HIRANUMA APPLICATION DATA
 滴定データ COMシリーズ
 データNo
 A6
 12/08/31

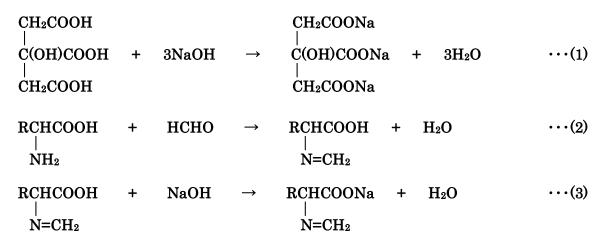
 食品
 グレープフルーツジュースの酸(クエン酸)とアミノ態窒素の連続測定

1. 測定の概要

グレープフルーツジュース中の酸(クエン酸)とアミノ態窒素を連続して滴定して各成分を定量 する例をご紹介いたします。

酸の測定は、「果実飲料の日本農林規格(平成 24 年 7 月 17 日農林水産省告示第 1690 号)」(JAS) に記載の酸度の測定方法に基づいて測定します。アミノ態窒素の測定は、バンスライク法の簡便法であるホルモル法により測定します。

本法は、まず試料溶液を pH8.1 となるまで(1)式に従って水酸化ナトリウム標準液で滴定して酸 (クエン酸)を測定します。引き続き pH 調整のため pH8.4 まで水酸化ナトリウムを滴加します。ここで中性ホルムアルデヒド溶液を加え、(2)式のように試料中のアミノ酸とホルマリンを反応させ、生成したカルボン酸を(3)式に従って水酸化ナトリウムで pH8.4 まで滴定してアミノ態窒素 を測定します。測定フローを図 1 に示します。



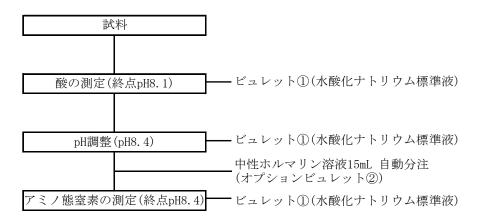


図1 測定フロー



2. 装置構成および試薬

(1)装置構成

本体 : 平沼自動滴定装置 COM シリーズ

オプション:ビュレット 1台

電極 : ガラス電極 GE-101B

比較電極 RE-201

サーミスタ電極 TE-403 または TE-401

※ガラス電極および比較電極の代わりに、ガラス比較複合電極も使用可能です。

ガラス比較複合電極としては以下のようなものがあります。

・GR-501B(固定スリーブ型)、GR-511B(可動スリーブ型)

(2) 試薬

滴定液 : 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム標準液

添加液 : 中性ホルマリン溶液 15mL

調製方法 : ホルマリンを 1 mol/L または 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液を加えて pH8.4 に

調整したもの。

3. 測定手順

(1) pH 校正

中性りん酸塩 pH 標準液(pH6.86)およびほう酸塩 pH 標準液(pH9.18)による pH 校正を行ってください。

(2) 酸度の測定

- ① 試料約5gをビーカ200mLに採取し、質量を正確に秤量します。
- ② 純水を加えて液量を約 100mL とします。
- ③ 電極を浸漬して滴定を開始し、0.1mol/L 水酸化ナトリウム標準液で pH8.1 まで滴定します。
- ④ 引き続き pH8.4 となるまで、0.1 mol/L 水酸化ナトリウム標準液を滴加します。
- ⑤ 中性ホルマリン溶液 15mL を自動分注します(オプションのビュレット)。
- ⑥ 0.1mol/L 水酸化ナトリウム標準液で pH8.4 まで滴定します。
- ⑦ ①から③までの操作で空試験(試料採取なし)を行って、ブランクを求めます。

4.測定条件例および測定結果

滴定条件例

ブランクの測定

コンテ ィションNo.	1				
メソット゛	設定点検出	コンスタントNo.	1	制御モードNo.	14
ビュレットNo.	1	S:試料量	0.0000 g	山越タイマ	0 秒
アンプ [°] No.	1	B:ブランクmL	0.0000 mL	滴加係数	0
表示単位	pН	M:滴定液濃度	0.1000 mol/L	滴加感度	0 mV
スタートタイマ	10 秒	F:ファクタ	1.0050	待ち時間	3 秒
連続滴加 mL	0 mL	K:係数1	0.000	待ち感度	3 mV
滴定方向	↑	L:係数2	0.000	ビュレット速度	2
検出開始 mL	0 mL	結果単位	mL	最小滴加量	8
終点pH	8.1 pH	計算式			0.01 mL
過滴加 mL	0 mL		D		
最大滴加mL	1 mL	小数点以下桁数	3		
		自動入力先パラメータ	無し		



試料の測定

① 水酸化ナトリウム標準液による酸(クエン酸)の滴定

コンディションNo.	2				
メソット゛	設定点検出	コンスタントNo.	2	制御モードNo.	20
ビュレットNo.	1	S:試料量	0.0000 g	山越タイマ	0 秒
アンプ [°] No.	1	B:ブランクmL	0.0160 mL	滴加係数	5
表示単位	рН	M:滴定液濃度	0.1000 mol/L	滴加感度	0 mV
スタートタイマ	10 秒	F:ファクタ	1.0050	待ち時間	3 秒
連続滴加 pH	6.5 pH	K:係数1	64.000	待ち感度	3 mV
滴定方向	1	L:係数2	0.000	ビュレット速度	4
反応タイマ	15 秒	結果単位	%	最小滴加量	40
検出開始 pH	0 pH	計算式			0.05 mL
終点pH	8.1 pH	(D-B)*K*F*M	I/(S*10)		
過滴加 mL	0 mL	小数点以下桁数	3		
最大滴加mL	20 mL	自動入力先パラメータ	無し		

② 水酸化ナトリウム標準液により pH8.4 まで滴定

コンディションNo.	3				
メソット゛	設定点検出	コンスタントNo.	3	制御モードNo.	21
ビュレットNo.	1	S:試料量	0.0000 g	山越タイマ	0 秒
アンプ [°] No.	1	B:ブランクmL	0.0000 mL	滴加係数	0
表示単位	pН	M:滴定液濃度	0.1000 mol/L	滴加感度	0 mV
スタートタイマ	0 秒	F:ファクタ	1.0050	待ち時間	3 秒
連続滴加 mL	0 mL	K:係数1	0.000	待ち感度	3 mV
滴定方向	↑	L:係数2	0.000	ビュレット速度	2
検出開始 mL	0 mL	結果単位	mL	最小滴加量	20
終点pH	8.4 pH	計算式			0.025 mL
過滴加 mL	0 mL		D		
最大滴加mL	20 mL	小数点以下桁数	3		
		自動入力先パラメータ	無し		

③ 中性ホルマリン溶液の分注

コンテ ィションNo.	4
メソット゛	分注
ビュレットNo.	2
スタートタイマ	0 秒
コンディションNo. メソット ビュレットNo. スタートタイマ 分注量	15 mL

④ 水酸化ナトリウム標準液によるアミノ態窒素の滴定

コンテ ィションNo.	5	コンスタントNo.	5	制御モート No.	5
メソット゛	設定点検出	S:試料量	0.0000 g	山越タイマ	0 秒
ビュレットNo.	1	B:ブランクmL	0.0000 mL	滴加係数	5
アンプ [°] No.	1	M:滴定液濃度	0.1000 mol/L	滴加感度	0 mV
表示単位	рН	F:ファクタ	1.0050	待ち時間	3 秒
スタートタイマ	30 秒	K:係数1	14.000	待ち感度	3 mV
連続滴加 mL	6.0 pH	L:係数2	0.000	ビュレット速度	2
滴定方向	1	結果単位	mg/100	最小滴加量	40
反応タイマ	15 秒				
検出開始 mL	6.5 pH	計算式			0.05 mL
検出感度	8.4 pH	(D-B)*K*M*F/	(S*10)*1000		
過滴加 mL	0.1 mL	小数点以下桁数	3		
最大滴加mL	20 mL	自動入力先パラメータ	無し		



測定結果

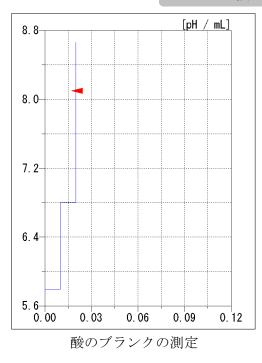
酸のブランクの測定

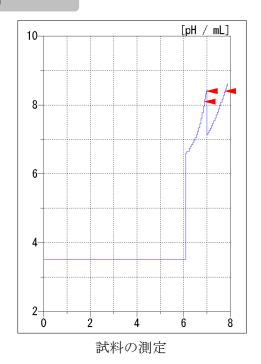
	DX*27 / V	7 V 1017C	
測定	試料量	滴定值	
回数	(g)	(mL)	
1	_	0.015	
2	_	0.017	
3	_	0.017	
	平均値 (ブランク)	0.016	mL

試料の測定結果

# TIT > DATE AND							
лит- ————————————————————————————————————	→	酸(クエン酸)			アミノ態窒素		
測定 回数		斗量 滴	i定値 濃	農度	滴定值	濃度	
	(g	g) (mL) ((%)	(mL)	(mg/100g)	
1	4.6	181 6	.799 0.	945	0.785	23.917	
2	4.70	046 6	.922 0.	944	0.796	23.806	
3	4.68	569 <u>6</u>	.874 0.	947	0.791	23.899	
		平均	的值 0.9	945 %	平均値	23.874	mg/100g
		標準	基偏差 0.0	002 %	標準偏差	0.060	mg/100g
		変重	b係数 0.	162 %	変動係数	0.250	%

滴定曲線例





5. 概要

本法はバンスライク法の簡便法として活用されていますが、使用にあたっては各公定分析法への 摘要可否を調査して使用ください。

類似分析法として、タウリンの定量(日本薬局方16改正)があります。

キーワード:グレープフルーツジュース、アミノ態窒素、クエン酸、バンスライク法、ホルモル法、 ホルムアルデヒド

