



AVALIAÇÃO DE FOSFATO EM REFRIGERANTES COMO POTENCIAL CAUSADOR DE HIPERFOSFATEMIA POR SOBRECARGA EXÓGENA DO ÍON POLIATÔMICO

EVALUATION OF PHOSPHATE IN REFRIGERANTS AS A POTENTIAL CAUSE OF HYPERPHOSFATEMIA BY EXOGENOUS OVERLOAD OF POLYATOMIC ION

Adna Tamires da Silva Lima¹, Daniel Ângelo Macena², Vinicius Marques Gomes¹

¹Universidade do Oeste Paulista – UNOESTE. ²Universidade Virtual do Estado de São Paulo-UNIVESP.

E-mail: adnatata@hotmail.com

RESUMO – O refrigerante é um dos produtos mais consumidos no Brasil. Por conter íons de fosfato na composição, o descontrole da ingestão do mineral fósforo, pode causar a hiperfosfatemia. Diante disto, o objetivo foi avaliar fosfato em refrigerantes de diferentes tipos e investigar se adequados para ser ingerido conforme a recomendação diária com auxílio da técnica de espectrofotometria visível para bebidas não alcoólicas. Conforme os resultados, apenas o refrigerante do tipo guaraná apresentou estar de acordo com a legislação vigente, que permite até 0,07% de fosfato, e seguro para ingestão diária para adultos saudáveis. Já o refrigerante do tipo cola resultou em total desacordo com legislação e completamente inadequado para consumo. Portanto, órgãos fiscalizadores devem se atentar com outros fatores de riscos presentes na composição do produto por ser uma bebida muito consumida e com alto potencial causador de hiperfosfatemia.

Palavras-chave: Bebidas não alcoólicas; Eletrólito do corpo; Ligação química.

ABSTRACT - The soda is one of the most consumed products in Brazil. Because it contains phosphate ions in the composition, uncontrolled intake of the phosphorus mineral can cause hyperphosphatemia. Therefore, the objective was to evaluate phosphate in soft drinks of different types and to investigate if they are suitable to be consumed according to the daily recommendation with the aid of the visible spectrophotometry technique for non-alcoholic beverages. According to the results, only guaraná type soda has been in compliance with current legislation, which allows up to 0.07% phosphate, and safe for daily intake for healthy adults. Already the cola-type soda resulted in total disagreement with legislation and completely unsuitable for

consumption. Therefore, regulatory agencies should be aware of other risk factors present in the composition of the product as it is a very consumed drink and with high potential that causes hyperphosphatemia.

Keywords: Non-alcoholic beverages; Body electrolyte; Chemical bond.

1. INTRODUÇÃO

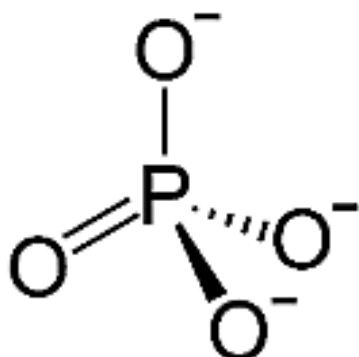
A produção de refrigerantes no Brasil, corresponde ao equivalente de 75% do setor de bebidas do país. Setor este, que quase não existe importação relacionado ao comércio exterior (BNDES, 2014).

De acordo com a Associação Brasileira das Indústrias de Refrigerantes e Bebidas não Alcoólicas (ABIR), tem-se que o refrigerante é considerado uma bebida não alcoólica, produzida industrialmente a partir de processos de carbonatação e adição de aromas, a fim de resultar em um produto saboroso e refrescante (WILLETT, 2017).

Conforme Silva *et al.* (2019), o refrigerante é um dos produtos mais consumidos no Brasil, perdendo apenas para os sucos, café, carne, arroz e feijão. Outro fator importante é que a Pesquisa de Orçamento Familiar (POF) já chegou a registrar um aumento de 400% na participação do produto não dietético nos domicílios pelos brasileiros.

Segundo Biggs *et al.* (2017), na composição dos refrigerantes podem conter o mineral fósforo na forma de fosfatos primários, fosfatos dibásicos e fosfatos tribásicos, considerados íons poliatômicos (Figura 1), relacionados ao controle da acidez da solução, oxidar metais e preservação ao natural do produto, respectivamente.

Figura 1. Molécula do íon poliatômico de fosfato



Fonte: (Mateo, 2012).

Para adultos saudáveis recomenda-se a ingestão diária de até 700 mg.dl⁻¹ do mineral, no entanto, os pacientes com

doença renal crônica (DRC) não deve ingerir mais de 3,5 mg.dl⁻¹, pois os níveis séricos de fósforo pode aumentar em instantes seguido de uma refeição rica contendo o mineral (FELIX; MEDEIROS; MOLINA, 2018).

O descontrole da ingestão do mineral fósforo, principalmente por refrigerantes na forma de fosfatos, pode causar a hiperfosfatemia, definida como níveis plasmáticos ou séricos de fosfatos elevados, acima dos limites de normalidade, evidenciando uma sobrecarga exógena por ingestão oral em altas doses (SCHAEFER, 1994; ALONSO, 2015).

Desta forma, alguns problemas por lesões graves, como insuficiência renal crônica, hipoxemia, calcificação pulmonar, distúrbios cardiovasculares, hiperemia conjuntival, queratopatias e nefrocalcinose podem ser ocasionados devido à hiperfosfatemia (MOSTELLAR; TUTTLE, 1964; LOH; SAW; SETHI, 2010; BANSAL *et al.*, 2014). Além disto, pode produzir sintomas gastrointestinais, como vômitos, diarreia e náuseas, dentre outras características clínicas encontradas conforme o distúrbio subjacente (SILVA; PINHEIRO; SOUTO, 2006).

Tais sintomas da hiperfosfatemia podem ser advindos de forma aguda e/ou crônica, na qual as causas agudas normalmente são contingentes e consecutivas ao aumento na absorção intestinal do fósforo ou desvios do mineral fósforo para o meio extracelular (Silva; Pinheiro; Souto, 2006; Shaman; Kowalski, 2016). Enquanto que a hiperfosfatemia crônica é procedente da diminuição de fósforo na excreção renal (PRINCE *et al.*, 1982; ORIAS; MAHNENSMITH; PERAZELLA, 1999; MOE, 2008).

Por apresentar risco a saúde dos consumidores, este trabalho teve como objetivo, avaliar fosfato em refrigerantes de diferentes tipos, a fim de comparar com o órgão regulamentador, se está em conformidade com o valor máximo permitido e investigar se algum dos tipos de refrigerante é seguro para ser ingerido conforme a recomendação diária.

2. METODOLOGIA

Segundo o Instituto Adolfo Lutz (1985), a determinação do teor de fosfato pode ser realizada em amostras de aditivos contendo pirofosfatos, tripolifosfatos, hexametáfosfatos, etc., por meio de técnica de espectrofotometria na região do visível, na qual baseia-se na complexação do íons fosfato com vanado-molibdato de amônio. Metodologia proposta e utilizada no presente artigo pelo baixo custo e ser considerada de alta eficiência.

2.1. AQUISIÇÃO DAS AMOSTRAS

Foram adquiridas amostras de três tipos diferentes, a partir de supermercados da região de Presidente Prudente - SP, sendo tipo cola, laranja e guaraná, totalizando 9 amostras de refrigerante lata em conteúdo de 350 mL para ser analisadas em triplicata.

2.2. PREPARO DA CURVA ANALÍTICA

Foi preparada previamente a curva analítica de padrão de fosfato correspondente à relação gráfica entre os valores de concentração (eixo X) e absorvância (eixo Y) nas concentrações entre 0,02 e 0,15%, unidade em % obedecendo à legislação vigente que permite até 0,07% de fosfato em refrigerantes.

2.3. PRÉ-TRATAMENTO DA AMOSTRAGEM

Para o pré-tratamento, as amostras foram desgaseificadas com auxílio de um agitador magnético (Marca: Quimis, Modelo: 0261 M12), sem necessidade de um valor de rotação específico por ser perceptível a amostra já não contém gás. Posteriormente, foi utilizada uma estufa de secagem (Marca: Olidef, Modelo: CZ) em temperatura entre 103-105°C até secagem definitiva de água. Nesta etapa a secagem permaneceu na estufa por pelo menos 24 horas garantindo a secagem do conteúdo total de cada lata em cápsulas de porcelana.

2.4. TRATAMENTO TÉRMICO

Em seguida, todo o resíduo foi carbonizado em bico de Bunsen e depois

levado imediatamente para um forno do tipo mufla a 550°C (Marca: SP Labor, Modelo: SP1200), por 4 horas, a fim de mineralizar todo o resíduo deixando-o livre de matéria orgânica.

2.5. TRATAMENTO QUÍMICO

Após o resfriamento das cinzas, foi pesado 200 mg de cada respectiva amostra e diluída em solução de ácido clorídrico (HCl) 0,05 M e transferido quantitativamente para balão volumétrico de 100 mL. No mesmo balão foi adicionado 25 mL do reagente vanado-molibdato de amônio como agente complexante, responsável pela reação, em cada balão e água purificada completando o volume até o menisco. Por fim, procedeu a homogeneização e o aguardo de 10 minutos para a realização da leitura das amostras no espectrofotômetro.

2.6. LEITURA DA CONCENTRAÇÃO DE FOSFATO NAS AMOSTRAS

Conforme o método proposto, as leituras das amostras ocorreram em comprimento de onda a 420 nm. A quantidade de fosfato correspondente foi determinada a partir da absorvância das amostras em espectrofotômetro visível (Marca: Quimis, Modelo: Q898DPT) com auxílio da equação previamente estabelecida na curva padrão de fosfato.

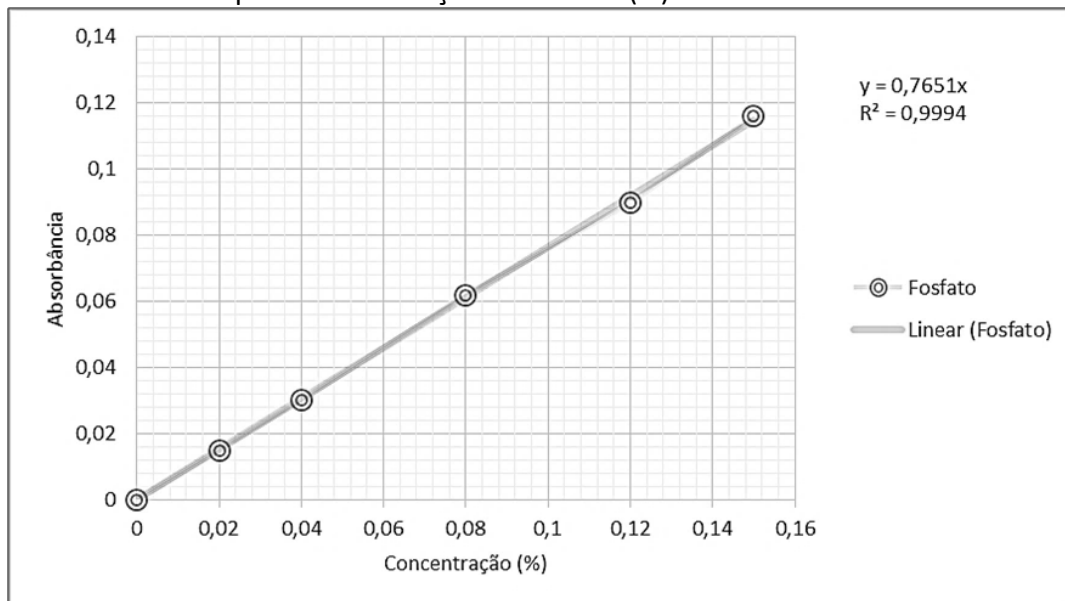
3. RESULTADOS E DISCUSSÃO

Conforme o gráfico 1, o R^2 da curva analítica indica a porcentagem do quanto o modelo gráfico explica os valores observados (OLIVEIRA; LUSTOSA; SALES 2007). A propósito, pode variar entre 0 e 1, o que garante nos resultados analíticos deste trabalho uma confiabilidade de aproximadamente 99,9%.

Da Silva *et al.* (2013) obteve a mesma confiabilidade na curva analítica de fosfato, para práticas espectrofotométricas moleculares, variando concentrações entre 0,02 a 2 mg.L⁻¹ com apenas quatro pontos. O que valida e assegura a questão do método

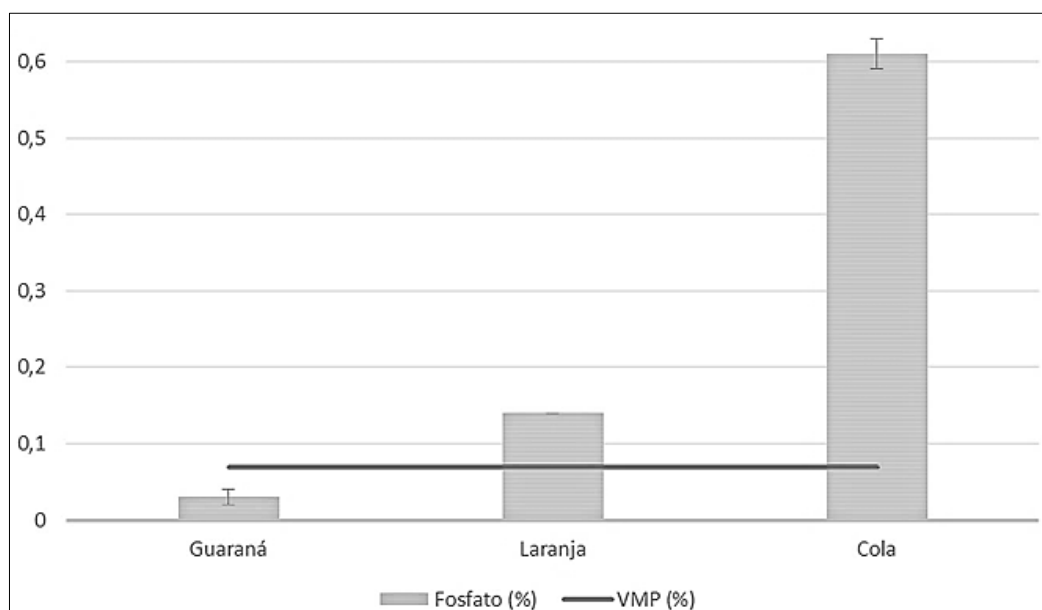
proposto ser eficiente para determinação do íon fosfato em bebidas não alcoólicas.

Gráfico 1. Curva analítica para determinação de fosfato (%) versus absorbância.



Fonte: O autor

Gráfico 2. Resultados analíticos da concentração de fosfato em refrigerante tipo guaraná, laranja e cola.



Fonte: O autor.

Nota: VMP = Valor Máximo Permitido

De acordo com a Agência Nacional de Vigilância Sanitária (ANVISA), o limite permitido de fosfato em refrigerantes é de 0,07% e o descumprimento aos termos desta Resolução constitui infração sanitária sujeitando os infratores às penalidades previstas na Lei nº 6.437, de 20 de agosto de

1977 e demais disposições aplicáveis (Brasil, 1977).

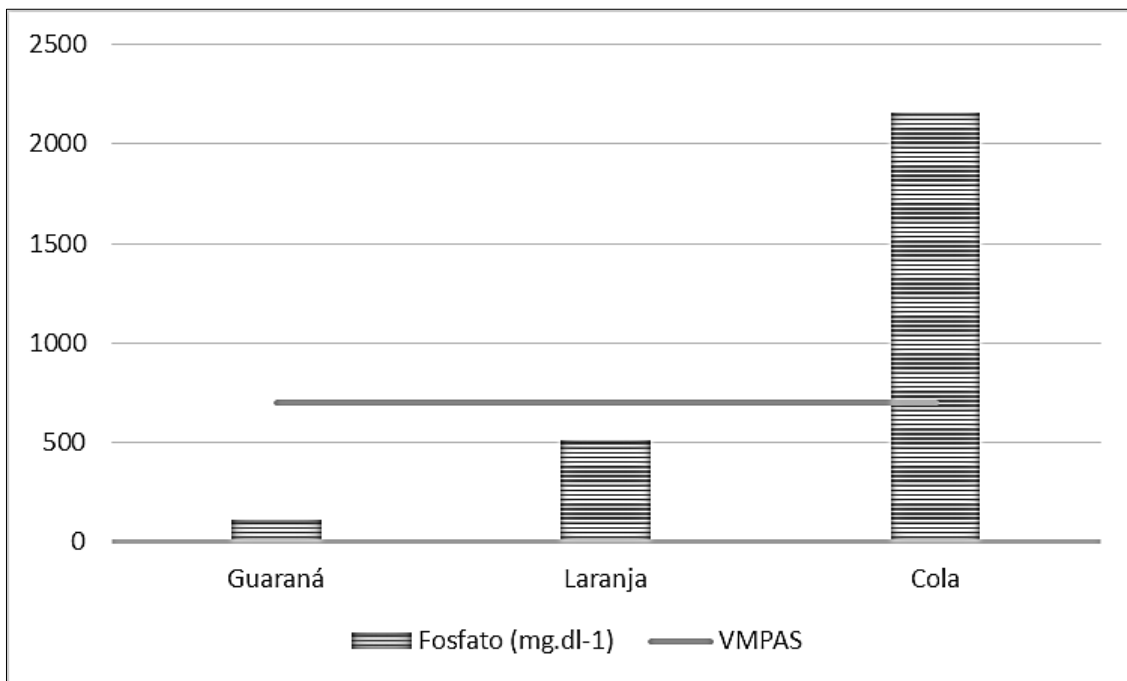
Levando em consideração os resultados das amostras (Gráfico 2) de guaraná, a média da concentração de fosfato foi de $0,03 \pm 0,01$ %, o que percebe-se estar próximo da metade do VMP pela legislação. Relacionando os resultados dos refrigerantes

do tipo laranja e cola, tem-se que estavam em total desacordo com o que o órgão regulamentador estabelece, pois o tipo laranja apareceu o dobro acima do VMP, $0,14 \pm 0,00\%$, enquanto que o tipo cola foi o que apresentou o pior resultado em se tratando da concentração do íon poliatômico fosfato em sua composição, apontando mais que oito vezes acima do VMP ($0,61 \pm 0,02\%$).

Apesar de todos os possíveis ligantes orais de fósforo atualmente disponíveis no mercado, a restrição dietética deste mineral continua a ser uma pedra angular para a prevenção e tratamento da

hiperfosfatemia. Uma restrição efetiva da ingestão dietética de fósforo requer a prescrição de uma ingestão moderada de proteína e consumo restrito de alimentos e bebidas rápidas. Pois, o fósforo adicionado durante o processamento de alimentos e produção de bebidas é uma fonte importante deste mineral devido à sua magnitude e alta biodisponibilidade (URIBARRI, 2007). Deste modo, esses refrigerantes após as condições experimentais dificulta a restrição efetiva da ingestão dietética já que são considerados produtos altamente consumidos diariamente.

Gráfico 3. Resultados comparativos ao recomendado de ingestão diária de fosfato para adultos saudáveis.



Fonte: O autor.

Nota: VMPAS = Valor Máximo Permitido para Adultos Saudáveis.

Conforme o gráfico 3, se comparado os resultados, em mg.dl⁻¹, com o valor recomendado de ingestão diária, 700 mg.dl⁻¹, temos que o refrigerante do tipo cola é o único que ultrapassa o limite, apresentando alto risco por contar com concentração três vezes acima da recomendação diária. Um estudo por Dhingra *et al.* (2007), avaliou a relação dos níveis séricos de fósforo e cálcio com a incidência de doença cardiovascular na comunidade, contando com 3368 participantes livres de doença cardiovascular

e doença renal crônica, sendo 51% do sexo feminino, e no seguimento houve 524 eventos de doença cardiovascular, o que no fim do estudo foi associado que níveis séricos do mineral corrobora com o aumento do risco de doença cardiovascular. Além disso, estudos de manipulação genética e dietética fornecem evidências in vivo para a toxicidade do fosfato afirmando que o íon poliatômico acelera o processo de envelhecimento, na qual sugerem um novo papel para o fosfato

no envelhecimento dos mamíferos (OHNISHI; RAZZAQUE, 2010).

Segundo Noori *et al.* (2010), maior ingestão de fósforo na dieta estão associadas ao aumento do risco de morte em pacientes em hemodiálise mesmo após ajustes para fósforo sérico, ligantes de fosfato e ingestão dietética de proteína, energia e potássio. Por isso, dentre os três tipos de refrigerantes avaliados, guaraná é o mais adequado. A propósito, nos resultados apresentados foi levado em consideração o conteúdo total da lata do refrigerante, 350 mL.

Diante do exposto ficou claro como alguns tipos de refrigerantes apresenta alto risco de níveis séricos e plasmáticos elevados em adultos saudáveis após uma refeição rica do mineral fósforo pelo uso de sais contendo o íon poliatômico de fosfato como aditivos nesse tipo de industrializados. Regulamentos europeus, por exemplo, permitem até 700 mg.L⁻¹ de fosfato em bebidas à base de cola; se fosse adicionado tanto fosfato, um litro de cola já forneceria 50% a 75% da dose diária recomendada de fosfato para adultos. A quantidade real de fosfato adicionada a cada litro de cola é um pouco menor, no entanto, cerca de 520 mg (RITZ *et al.*, 2012).

Para pacientes com DRC, nenhum dos refrigerantes é recomendado o consumo, visto que dentre os diferentes tipos os resultados (Gráfico 3) foram entre 112 a 2.156 mg.dl⁻¹ e a recomendação diária para portadores de DRC é de 3,5 mg.dl⁻¹.

4. CONSIDERAÇÕES FINAIS

Opções de combinação para controle eficaz de hiperfosfatemia são as restrições dietéticas de fosfato, diálise adequada e ligantes de fosfato. No entanto, a obtenção de alvos de controle de fosfato é difícil e pode não ser alcançada em muitos pacientes (SHAMAN; KOWALSKI, 2016).

As amostras de refrigerantes do tipo guaraná foram as únicas que apresentaram em conformidade tanto com a legislação quanto com a recomendação da ingestão diária de fosfato, na qual indica ser o mais

adequado para consumo de adultos saudáveis. Lembrando que, o consumo deste tipo de refrigerante não é potencial causador de hiperfosfatemia, porém não impede de outros problemas como obesidade pelos altos níveis de açúcares na composição.

Apesar da grande preocupação em relação ao consumo de refrigerantes ser um dos causadores da obesidade (LUDWIG *et al.*, 2001. APOVIAN, 2004. BASU *et al.*, 2013. SHI, 2015. CHAVES *et al.*, 2018. ZHENG; HUANG; ROSS JR, 2019), conclui-se que, órgãos fiscalizadores devem se atentar com outros fatores de riscos presentes na composição do produto por ser uma bebida muito consumida e com alto potencial causador de hiperfosfatemia.

AGRADECIMENTOS

Os autores agradecem a Universidade do Oeste Paulista (UNOESTE) por financiar a pesquisa e a todos do laboratório de química que contribuiu com todo o suporte técnico para a execução da parte experimental.

REFERÊNCIAS

ALONSO, M. B. C. C. **Avaliação da densidade mineral óssea, conteúdo mineral ósseo e níveis séricos de cálcio, fósforo e magnésio em ratos submetidos à dieta diária de café e refrigerantes à base de cola e guaraná.** 2015. 64 f. Tese (Doutorado) - Universidade Estadual de Campinas, Faculdade de Odontologia de Piracicaba, Piracicaba, SP. Disponível em: <http://www.repositorio.unicamp.br/handle/REPOSIP/288533>. Acesso em: 04 ago. 2019.

APOVIAN, C. M. Sugar-sweetened soft drinks, obesity, and type 2 diabetes. **Jama**, v. 292, n. 8, p. 978-979, 2004. <https://doi.org/10.1001/jama.292.8.978>

BNDES. O setor de bebidas no Brasil. Banco Nacional de Desenvolvimento Econômico e Social (BNDES). São Paulo, 2014.

BASU, S. *et al.* Relationship of soft drink consumption to global overweight, obesity, and diabetes: a cross-national analysis of 75

countries. **American journal of public health**, v. 103, n. 11, p. 2071-2077, 2013. <https://doi.org/10.2105/AJPH.2012.300974>

BIGGS, S.; DUNN, J.; YAO, M. Beyond the sugar: Chemicals in sodas and their link to systemic diseases and oral health. 2017.

BRASIL. Lei nº 6.437, de 20 de agosto de 1977: Configura infrações à legislação sanitária federal, estabelece as sanções respectivas, e dá outras providências. **Diário Oficial da União**, 1977.

CHAVES, O. C. *et al.* Soft drink consumption and body mass index in Brazilian adolescents: National Adolescent Student Health Survey. **Revista Brasileira de Epidemiologia**, v. 21, (Supl. 1,) p.1-13, 2018. <http://dx.doi.org/10.1590/1980-549720180010.supl.1>

DA SILVA, A. L. A.; JUNIOR, A. I. S.; DE CASTRO, J. P.; BENTO, R. M. A. Treinamento de professores em análise instrumental – espectrofotometria. CONGRESSO BRASILEIRO DE QUÍMICA. 53; 2013. Rio de Janeiro/RJ. Anais [...]. Rio de Janeiro: Associação Brasileira de Química, 2013.

DHINGRA, R. *et al.* Relations of serum phosphorus and calcium levels to the incidence of cardiovascular disease in the community. **Archives of internal medicine**, v. 167, n. 9, p. 879-885, 2007. <https://doi.org/10.1001/archinte.167.9.879>

FELIX, L. C. M.; MEDEIROS, V. C. M.; MOLINA, V. B. C. Análise do conhecimento e consumo de alimentos fontes de fósforo por pacientes portadores de insuficiência renal crônica em tratamento dialítico. **Braspen J**, v. 33, n. 1, p. 15-20, 2018.

INSTITUTO ADOLFO LUTZ **Normas Analíticas do Instituto Adolfo Lutz**. v.1:

LOH, T. P.; SAW, S.; SETHI, S. K. Hyperphosphatemia in a 56-year-old man

with hypochondrial pain. **Clinical chemistry**, v. 56, n. 6, p. 892-895, 2010. <https://doi.org/10.1373/clinchem.2009.136895>

LUDWIG, D. S.; PETERSON, K. E.; GORTMAKER, S. L. Relation between consumption of sugar-sweetened drinks and childhood obesity: a prospective, observational analysis. **The Lancet**, v. 357, n. 9255, p. 505-508, 2001. [https://doi.org/10.1016/S0140-6736\(00\)04041-1](https://doi.org/10.1016/S0140-6736(00)04041-1)

MATEO, C. R. **El fosfato marca la diferencia**. XVI Edición del Carnaval de Química. Hablando de Ciencia. 2012. Disponível em: <https://www.hablandodeciencia.com/articulos/2012/06/28/sutiles-cambios-quimicos-drasticas-consecuencias-para-la-funcion-de-las-proteinas/>. Acesso em: 01 ago. 2019.

MÉTODOS químicos e físicos para análise de alimentos. São Paulo: IMESP, 3. ed. 1985. p 33.

MOE, S. M. Disorders involving calcium, phosphorus, and magnesium. **Primary Care: Clinics in Office Practice**, v. 35, n. 2, p. 215-237, 2008. <https://doi.org/10.1016/j.pop.2008.01.007>

MOSTELLAR, M. E.; TUTTLE, E. P. Effects of alkalosis on plasma concentration and urinary excretion of inorganic phosphate in man. **The Journal of clinical investigation**, v. 43, n. 1, p. 138-149, 1964. <https://doi.org/10.1172/JCI104888>

NOORI, N. *et al.* Association of dietary phosphorus intake and phosphorus to protein ratio with mortality in hemodialysis patients. **Clinical Journal of the American Society of Nephrology**, v. 5, n. 4, p. 683-692, 2010. <https://doi.org/10.2215/CJN.08601209>

OHNISHI, M.; RAZZAQUE, M. S.. Dietary and genetic evidence for phosphate toxicity accelerating mammalian aging. **The FASEB**

Journal, v. 24, n. 9, p. 3562-3571, 2010.

<https://doi.org/10.1096/fj.09-152488>

OLIVEIRA, P. H. D.; LUSTOSA, P. R. B.; SALES, I. C. H. Comportamento de custos como parâmetro de eficiência produtiva: uma análise empírica da companhia Vale do Rio Doce antes e após a privatização. **Revista Universo Contábil**, v. 3, n. 3, p. 54-70, 2007.

ORIAS, M.; MAHNENSMITH, R. L.; PERAZELLA, M. A. Extreme hyperphosphatemia and acute renal failure after a phosphorus-containing bowel regimen. **American journal of nephrology**, v. 19, n. 1, p. 60-63, 1999. <https://doi.org/10.1159/000013427>

PRINCE, M. J. *et al.* Hyperphosphatemic tumoral calcinosis: association with elevation of serum 1, 25-dihydroxycholecalciferol concentrations. **Annals of Internal Medicine**, v. 96, n. 5, p. 586-591, 1982. <https://doi.org/10.7326/0003-4819-96-5-586>

RITZ, E. *et al.* Phosphate additives in food—a health risk. **Deutsches Ärzteblatt International**, v. 109, n. 4, p. 49, 2012. <https://doi.org/10.3238/arztebl.2012.0049>

SCHAEFER, K. **Unsatisfactory control of serum phosphate: Why is it so common and what can be done?.** 1994.

SHAMAN, A. M.; KOWALSKI, S. R. Hyperphosphatemia management in patients with chronic kidney disease. **Saudi Pharmaceutical Journal**, v. 24, n. 4, p. 494-505, 2016. <https://doi.org/10.1016/j.jsps.2015.01.009>

SHI, Z. *et al.* Soft drink consumption and multimorbidity among adults. **Clinical nutrition ESPEN**, v. 10, n. 2, p. e71-e76, 2015. <https://doi.org/10.1016/j.clnesp.2015.01.001>

SILVA, A. C. S.; PINHEIRO, S. V. B.; SOUTO, M. F. O. Distúrbios de cálcio e fósforo na infância. **Rev Med Minas Gerais**, v. 16, n. 1, p. 26-37, 2006.

SILVA, D. C. G. *et al.* Consumo de bebidas açucaradas e fatores associados em adultos. **Ciência & Saúde Coletiva**, v. 24, p. 899-906, 2019.

<https://doi.org/10.1590/1413-81232018243.05432017>

URIBARRI, J. Phosphorus homeostasis in normal health and in chronic kidney disease patients with special emphasis on dietary phosphorus intake. **Seminars in dialysis**, v. 20, n. 4, p. 295-301. 2007. <https://doi.org/10.1111/j.1525-139X.2007.00309.x>

WILLETT, W. **Eat, drink, and be healthy: the Harvard Medical School guide to healthy eating.** Simon and Schuster, 2017.

ZHENG, H.; HUANG, L.; ROSS JR, W. Reducing Obesity by Taxing Soft Drinks: Tax Salience and Firms' Strategic Responses. **Journal of Public Policy & Marketing**, p. 0743915619845424, 2019. <https://doi.org/10.1509/jppm.17.057>