

Análise multifatorial de métodos volumétricos para a qualificação de ácidos ascórbico em comprimidos efervescentes

Leonardo Tibiriçá Corrêaⁱ

Giovanni Alves Munizⁱⁱ

Pedro Henrique Lopes Carafiniⁱⁱⁱ

Alexandre Bertolaccini Vergani^{iv}

Kauany de Araújo Ferreira^v

Leandro Erico Batista^{vi}

André Rinaldi Fukushima^{vii}

Registro DOI: <http://dx.doi.org/10.22280/revintervol11ed3.376>

Resumo

Os comprimidos efervescentes tem sido uma forma farmacêutica das mais utilizadas para a reposição de ácido ascórbico, pois é uma forma rápida para obtenção do micronutrientes. O ácido ascórbico está é uma coenzima de diversas enzimas que realizam mecanismos metabólicos. Dentre as diversas funções que possui, uma delas é o estímulo o sistema imunológico. Sua falta gera a patologia denominada escorbuto, portanto, está diretamente relacionada a sua prevenção. Encontra-se presente principalmente em frutas cítricas e quase todas as verduras, é poderoso agente redutor, deve-se a essa característica um dos métodos baratos, rápidos, simples que pode ser utilizado para seu doseamento é a volumetria de oxirredução, mais especificamente, iodimetria para sua análise química quantitativa. As análises multifatoriais são importantes ferramentas para o desenvolvimento e validação de um método analítico quantitativo. São realizadas modificando determinadas figuras de mérito em um determinado método e avaliação estatística com a finalidade de se avaliar variação, significativa ou não entre os valores experimentais. O presente trabalho tem como objetivo verificar se realmente há diferenças significativas frente a modificações no método, como por exemplo, concentração de solução padrão, procedência, volume de amostra, bem como demais figuras de mérito. As figuras de mérito avaliadas, apresentaram diferenças significantes para a análise multifatorial, mostrando a baixa robustez e reprodutibilidade para esse tipo de análise.

Palavras-chave: Ácido ascórbico. Análise multifatorial. Iodimetria. Análise estatística.

Multifactorial analysis of volumetric methods for the quantification of ascorbic acid in effervescent tablets

Abstract

Effervescent tablets have been a widely used pharmaceutical form for the replacement of ascorbic acid, since it is a quick way to obtain micronutrients. Ascorbic acid is a coenzyme of several enzymes that perform metabolic mechanisms. Among the various functions it has, one of them is the stimulation of the immune system. Its lack generates the pathology called scurvy, so it is directly related to its prevention. It is present mainly in citrus fruits and almost all vegetables, it is powerful reducing agent, it is due to this characteristic one of the inexpensive, quick, simple methods that can be used for its dosing is oxidation volumetry, more specifically iodimetry for their quantitative chemical analysis. Multifactorial analyzes are important tools for the development and validation of a quantitative analytical method. They are performed by modifying certain figures of merit in a given method and statistical evaluation in order to evaluate variation, significant or not between experimental values. The present work aims to verify if there are actually significant differences with regard to modifications in the method, such as concentration of standard solution, origin, sample volume, as well as other figures of merit. The merit figures evaluated presented significant differences for the multifactorial analysis, showing the low robustness and reproducibility for this type of analysis.

Keywords: Ascorbic acid. Multifactorial analysis. Iodimetry. Statistical analysis.

Recebido em 05/03/2018 Aceito em 02/10/2018

1 INTRODUÇÃO

Vitaminas são biomoléculas com baixo peso molecular, atuam em no organismo, em pequenas doses não possuindo qualquer valor energético. Sua ingesta é imprescindível uma vez que não são biossintetizadas de forma endógena, portanto, é necessário assegurar uma fonte exógena desses nutrientes (GUILLAND; LEQUEU, 1995).

A palavra vitamina é de etimologia “vital amine”, foi criado por Casimir Funk, 1912, e alcunhava como sendo o “fator anti-beribéri”. Sua composição principal é de substâncias orgânicas complexas que naturalmente são produzidas em vegetais e alguns animais, principalmente exercendo papel no controle do metabolismo, com importância variada conforme a espécie (TEIXEIRA; NETO, 2009).

Classificam-se as vitaminas em hidrossolúveis: complexo B, vitamina C, ácido fólico e etc; e lipossolúveis: vitamina A, D, E e K. As vitaminas de maior importância que atuam como antioxidante são a vitamina A, E e C. São utilizadas para prevenção e tratamento de carência

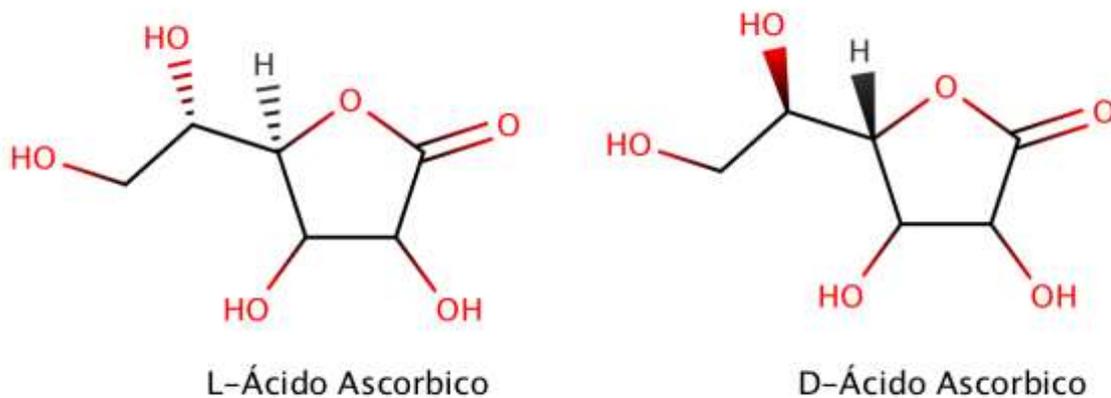
nutricional e terapia de doenças não relacionadas à deficiência (FUCHS; WANNMACHER, 2010).

A ingestão de vitamina C, também chamada de ácido ascórbico é indispensável para o organismo humano, que não a produz, entretanto, outros organismos possuem a capacidade de produzi-la endogenamente (TEXEIRA; NETO, 2009). Uma das alternativas para a reposição desse tipo de nutriente são as formulações efervescentes que possuem doses adequadas de reposição.

O primeiro Estudo de Doença Ocular Relacionado à Idade (AREDS) descobriu que a suplementação com vitamina C, E, betacaroteno, zinco e cobre reduziu o risco do desenvolvimento da degeneração macular avançada (AMD) (AREDS, 2001).

Em 1928, Albert Szent-Gyorgy e em 1930, Glen King isolaram independentemente o ácido ascórbico. Sua fórmula foi determinada em 1933, quando foi sintetizada (Figura 1) (TEXEIRA; NETO, 2009).

Figura 1: Moléculas de ácido ascórbico.



Sua absorção é quase que totalmente no intestino delgado por processo ativo. É facilitada quando há a conversão de ácido ascórbico para ácido diidroascórbico. Pela circulação chega a tecidos renais, adrenais, hepáticos e esplênicos. Excreta-se na urina na forma de ácido oxálico, ácido treônico, L-xilose e ascorbato-2-sulfato, se ingerida até 100 g/dia. A ingestão acima desse valor, a excreção é feita pelos próprios rins (TEXEIRA; NETO, 2009).

A composição da maioria das formulações de ácido ascórbico 1 g, encontram-se as seguintes interações:

- Com analgésicos, principalmente ácido acetilsalicílico, pois diminui o nível tecidual de ácido ascórbico;
- Com corticosteroides, pois aumentam o requerimento de ácido ascórbico;
- Com barbitúricos, pois aumentam a necessidade diária de ácido ascórbico;
- Com deferoxamina, pois potencializa os efeitos do ferro nos tecidos;
- E com salicilatos, pois podem aumentar a excreção de ácido ascórbico na urina.

É de grande importância para o organismo, pois participa das principais sínteses de proteína, elastina e colágeno. O consumo de alimentos rico em vitamina C combate os radicais livres, responsáveis pelas oxidações das células. Além do potencial antioxidante, também possui alta atuação no sistema imunológico, que, ao longo prazo, evita resfriados (EDUQUIM, 2012).

O ácido ascórbico atua na biossíntese de carnitina, síntese de neurotransmissores, reações de hidroxilação do colesterol, na absorção de ferro pelo intestino e promove estabilidade do ácido fólico e vitamina E (TEIXEIRA; NETO, 2009).

Sua ação antioxidante previne ou reduz os danos causados por oxidação de lipídios, proteínas e ácidos nucleicos causados por radicais livres, principalmente espécies de oxigênio reativo (COUTO; CANNIATTI-BRAZACA, 2010).

As recomendações dietéticas baseadas em idades são falhas, uma vez em que se tem variáveis como sexo, doenças, drogas, estado bioquímico e nutricional também. Para isso, recomenda-se uma dose diária de 10 mg de ácido ascórbico, suficiente para prevenção do escorbuto (BLUMBERG, 1994; TEXEIRA; NETO, 2009).

Disponibiliza-se principalmente em frutas cítricas, mas todas as verduras e frutas possuem alguma quantidade de ácido ascórbico. Quanto mais fresco melhor para serem consumidos, pois o ácido ascórbico possui alta sensibilidade a diversas substâncias como zinco e pectina, a calor, variações de pH e luz (ESCOTT-STUMP; KRAUSE; MAHAN, 2010; RUSSO; SANTANA, 2013).

O ácido ascórbico possui alta poder oxidante, sendo então um ótimo agente redutor. Para isso, sua a forma mais comum para se dosear ácido ascórbico em comprimidos efervescentes é a volumetria de oxirredução.

Chama-se de reação de oxirredução quando há a transferência de elétrons, ou seja, reação de oxidação e redução. A reação de oxidação consiste na perda de elétrons e consequente

aumento de seu número de oxidação. A reação de redução envolve o ganho de elétrons, portanto reduzindo seu número de oxidação (BACCAN et al., 1979).

Para a quantificação de ácido ascórbico é comumente envolvendo reações com iodo, podendo variar o método em iodometria – oxidação dos íons iodeto – ou iodimetria – redução do iodo (BACCAN et al., 1979).

A iodometria consiste na titulação entre o excesso de iodeto de potássio e uma solução padrão de tiosulfato de sódio, sendo que este deve ser previamente padronizado com solução de dicromato de potássio. O indicador utilizado deve ser o amido, mas deve ser somente adicionado quando estiver próximo do ponto final da titulação, uma vez que o iodo tende a ficar ligado ao amido após o ponto final, fornecendo resultados errôneos (BACCAN et al., 1979).

A iodimetria possui como solução padrão o iodo. O amido também é utilizado como indicador, mas neste caso deve ser adicionado no início da titulação. O ponto final é atingido quando a solução do erlenmeyer muda para a coloração azul escuro (BACCAN et al., 1979).

Ambos os métodos possuem fatores que afetam sua precisão e exatidão:

Tabela 1: Fatores que influenciam a iodometria e iodimetria

Fator	Consequência
Temperatura	Altas temperaturas volatilizam o iodo e afetam a utilização do amido
pH > 8,0	A alta concentração de OH ⁻ reage com o iodo e forma o íon hipoiodito (IO ₃ ⁻), um oxidante muito mais forte que o próprio iodo
Volatilização	O iodo é naturalmente volátil. Pode ser evitado quando adicionado excesso de iodeto
Oxidação	Em meios ácidos, exposição à luz e exposição prolongada pelo ar atmosférico, promove a oxidação dos íons iodetos

2 MATERIAIS E MÉTODOS

2.1 Materiais

O preparo das soluções padrões e outros reagentes seguiu a norma NBR 11.589/89, com vidrarias recém-calibradas. Alguns reagentes foram comprados já padronizados e fatorados.

Instrumentos e vidrarias

Balança analítica (GEHAKA® AG200). Erlenmeyer de 500 mL, bureta de 25 mL, balões volumétricos de 1 L e 250 mL, pipetas volumétricas de 1 mL, 2 mL, 5 mL e 10 mL. Chapa de aquecimento. Frasco âmbar. Almofariz com pistilo.

Reagentes

Iodo 0,1 N; 0,2 N e Na₂S₂O₃ 0,1 N preparados no próprio laboratório, iodo 0,1N e Na₂S₂O₃ 0,1 N (Synth®) e amido 0,5; 1,0 e 1,5%. Padrão de ácido ascórbico de 0,5; 1,0; 1,2; 1,5; 1,8; 2,0 g/L. Placebo de vitamina C a fim da determinação de seletividade.

Amostra utilizada

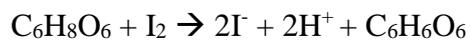
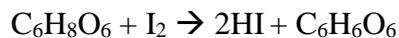
Foram utilizadas duas marcas com maior índice de vendas nas drogarias da região. São comprimidos efervescentes com 1 g de vitamina C por comprimido sem açúcar. A amostra foi dissolvida em balão de 1 L e armazenada em frasco âmbar. Todo dia de execução foi preparada uma nova solução, já que esta apresenta diversas sensibilidades e facilidade para degradação.

2.2 Metodologia

Original

O método originalmente consistia na iodimetria, ou seja, titulação entre a solução padrão de iodo 0,1 N, 1 mL de amostra e 5 mL de amido 1%. Titula-se até o surgimento da cor azul escura como ponto final do método.

A seguinte reação mostra o ponto de equivalência do método:



Variações

1. Utilização de Na₂S₂O₃ 0,1 N como solução padrão (iodometria);
2. Utilização de Iodo 0,1 N de outra procedência (Synt®);
3. Utilização de Na₂S₂O₃ 0,1 N de outra procedência (Synt®);
4. Utilização de Iodo 0,2 N
5. Utilização de amido 1,5%;
6. Utilização de amido 0,5%
7. Variação no volume de amostra entre 1, 2, 5 e 10 mL;
8. Variação de analista;

9. Variação de marcas;
10. Variação de concentração de padrão (linearidade);
11. Avaliação da seletividade.

3 RESULTADOS

Comparação entre amostras:

Tabela 2: Análise estatística comparativa entre amostras.

Amostra	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
A	2,3776 g	1,4467 g	0,4575 g	60,85%	137,76%	1,512
B	0,8860 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	- 11,94%	

Tabela 3: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais para duas amostras diferentes.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – Valor
Entre os grupos	11,2050	1	11,2050	11,726	7,9 x 10 ⁻⁵
Dentro dos grupos	18,8365	18	0,9556		
TOTAL	30,0415	19	12,1606		

Modificação no volume pipetado de amostra A:

Tabela 4: Comparação de resultados para diferentes volumes de amostra A.

Volume de amostra	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo
1 mL	2,3776 g	0,9329 g	0,2950 g	39,24%	137,76%
2 mL	2,0254 g	0,4254 g	0,1345 g	21%	102,54%
5 mL	1,1624 g	0,0909 g	0,0288 g	7,82%	16,24%
10 mL	1,0479 g	0,0278 g	0,0088 g	2,66%	4,79%

Tabela 5: Tabela ANOVA comparativa entre os valores experimentais para diferentes volumes de amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	12,7058	3	4,2353	1,0922	9,08 x 10 ⁻⁷
Dentro dos grupos	9,5420	36	3,7728		
TOTAL	22,2478	39	8,1129		

Modificação no volume pipetado de amostra B:

Tabela 6: Análise estatística comparativa entre diferentes volumes de amostra B.

Volume de amostra	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo
1 mL	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	- 11,94%
2 mL	1,8493 g	0,3827 g	0,1210 g	20,70%	84,93%
5 mL	1,2152 g	0,1542 g	0,0488 g	12,69%	21,52%
10 mL	1,0215 g	0,0742 g	0,0235 g	7,27%	2,15%

Tabela 7: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais de diferentes volumes de amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	5,4870	3	1,8290	41,6233	6,02 x 10 ⁻¹⁵
Dentro dos grupos	1,5819	36	0,0439		
TOTAL	7,0689	39	1,8730		

Fonte: Corrêa, 2017.

Modificação na concentração de amido com a amostra A:

Tabela 8: Análise estatística comparativa entre diferentes concentrações de amido para quantificação de amostra A.

Amido	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação
0,5%	2,2896 g	0,8507 g	0,2690 g	37,16%
1,0%	2,3776 g	0,9329 g	0,2950 g	39,23%
1,5%	2,2015 g	0,4641 g	0,1468 g	21,08%

Tabela 9: Tabela ANOVA comparativa entre diferentes concentrações de amido para quantificação de amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	0,1551	2	0,077546	0,1286	0,8799
Dentro dos grupos	16,2846	27	0,603133		
TOTAL	16,4397	29	0,680678		

Modificação na concentração de amido com a amostra B:

Tabela 10: Análise comparativa de resultados entre diferentes concentrações de amido para quantificação de amostra B.

Amido	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação
0,5%	1,6371 g	0,2785 g	0,0880 g	16,64%
1,0%	0,8860 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%
1,5%	1,7612 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%

Tabela 11: Tabela ANOVA comparativa entre diferentes concentrações de amido para quantificação de amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	4,7044	2	2,3522	91,0000	1,003 x 10 ⁻¹²
Dentro dos grupos	0,6979	27	0,0258		
TOTAL	5,4023	29	2,3781		

Iodometria com amostra A:

Tabela 12: Análise estatística entre resultados obtidos para diferentes métodos de quantificação de amostra A.

Método	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
Iodimetria	2,3776 g	0,9329 g	0,2950 g	39,24%	137,76%	3,488
Iodometria	1,2328 g	0,4547 g	0,1438 g	36,86%	23,28%	

Tabela 13: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais para diferentes métodos de quantificação de amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	6,5526	1	6,5526	12,1672	0,002624
Dentro dos grupos	9,6939	18	0,5385		
TOTAL	16,2464	19	7,0912		

Iodometria com amostra B:

Tabela 14: Análise estatística entre resultados de diferentes métodos para quantificação de amostra B.

Método	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
Iodimetria	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	- 11,94%	- 3,00
Iodometria	1,3029 g	0,4641 g	0,1468 g	35,14%	32,09%	

Tabela 15: Tabela ANOVA entre valores experimentais para diferentes métodos de quantificação de amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	0,9693	1	0,9693	9,0000	0,0077

Dentro dos grupos	1,9386	18	0,1077	
TOTAL	2,9080	19	1,0770	

Varição na concentração do iodo amostra A:

Tabela 16: Análise estatística entre resultados obtidos perante variação da concentração de iodo com amostra A.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
0,1N	2,3776 g	0,9329 g	0,2950 g	39,24%	137,%	2,089
0,2N	1,7612 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	76,12%	

Tabela 17: Tabela ANOVA comparativo entre valores experimentais perante a variação da concentração de iodo com amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	1,8997	1	1,8997	0,8267	0,0511
Dentro dos grupos	7,8327	18	2,2981		
TOTAL	9,7325	19	4,1978		

Varição na concentração do iodo amostra B:

Tabela 18: Análise estatística entre resultados obtidos perante a variação de concentração de iodo com amostra B.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
0,1N	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	- 11,94%	- 6,00
0,2N	1,9373 g	0,5569 g	0,1761 g	28,75%	93,73%	

Tabela 19: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais perante a variação de concentração de iodo com amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	5,5833	1	5,5833	0,8659	1,2 x 10 ⁻⁶
Dentro dos grupos	2,7916	18	6,4478		
TOTAL	8,3749	19	12,0311		

Comparação com iodo de outra procedência com amostra A:

Tabela 20: Análise estatística entre resultados obtidos com solução de iodo de diferentes procedências com amostra A.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Teste t
Laboratório	2,3776 g	0,9329 g	0,2950 g	39,24%	- 6,17 x 10 ⁻⁵
LabSynth®	2,3776 g	0,4254 g	0,1345 g	5,66%	

Tabela 21: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais obtidos com solução de iodo de diferentes procedências com amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	4 x 10 ⁻⁹	1	4 x 10 ⁻⁹	2,1 x 10 ⁻⁹	0,00
Dentro dos grupos	9,4612	18	1,9025		
TOTAL	9,4612	19	1,9025		

Comparação com iodo de outra procedência com amostra B:

Tabela 22: Análise estatística entre resultados obtidos com solução de iodo de diferentes procedências com amostra B.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Teste t
Laboratório	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%	- 8,510
LabSynth®	2,0254 g	0,4254 g	0,1345 g	6,64%	

Tabela 23: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais obtidos com solução de iodo de diferentes procedências com amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	6,9016	1	6,9016	76,2857	1 x 10 ⁻⁷
Dentro dos grupos	1,6285	18	0,0905		
TOTAL	8,5300	19	6,9920		

Comparação com a iodometria com solução padrão de outra procedência na amostra A:

Tabela 24: Análise estatística entre diferentes procedências de solução padrão para a iodometria com amostra A.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
Laboratório	1,2328 g	0,4547 g	0,1438 g	36,86%	23,28%	- 1,342
LabSynth®	1,4970 g	0,4254 g	0,1345 g	28,41%	49,70%	

Tabela 25: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais entre diferentes procedências de solução padrão para a iodometria com amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	0,3491	1	0,3491	1,8007	0,1964
Dentro dos grupos	3,4892	18	0,1938		
TOTAL	3,8383	19	0,5429		

Comparação com a iodometria com solução padrão de outra procedência na amostra

B:

Tabela 26: Análise estatística entre diferentes procedências de solução padrão para a iodometria com amostra B.

Iodo	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação	Erro relativo	Teste t
Laboratório	1,3209 g	0,4641 g	0,1468 g	35,41%	32,09%	- 1,362
LabSynth®	1,5851 g	0,3713 g	0,1174 g	23,42%	58,51%	

Tabela 27: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais entre diferentes procedências de solução padrão para a iodometria com amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	0,3279	1	0,3279	1,856	0,1769
Dentro dos grupos	3,1792	18	0,1766		
TOTAL	3,5071	19	0,5045		

Comparação entre analista com amostra A:

Tabela 28: Análise estatística entre diferentes analista com amostra A.

Analista	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação
1	1,7297 g	0,3472 g	0,1098 g	20,07%
2	1,2797 g	0,3472 g	0,1098 g	20,07%
3	1,2797 g	0,3472 g	0,1098 g	20,07%
4	1,4970 g	0,4254 g	0,1345 g	28,41%
5	1,7612 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%

Tabela 29: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais de diferentes analistas com amostra A.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	0,47025	4	0,118	1,083	0,367

Dentro dos grupos	4,88298	45	0,109	
TOTAL	5,35323	49	0,226	

Comparação entre analista com amostra B:

Tabela 30: Análise estatística entre diferentes analistas com amostra B.

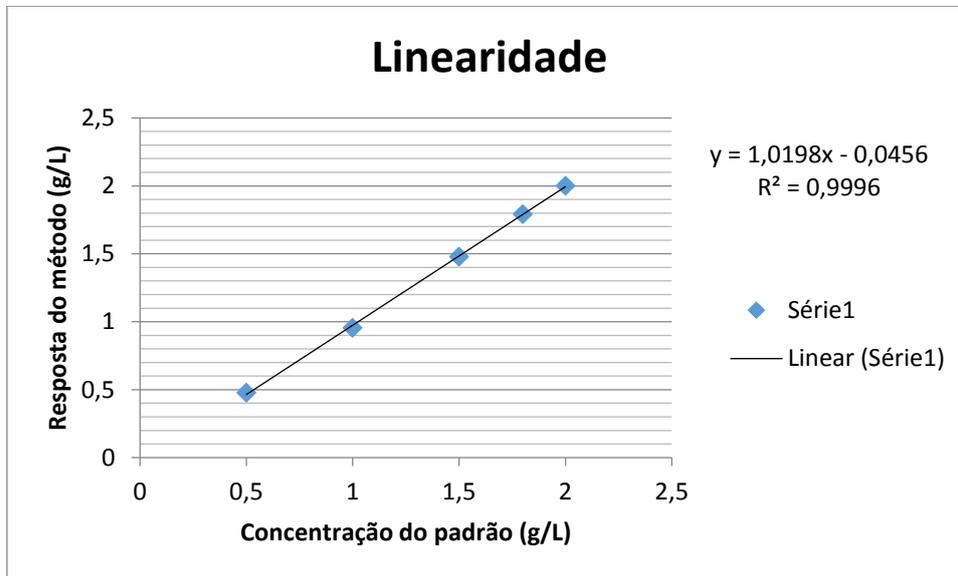
Analista	Média	Desvio Padrão	Erro padrão da média	Coefficiente de variação
1	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%
2	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%
3	0,9687 g	0,2785 g	0,0881 g	28,75%
4	1,3209 g	0,4641 g	0,1468 g	35,14%
5	0,8806 g	0,0000 g	0,0000 g	0,00%

Tabela 31: Tabela ANOVA comparativa entre valores experimentais entre diferentes analistas com amostra B.

Fonte de variação	Soma dos Quadrados	Graus de Liberdade	Quadrado Médio	F	p – valor
Entre os grupos	1,4579	4	0,3645	6,221	0,0005
Dentro dos grupos	2,6366	45	0,0586		
TOTAL	4,0944	49	0,4231		

Comparação com diferentes concentrações de padrão:

Figura 2: Representação gráfica de diferentes concentrações de padrão de ácido ascórbico.



Seletividade do método:

Foi titulado com um placebo, ou seja, todos os componentes de um comprimido efervescente exceto seu princípio ativo, no caso, o ácido ascórbico.

A primeira gota de iodo reage com o amido presente no erlenmeyer efetuando a mudança de coloração para azul escuro.

Incerteza de medição

Tabela 32: Tabela de incertezas

Método/Variação	Amostra A	Amostra B
Iodo 0,1 N	0,38 ± 0,17 mol/L	0,38 ± 0,17 mol/L
Iodo 0,1 N LabSynth®	0,38 ± 0,17 mol/L	0,32 ± 0,18 mol/L

4 DISCUSSÃO

Comparação entre as marcas:

O método mostrou-se mais exato e preciso quando analisado a amostra B, por apresentar menor erro relativo e desvio padrão.

A hipótese nula, quando realizado o Teste t, não foi rejeitada pois $t_{crit} > t_{calc}$. O mesmo critério de rejeição é válido ao Teste F, pois $F_{calc} > F_{crit}$.

Comparação entre diferentes volumes de amostra:

É evidente que quanto maior o volume de amostra, tanto em A como em B titulado, mais exato e preciso é o método. É de conhecimento geral para aqueles que utilizam frequentemente a técnica de volumetria que quanto maior um volume de amostra para ser titulado melhor é a leitura do método.

Não foi rejeitado a hipótese nula quando realizada o Teste F para amostra A, já que o $F_{\text{crit}} > F_{\text{calc}}$, ou seja, não há diferença significativa entre os valores experimentais e é aceito a um nível de significância de 95%. Já para a amostra B foi rejeitado a hipótese nula, uma vez que $F_{\text{calc}} > F_{\text{crit}}$.

Comparação entre diferentes concentrações de amido:

Quando modificado o método e analisado a amostra A, não houve diferença significativas nas medidas de tendência central, dispersão e variabilidade. A análise de variância confirma esta teoria uma vez que o $F_{\text{crit}} > F_{\text{calc}}$, ou seja, não há rejeição da hipótese nula.

Quando modificado o método e analisado a amostra B, notou-se piora quando diminuiu a concentração do indicador. A análise de variância mostra que há a rejeição da hipótese nula e há significância nos valores experimentais.

Comparação iodometria:

Quando analisado a amostra A pelo método da iodometria, mostrou-se ser mais exato, no entanto, sem modificação significativa na precisão. A tabela da ANOVA mostrou que há diferença significativa entres os valores experimentais e com rejeição da hipótese nula. O Teste t mostrou que, também, há rejeição da hipótese nula, já que $t_{\text{calc}} > t_{\text{crit}}$

Já na análise da amostra B pelo método da iodometria, houve piora na exatidão e precisão dos resultados, uma vez que o erro relativo e o coeficiente de variação aumentaram significativamente. A tabela da ANOVA mostrou também que há diferença significativa entres os valores experimentais. Para o Teste t não houve rejeição da hipótese nula.

Comparação com iodo 0,2 N:

Assim como dito anteriormente, para a amostra A o método mostrou-se mais exato e preciso, já para a amostra B menos exato e menos preciso.

Para ambos os casos, a tabela da ANOVA, através do Teste F, mostrou que não há a rejeição das hipóteses nulas.

E o Teste t, para a amostra A houve rejeição da hipótese nula e para amostra B não.

Comparação com iodo de outra procedência:

Para a amostra A, a variação mostrou-se ser mais precisa, no entanto não houve alterações na exatidão do método. Para o Teste F não houve rejeição da hipótese nula, mostrando que não há diferença significativa entre os resultados. No entanto, para o Teste t houve rejeição da hipótese nula.

Para a amostra B, o método mostrou-ser ser menos exato e preciso. O Teste F mostrou que há diferença significativa com rejeição da hipótese nula, no entanto, o Teste t mostrou que não há rejeição da hipótese nula e portanto sem diferença significativa entre as médias.

Comparação com solução de tiossulfato de sódio de outra procedência (comparação entre os métodos iodométricos):

Para ambas amostras, a modificação mostrou ser menos exata, no entanto mais precisa, ainda que haja uma diferença baixa. A análise de variância mostrou que não há diferença significativa entre os valores, portanto sem rejeição da hipótese nula. O Teste t conclui que se deve rejeitar a hipótese nula pois, há diferença significativa entre os valores experimentais a um nível de significância de 95%.

Comparação entre os analistas:

A maior relevância para este tipo de comparação é a análise de variância. Para a amostra A, não há diferença significativa entre os valores experimentais. Já para a amostra B, há diferença significativa, pois $F_{\text{calc}} > F_{\text{crít}}$, portanto rejeita-se a hipótese nula.

Comparação entre diferentes concentrações de amostras:

Para este tipo de parâmetro, leva-se em consideração a teoria da regressão linear, definida por $y = ax + b$ e o coeficiente de regressão linear “r”.

O método mostrou ser linear por apresentar coeficiente linear 0,9996, portanto aceito segundo os critérios de aceitabilidade que exigem proximidade a 1, ou seja, em diferenças concentrações o método efetua uma regressão linear.

Seletividade

Como a primeira gota de iodo foi suficiente para a mudança de cor do titulador, o método é totalmente seletivo, uma vez que se sabe que a primeira gota em excesso de iodo reage com o amido presente no titulador e muda-se a coloração para azul escuro.

Incerteza de medição

Apesar de reduzir a quantidade de fontes de incertezas, quando mudou a procedência de solução padrão de iodo, não foi o suficiente para mudar significativamente a incerteza de medição.

5 CONCLUSÃO

Portanto, o método avaliado não respondeu de maneira correta para as modificações, já que praticamente todos os parâmetros houve diferença significativa ou entre as amostras ou entre os próprios parâmetros.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

AREDS- Age-Related Eye Disease Study Research Group. A randomized, placebo controlled, clinical trial of high-dose supplementation with vitamins C and E, beta carotene, and zinc for age-related macular degeneration and vision loss: AREDS report no. 8. Arch Ophthalmol 2001 Oct;119(10):1417-36.

ASSOCIAÇÃO BRASILEIRA DE NORMAS TÉCNICAS. *NBR 11589*: Preparação, padronização e estocagem de soluções para análise química. Rio de Janeiro: 1990.

BACCAN, N.; DE ANDRADE, J. C.; GODINHO, O. E. S.; BARONE, J. S. **Química analítica quantitativa elementar**. São Paulo: Edgar Blücher; Campinas: Universidade Estadual de Campinas, 1979.

BLUMBERG, J. **Nutrient requirements of the healthy elderly: should there be specific RDAs?** Nutrition Reviews, New York, v.52, n.8, p.15S-18S, 1994. Supplement.

COUTO, M. A. L, CANNIATTI-BRAZACA, S. G. **Quantificação de vitamina C e capacidade antioxidante de variedades cítricas.** Ciência e Tecnologia de Alimentos, v.30, 2010.

ESCOTT_STUMP, S.; KRAUSE.; MAHAN, L.K.; **Alimentos, nutrição e dietoterapia** [tradução Natalia Rodrigues Pereira...et al.]. Rio de Janeiro: Elsevier, 2010; p. 95-96 e 100.

EURACHEM/CITAC. **Determinando a incerteza na Medição Analítica.** 2a ed.

FUCHS F. D.; WANNMACHER; L. **Farmacologia Clínica: Fundamentos da Terapêutica Racional.** 4a ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan; 2010.

GUILLAND, J.C., LEQUEU, B. **As vitaminas do nutriente ao medicamento.** São Paulo : Santos, 1995. 375p.

LAJOLO, F. M.; PFRIMER, K. **Nutrição e envelhecimento saudável.** São Paulo: ILSI Brasil – International Life Sciences Institute do Brasil, v. 6, p. 24-26, 2016.

NEDER, H. D. **Curso de estatística aplicada.** Instituto de economia, Universidade federal de Uberlândia. 20??

RUSSO, A.; SANT'ANNA, M. **Uso racional da Vitamina C (Ácido Ascórbico).** Cebrim Informa, 2013.

SKOOG; WEST; HOLLER; CROUCH. **Fundamentos de Química Analítica.** 8ª ed. 2005.

TEIXEIRA NETO, F.; **Nutrição clínica** Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2009; p. 76, 128-129 e 288.

VIEIRA, S. **Estatística para a qualidade.** 2ª ed. Rio de Janeiro: Elsevier, 2012.

ⁱ Técnico em Química pela ETEC Tiquatira; Graduando em Farmácia pela Universidade São Judas Tadeu.

ⁱⁱ Técnico em Química pela ETEC Tiquatira.

ⁱⁱⁱ Técnico em Química pela ETEC Tiquatira.

^{iv} Técnico em Química pela ETEC Tiquatira; Graduando em Engenharia Ambiental pela UNESP.

^v Técnico em Química pela ETEC Tiquatira.

^{vi} Graduação em Química pela Universidade Castelo branco e docente da ETEC Tiquatira.

^{vii} Graduação em Farmácia pela Universidade São Judas Tadeu; Mestrado em Toxicologia e Análises Toxicológicas pela Universidade de São Paulo; Doutorado em Patologia Experimental e Comparada pela Universidade de São Paulo.