmacêutica pó. A metodologia mostrou que os resultados não foram satisfatórios e que testes mais sofisticados precisam ser realizados.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quimiométrica de dados de amostras de ácido bórico comercializados em Belém

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Ana Flávia Guerra de Souza

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Soluções de ácido bórico; Farmacopeia Brasileira; Doseamento.

O objetivo deste trabalho foi analisar as soluções de ácido bórico e realizar os testes que estão descritos na Farmacopeia Brasileira, dentre eles o de doseamento. Este foi realizado por meio de titulação do tipo ácido-base, que é uma das técnicas de laboratório mais utilizadas quando se quer determinar a concentração de uma solução. Isso é feito por meio da reação dessa solução com outra de concentração conhecida. Além do método de titulação utilizado por ácido-base, foi utilizada a quimiometria. De acordo com a Farmacopeia Brasileira (2010), cada mL de hidróxido de sódio contém 61,832 mg de ácido bórico e precisa conter, no mínimo, 99,5% e, no máximo, 100,5% de ácido bórico. O ponto de viragem ocorreu em menor tempo em comparação as outras. Também foi analisado o teor de cada uma das amostras. Pôde-se observar que nenhuma estava dentro dos parâmetros que estão descritos na Farmacopeia Brasileira.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise volumétrica de suspensão farmacêutica alternativa de hidróxido de magnésio

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Andressa Dias da Silva

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Leite de Magnésia; Hidróxido de Magnésio; Farmacopeias Brasileiras.

A realização do controle de qualidade nas indústrias farmacêuticas é de suma importância para assegurar a qualidade, segurança, eficácia e credibilidade dos seus medicamentos. Analisar as formulações alternativas de Hidróxido de Magnésio foi o objetivo deste Plano de Trabalho. As bases científicas para o estudo foram realizadas em livros, artigos científicos, orientações das farmacopeias brasileiras e resoluções da vigilância sanitária. Foram adquiridos três frascos de uma suspensão farmacêutica alternativa de Leite de Magnésia em uma drogaria do município de Belém, Pará. Foi realizada a titulação por formação de complexos e feito o teste de doseamento. Duas marcas apresentaram teores em concordância com o previsto pela ANVISA (2006) e somente uma apresentou teor inferior ao informado no rótulo da embalagem.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quantitativa por volumetria de complexação de suspensão farmacêutica de hidróxido de magnésio

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Kelly Cordeiro da Silva

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Leite de Magnésia; Controle de qualidade; Doseamento.

É importante realizar controle de qualidade de medicamentos nas indústrias farmacêuticas. Visando a contribuir com a saúde da sociedade, este Plano de Trabalho realizou análises quantitativas para controle de qualidade do Leite de Magnésia comercializado para fins terapêutico, por meio da Química Analítica. A suspensão farmacêutica de hidróxido de magnésio é amplamente utilizada e cabe verificar se o que está sendo consumido está descrito nas suas embalagens. Foram coletadas três amostras de Leite de Magnésia de mesmo lote, vendida em drogarias. Os frascos estavam a 8%, correspondendo ao critério da ANVISA, que determina a cada 100g deve conter não menos que 7,0 g e não mais que 8,5g de  $Mg(OH)_2$ . Concluiu-se que as amostras estavam dentro do padrão de doseamento.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quimiométrica de dados quantitativos de amostras de bicarbonato de sódio em formas farmacêuticas.

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Livia da Silva Biancardi

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Bicarbonato de sódio; Controle de qualidade; Quimiometria.

Devido ao grande consumo de Bicarbonato de Sódio pela população para tratar a acidez estomacal, torna-se necessário analisar a quantidade de Bicarbonato de Sódio nesse medicamento. Este Plano de Trabalho realizou o tratamento estatístico dos dados obtidos das amostras de bicarbonato de sódio em testes de controle de qualidade. Para avaliar a qualidade do bicarbonato de sódio, foi realizada a titulação com ácido clorídrico e os dados dos testes foram analisados por meio da quimiometria. Os valores encontrados no coeficiente de variação de cada marca mostraram que os dados apresentam baixa dispersão, o que significa que são homogêneos. Com os valores encontrados no tratamento estatístico, foi possível perceber que as medidas não são exatas, porém apresentaram alta precisão.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quimiométrica de dados quantitativos de suspensões farmacêuticas contendo Hidróxido de Magnésio

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Luis Victor Negrão  
Moreno

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Hidróxido de Magnésio; Análise quimiométrica, Farmacopeia Brasileira.

O  $Mg(OH)_2$  é muito consumido pela população. Por isso a realização do controle de qualidade é de suma importância para assegurar a qualidade, segurança, eficácia e credibilidade do medicamento junto ao mercado consumidor. O objetivo deste estudo foi realizar a análise quimiométrica de dados quantitativos de suspensões farmacêuticas contendo hidróxido de magnésio. Pudemos concluir que tanto as amostras de referência quanto as amostras alternativas apresentaram valores que estão previstos na Farmacopeia Brasileira. Com exceção da amostra alternativa B1, que apresentou o resultado de 92%. A Farmacopeia Brasileira (2010) determina que as amostras devem conter, no mínimo, 95,0 % e, no máximo, 100,5% de  $Mg(OH)_2$  para que se tenha segurança ao consumi-la.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quimiométrica de dados de amostras de ácido bórico, comercializados em Belém

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Mailson Freitas Ribeiro

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Água boricada; Doseamento; Farmacopeia Brasileira.

Tendo em vista o uso de água boricada pela população para o tratamento oftalmológico, faz-se necessário realizar estudo para saber se os medicamentos ofertados pela indústria farmacêutica obedecem aos requisitos descritos em sua bula. Esse estudo teve como objetivo analisar as soluções de ácido bórico e realizar os testes que estão descritos na Farmacopeia Brasileira, dentre eles o de doseamento. Nenhuma amostra apresentou a quantidade correta de teor. Os valores do teor de  $H_3BO_3$ , indicados pelos fabricantes são de 3%, e a maioria das amostras apresentou somente 1% do teor estipulado na sua bula. Uma das amostras apresentou cristais na parte interna, talvez por mal armazenamento. O ponto de viragem em uma das titulações ocorreu em menor tempo, em comparação com as outras, talvez por uma má preparação.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise quimiométrica de dados quantitativos de formas farmacêuticas que contêm carbonato de cálcio.

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Manuel Belo Real Neto

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Carbonato de Cálcio; Doseamento; Farmacopeia Brasileira.

Pelo fato de o Carbonato de Cálcio ser muito utilizado pela população para fins terapêuticos, é de suma importância que as preparações usadas estejam de acordo com a indicação no rótulo. Realizar análise quimiométrica de dados quantitativos de formas farmacêuticas que contêm carbonato de cálcio foi o objetivo deste Plano de Trabalho. Foram adquiridas amostras de comprimidos mastigáveis em estabelecimentos farmacêuticos na cidade de Belém, Pará. As amostras foram submetidas à técnica de doseamento presente na farmacopeia brasileira, baseando-se no princípio de titulometria de complexação. Observou-se uma amostra com concentrações levemente maiores do que estavam sendo indicadas em sua embalagem.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise volumétrica de soluções antissépticas contendo hipoclorito de sódio

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Paula Adryelle Queiroz de Mesquita

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Água sanitária; Doseamento; Farmacopeia Brasileira.

Analisar Soluções de Hipoclorito de Sódio foi o objetivo deste Plano de Trabalho. Devido ao baixo custo e à formulação aparentemente simples, a água sanitária apresenta altos índices de clandestinidade. Esse fato atinge diretamente o consumidor, causando riscos à saúde se o produto estiver com teor acima do especificado. Foram adquiridas em um supermercado seis amostras de água sanitária contendo cloro. Todas estavam de acordo com a farmacopeia brasileira e com a legislação vigente, exceto uma. Os lotes apresentaram teor e cloro ativo abaixo do valor mínimo estipulado pela farmacopeia brasileira: mínimo de 1,9% (p/v) e máximo de 2,9% (p/v), ou mínimo de 2,0% e máximos de 2,5% (p/v), segundo a legislação vigente.

**PROJETO DE INVESTIGAÇÃO CIENTÍFICA:** Controle de qualidade de princípios ativos inorgânicos

**COORDENADOR:** Sanclayver Corrêa Araújo

**PLANO DE TRABALHO:** Análise volumétrica de formas farmacêuticas sólidas de carbonato de cálcio

**ALUNO DE INICIAÇÃO CIENTÍFICA:** Paula Cristina Barroso Reis Oliveira

**CURSO:** Bacharelado em Farmácia

**PALAVRAS-CHAVE:** Cálcio; Comprimidos; Volumetria por complexação; Legislação.

O presente estudo teve como objetivo analisar quantitativamente amostras de comprimidos contendo 750 mg de carbonato de cálcio por meio do método de volumetria por complexação e, comparar os resultados com a concentração descrita no rótulo da embalagem das amostras e com a concentração permitida pela legislação. O excesso de carbonato de cálcio pode levar à ocorrência de efeito rebote ácido, devido à estimulação da gastrina (ANVISA, 2016). Pelo fato de o Carbonato de Cálcio ser muito utilizado pela população para fins terapêuticos, é de suma importância que as preparações usadas estejam de acordo com legislação. Foi coletada uma amostra contendo 10 comprimidos em uma farmácia, em Belém. Pode-se concluir que o teor das amostras está acima do valor descrito.