Composición química de algunas naranjadas de consumo en Montevideo

Ing. Agr. RICARDO CHRISTOPHERSEN

Trabajo realizado en el Laboratorio de Industrias Agrícolas de la Facultad de Agronomía.

La industrialización de las frutas constituye una necesidad para la fruticultura nacional, pues permite su utilización, en formas diversas. Constituye, en primer término, la forma más racional de aprovechar, según los casos, la fruta cuya presentación no es adecuada para las exigencias del consumo; además, permite distribuir la producción en diferentes aplicaciones lo que significa evitar la caída de los precios en el período máximo de producción. como sucedería, especialmente con grandes cosechas.

En nuestro País se viene generalizando el consumo de naranjadas, bebidas carbonatadas a base de jugo de naranjas, con agregado de sacarosa y a veces también de ácido cítrico.

No hemos encontrado en la literatura nacional referencias sobre estudios analíticos de estas bebidas. Por ello nos ha parecido conveniente publicar el resultado de nuestras investigaciones, a fin de llevar informaciones precisas sobre la composición de este producto nacional, a conocimiento de los dietetistas e industriales interesados en este asunto.

MATERIAL DE INVESTIGACION

Naranjadas que se consiguen en plaza, que serán designadas así: N.º 1, N.º 2, N.º 3, N.º 4 y N.º 5.

1) DETERMINACIONES PREVIAS

Muestra	Capacidad del env.	Volumen del líquido	Color	Efervesc.	Espuma	Pulpa
N.º 1	305 c.c.	299 c.c.	Anaranjado-rosáceo	Mediana	Mucha	No
N.º 2	260 c.c.	250 c.c.	Amarillo natural	Nula	Nula	Sí
N.º 3	267 c.c.	255 c.c.	Amarillo natural	Mucha	Poca	Sí
N.º 4	282 c.c.	278 c.c.	Anaranjado intenso	Mediana	Media	Poca
N.9. 5	326 c.c.	317 c.c.	Amarillo ambarado	Mediana	Media	No

La capacidad del envase, es la total, incluyendo parte del cuello del mismo.

La observación de la cantidad de espuma, se refiere a la que se forma al vertir el líquido sobre un recipiente.

DENSIDAD A 15° C.

Muestra	Densidad
N.º 1	1,064
N.º 2	1,080
N.º 3	1,061
N.º 4	1,076
N.º 5	1,043

Promedio: 1,0648

3) ANALISIS QUIMICO

a) Extracto seco y agua

Muestra	Extracto	Agua
N.º 1	12,12 %	87,88 %
N.º 2	18,09 "	81,91 "
N.º 3	13,99 "	86,01 "
N.9 4	14,84 "	85,16 "
N.º 5	10,71 "	89,29 "

Muestra	Agua	Acidez en C6H8O7.H2O	Extractivos al Eter	Nitrógeno Total	Proteínas
N.º 1	87,88 %	0,119 %	0,05 %	0,014 %	0,09 %
N.º 2	81,91 "	0,819 "	0,04 "	0,018 "	0,11 "
N.º 3	86,01 " .	. 0,462 "	0,06 "	0,01 "	0,06 "
N.º 4	85,16 "	0,213 "	0,07 "	0,001 "	0,009"
N.º 5	89,29 "	0,159 "	0,08 "	. 0,006 "	0,04 "

		C6H12O6	C12H22O11	
Muestra	Azúcar Total	Azúcar Reductor	Azúc. No Reduc.	Sales minerales
N.º 1	10,33 %	5,51 %	4,58 %	0,052 %
N.º 2	9,36 "	5,28 "	3,88 "	0,066 "
N.º 3	11,81 "	4,86 . "	6,61 "	0,051 "
N.9 4	13,78 "	2,53 "	10,69 "	0,024 "
N.º 5	8,86 "	5,91 "	2,80 "	0,034 "

Muestra	Alcohol	S O ²	C6H5.COOH	Colorantes extraños
N.º 1	No	No	No	Rojo - anaranjado intenso
N.º 2	No	0,71 p. 1t		Amarillo muy débil
· N.º 3	No	No	No	Prácticamente invariable
N.9 4	No ·	No	No	Rojo - anaranjado intenso
N.º 5	No	No		Con NaOH, reacción de caramelo

Las coloraciones descritas, son las que adquirió la hebra de lana después de haber sido sometida al tratamiento que indica la técnica, con excepción de la última muestra, que fué la única que dió la misma reacción que el caramelo frente al NaOH.

Puede decirse, que la muestra N.º 3 carece en absoluto de colorantes extraños, y casi con seguridad podría afirmarse otro tanto de la N.º 2.

Las muestras N.º 1 y 4 contienen colorante rojo-anaranjado, en especial la última mencionada, en la cual el tinte de la hebra de lana fué de intensidad mucho mayor.

El producto N.º 5 parece solamente habérsele acentuado algo el color con un poco de caramelo o azúcar tostada, sin intervención de ingredientes ajenos al extracto.

Las demás muestras, también fueron tratadas con NaOH, habiendo permanecido prácticamente invariables, excepto la N.º 4, que cambió totalmente su coloración, del anaranjado intenso al violeta, de modo que el colorante rojo-anaranjado agregado, sería probablemente una sustancia cromática ácida. Hay que notar que la muestra N.º 1 que poseía un agregado análogo a la N.º 4 no tuvo variaciones apreciables en el color al ser tratada con NaOH.

PROMEDIOS

Se determinaron a pesar de tratarse de muestras heterogéneas en su composición, por ser el primer trabajo al respecto en nuestra literatura científica.

Extracto	Agua	C6H8O7H2O Acidez	Extractivos al eter	Nitrógeno Total	Proteinas
13,95 %	86,05 %	0,354 %	0,06 %	0,0098 %	0,06 %
C6H12O6		C6H12O6	C1	2H22O11	
Azúcar Tot	al Az	úcar Reductor		No Reductor	Sales
10,83 %		4,82 %	5	5,71 %	0,45 %

Comparación de los principales elementos, con relación al extracto

Extracto seco = 100

Muestra	Acidez Cítrica	Azúcar Total (en glucosa)	Azúcar Reductor
N.º 1	0,98 %	85,23 %	45,46 %
N.9 2	4,53 "	51,74 "	29,19 "
N.º 3	3,31 "	84,42 "	34,73 ''
N.º 4	1,43 "	92,86 "	17,04 "
N.9 5	1,48 "	82,73 "	55,19 "
Promedios:	2,34 %	79,39 %	36,32 %

Posición que ocupan los contenidos de azúcar reductor y no reductor frente al azúcar total. (En glucosa)

Azúcar total = 100

Muestra	Azúcar Reductor	Azúcar No	Reductor
N.º 1	53,33 %	46,67	%
N.º 2	56,41 "	43,59	"
N.º 3	41,16 "	58,84	331
N.º 4	18,36 "	81,64	"
N.º 5	66,71 "	33,29	"
Promedios:	47,19 %	52,81	%