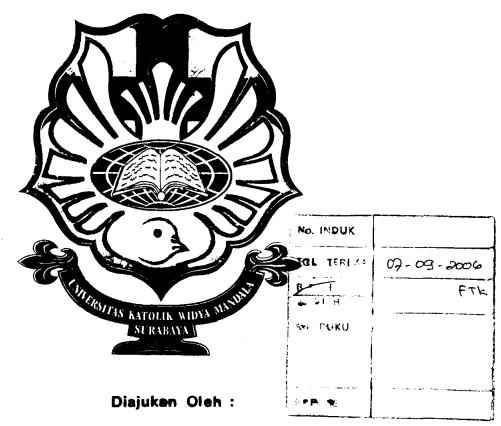
# SKRIPSI

PENGARUH PERBANDINGAN GLUKOSA : SUKROSA TERHADAP KEKERASAN, VISKOSITAS, AKTIVITAS AIR DAN UMUR PERMEN JELLY



MONICA CHANDRA

5203002044

YUDI SUGIANTO

5203002069

JURUSAN TEKNIK KIMIA

FAKULTAS TEKNIK

UNIVERSITAS KATOLIK WIDYA MANDALA

S U R A B A Y A

2006

#### LEMBAR PENGESAHAN

	Ujian	<b>SKRIPSI</b>	bagi	mahasiswa	tersebut	đi	bawah	ini	į
--	-------	----------------	------	-----------	----------	----	-------	-----	---

Nama

: Monica Chandra

NRP

: 5203002044

Telah diselenggarakan pada tanggal 2 juni 2006, oleh karenanya yang bersangkutan telah memenuhi sebagian persyaratan kurikulum guna memperoleh gelar SARJANA TEKNIK jurusan TEKNIK KIMIA.

Pembimbing II

Ir. Nani Indraswati NIK. 521.86.0121

Sekretaris

Dewan penguji

Lydia Felycia E.S. ST. M.Phil

NIK. 521.99.0391

Prof. Ir. Mudjijati, Ph.D NIK. 521.65.0005

Anggota

Surabaya, 2 Juni 2006 **Pembimbing I** 

Lydia Felycia E.S. ST. M.Phil

Ketua

NIK. 521, 99,0391

Anggota

Ir. Nani Indraswati

NIK. 521.86.0121

Ir. Suryadi Ismadji, Ph.D.

Anggota

NIK. 521.93.0198

Ery Susiany R, ST, MT NIK. 521.98.0348

Fakultas Teknik

Dekan

Ir. Rasional Siteou, M.Eng

NIK. 511.89,0154

<sub>te</sub> Jurusan Teknik Kimia Ketua

Ir. Survadi Ismadii, Ph.D.

NIK. 521,93,0198

#### LEMBAR PENGESAHAN

T T''	CIZIDIDGE	1 '	1	414	.1:	1 1.	• . •	
Ullan	2KKIL2I	Dagi	mahasiswa	tersebut	aı	bawan	ını	:
- J								

Nama

: Yudi Sugianto

NRP

: 5203002069

Telah diselenggarakan pada tanggal 2 juni 2006, oleh karenanya yang bersangkutan telah memenuhi sebagian persyaratan kurikulum guna memperoleh gelar SARJANA TEKNIK jurusan TEKNIK KIMIA.

Pembimbing II

Ir. Nani Indraswati NIK. 521.86.0121

Dewan penguji

Sekretaris

Lydia Felycia E.S. ST, M.Phil

NIK. 521,99,0391

Anggota

Ir. Nani Indraswati

Anggota

NIK. 521.86.0121

Ir. Suryadi Ismadji, Ph.D

NIK. 521.93.0198

Fakultas Teknik Dekan

Ir. Rasional Sitepu, M.Eng

NIK. 511:89.0154

Surabaya, 2 Juni 2006

Pembimbing I

Lydia Felycia E.S. ST, M.Phil

NIK. 521. 99.0391

Ketua

Prof. Ir. Mudjijati, Ph.D.

NIK. 521.65.0005

Anggota

Ery Susiany R, ST, MT

NIK. 521,98,0348

Jurusan Teknik Kimia

Ketua

Ir. Śuryadi Ismadji, Ph.D.

NIK. 521.93.0198

## LEMBAR PERNYATAAN

Dengan ini saya menyatakan bahwa skripsi ini betul-betul merupakan hasil karya saya sendiri dan bukan merupakan hasil karya orang lain, baik sebagian maupun seluruhnya kecuali dinyatakan dalam teks. Seandainya diketahui bahwa skripsi ini ternyata merupakan hasil karya orang lain, maka saya sadar dan menerima konsekuensi bahwa skripsi ini tidak dapat saya gunakan sebagai syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Teknik.

Surabaya, 2 juni 2006

/ list

Mahasiswa yang bersangkutan

(Monica Chandra / 5203002044)

# LEMBAR PERNYATAAN

Dengan ini saya menyatakan bahwa skripsi ini betul-betul merupakan hasil karya saya sendiri dan bukan merupakan hasil karya orang lain, baik sebagian maupun seluruhnya kecuali dinyatakan dalam teks. Seandainya diketahui bahwa skripsi ini ternyata merupakan hasil karya orang lain, maka saya sadar dan menerima konsekuensi bahwa skripsi ini tidak dapat saya gunakan sebagai syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Teknik.

Surabaya, 2 juni 2006

Mahasiswa yang bersangkutan

(Yudi Sugianto / 5203002069)

### KATA PENGANTAR

Puji dan syukur kehadirat Tuhan Yang Maha Esa karena atas berkat dan rahmat-Nya selama penyusu, lan skripsi ini.

Skripsi ini disusun dalam rangka memenuhi salah satu syarat untuk menyelesaikan jenjang pendidikan S-1 jurusan Teknik Kimia Fakultas Teknik Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.

Penyusun menyadari bahwa laporan ini dapat terwujud karena adanya bantuan dari berbagai pihak. Untuk itu penyusun mengucapkan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada:

- 1. Felycia Edi Soetradjo, ST,M.Phil selaku pembimbing skripsi dan dukungannya dalam penelitian ini..
- 2. Ir. Nani Indraswati selaku pembimbing skripsi yang telah dengan sabar mengarahkan skripsi ini sampai akhir.
- 3. Prof. Ir. Mudjijati, Ph.D, dan Ery S, MT selaku penguji skripsi yang telah memberikan masukan-masukan pada skripsi ini.
- 4. Ir. Suryadi Ismaji.,PhD, selaku Ketua Jurusan Teknik Kimia fakultas Teknik Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya dan dosen penguji.
- Pak Pudjo selaku laboran yang telah membantu jalannya penelitian dalam skripsi ini.
- 6. Semua pihak yang telah membantu terselesaikannya laporan ini.

Kata Pengantar vii

Penyusun menyadari bahwa skripsi ini masih belum sempurna, oleh karena itu

penyusun mengharapkan kritik dan saran yang membangun dari para pembaca demi

kesempurnaan penelitian ini.

Akhir kata, penyusun berharap semoga laporan skripsi ini dapat bermanfaat bagi

seluruh pembaca.

Surabaya, juni 2006

Penyusun

#### **ABSTRACT**

Product life time sometimes became a problem for food product company. It's related with microorganism activity that appear in the food product, which will influence food product life time itself. There are 3 most common method of food preservation to obstruct microbial growth, first with addition preservative, water activity level control and pH product control. Recently, preservative use is decrease because of accumulative effect in the consumer body. That's why, now the water activity level control became an interest in food preservation. Water activity (a<sub>w</sub>) level control is capable for jelly candy.

The experiment objective are design a simple and cheap method to measure  $a_w$  from food product, learn about the influence of different mass variation ratio, sucrose-glucose liquid in jelly candy concerning the  $a_w$ , viscosity, and hardness's jelly candy, learn about the  $a_w$  influence to life time jelly candy in several different storage condition that happens in the market, and to compare  $a_w$  and hardness of candy jelly from this experiment with jelly candy that sell in the market.

Experiment process include making of basic standard curve for a<sub>w</sub> measurement from a sample that use NaCl solution 9,3%, 19,7%, dan 27,1% ( w/w), Mg(No<sub>3</sub>)<sub>2</sub> saturated solution, and NaNO<sub>3</sub> saturated solution. Basic standard curve then used to measured jelly candy's a<sub>w</sub> with different mass variation ratio. When the temperature reach 60°C, the viscosity of candy jelly's solution is measured with viscometer Brookfield, after candy jelly became hard (± 24 hours) the hardness is measured with penetrometer

and after 48 hours value of a<sub>w</sub> jelly candy that placed in sealed container is obtained with indirect method (sieve papper).

From experiment data, known that the higher sucrose fraction,  $a_w$  are decrease, higher viscosity, lower hardness and longer life time. Jelly candy that have the most longer life time and best hardness texture is jelly candy with the most higher sucrose fraction (0,8). The best environment storage is in the refrigerator ( $T = 2-5^{\circ}C$ ). Jelly candy that sell in the market have lower  $a_w$  and lower hardness compare with jelly candy that made in this experiment.

#### **INTISARI**

Daya tahan atau umur produk merupakan objek yang seringkali menjadi masalah bagi produsen produk pangan. Hal ini terkait erat dengan aktivitas mikroorganisme yang akan timbul dalam produk tersebut, yang mana akan mempengaruhi umur dari produk yang bersangkutan. Untuk menjaga pertumbuhan miroorganisme pada produk agar tetap tahan lama dapat menggunakan 3 cara, yaitu penambahan preservasi, pengaturan aktivitas air (a<sub>w</sub>) dan pH dari produk. Penggunaan preservasi sudah mulai dikurangi mengingat efeknya yang bersifat akumulatif dalam tubuh pengkonsumsi. Oleh karena itu, pengaturan dari a<sub>w</sub> mulai menjadi perhatian. Pengaturan a<sub>w</sub> dapat diaplikasikan pada produk permen jelly.

Tujuan dari percobaan ini adalah untuk merancang suatu metode sederhana dan murah untuk membantu pengukuran aw dari suatu bahan pangan, mempelajari pengaruh variasi perbandingan sukrosa-glukosa cair dari permen jelly terhadap aw, viskositas dan kekerasan dari permen jelly, mempelajari pengaruh aw terhadap umur permen jelly pada beberapa variasi kondisi penyimpanan di pasaran, membandingkan aw dan kekerasan permen jelly yang dibuat pada penelitian ini dan permen jelly yang beredar dipasaran.

Proses percobaan meliputi pembuatan kurva baku standar untuk pengukuran  $a_w$  dari suatu sampel dengan menggunakan larutan NaCl 9,3%, 19,7%, dan 27,1% ( w/w), larutan Mg(No<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, dan NaNO<sub>3</sub> jenuh. Kurva baku standar digunakan untuk mengukur  $a_w$  dari permen jelly dengan beberapa variasi sukrosa dan glukosa. Pada saat temperatur = 60°C larutan permen jelly diukur viskositasnya, kemudian setelah permen jelly mengeras ( $\pm$  24 jam) dilakukan pengukuran kekerasan dengan penetrometer dan setelah 48 jam diperoleh

data aw permen jelly dalam wadah tertutup dari tiap-tiap komposisi dengan menggunakan metode secara tidak langsung (kertas saring).

Dari hasil percobaan, diperoleh bahwa fraksi sukrosa semakin besar, a<sub>w</sub> semakin rendah, viskositas semakin besar, kekerasan semakin menurun serta memiliki umur penyimpanan yang lebih lama. Permen jelly yang paling tahan lama dan memiliki tekstur kekerasan paling baik adalah permen jelly dengan fraksi sukrosa terbesar (0,8). Kondisi penyimpanan permen jelly yang terbaik adalah pada lemari es (T = 2-5°C). Permen jelly yang berada dipasaran memiliki nilai a<sub>w</sub> yang lebih rendah dan kekerasan yang lebih kecil bila dibandingkan dengan permen jelly yang dibuat pada penelitian ini.

## DAFTAR ISI

Lembar judul	i
Lembar pengesahan	ii
Lembar Pernyataan	iv
Kata Pengantar	vi
Abstract	viii
Intisari	x
Daftar Isi	xii
Daftar Gambar	xiv
Daftar Tabel	xv
Bab I. Pendahuluan	1
I.1. Latar belakang	1
I.2. Tujuan percobaan	2
I.3. Pembatasan masalah	2
Bab II. Tinjauan Pustaka	4
II.1. Air dan produk makanan	4
II.2. Aktivitas air (a <sub>w</sub> )	6
II.3. Pengukuran aktivitas air	7
II.4. Pengaruh aw terhadap pengawetan makanan	9
II.5. Tekstur dan mouthfeel (rasa pada mulut) dari bahan	
makanan	11
II.6. Viskositas	13

<b>T</b>	
Daftar	100
1//11///	151

II.7. Permen jelly	14
Bab III. Metodologi Percobaan	26
III.1. Rancangan penelitian	26
III.2. Bahan dan alat	27
III.3. Cara kerja	29
Bab IV. Hasil Percobaan dan Pembahasan	32
IV.1. Kurva standart hubungan antara aw dengan berat air rata-	22
rata yang terserap dalam kertas saring	32
IV.2. Hubungan komposisi sukrosa dan glukosa terhadap aw,	34
viskositas, dan kekerasan permen jelly	
IV.3. Pengaruh aw pada berbagai macam kondisi penyimpanan	38
terhadap daya tahan produk	
IV.4. Pengukuran aw dan kekerasan pada permen jelly yang	41
beredar di pasaran	
Bab V. Kesimpulan dan Saran	43
Daftar Pustaka	44
Lampiran	45

## **DAFTAR GAMBAR**

Gambar 2.1. Ikatan air dengan gugus hidroksil dan gugus karbonil	9
Gambar 2.2. Struktur kimia Glukosa	19
Gambar 2.3. Struktur kimia Sukrosa	20
Gambar 2.4. Struktur kimia Asam Sitrat	23
Gambar 2.5. Struktur kimia Tartrazine	24
Gambar 3.1. Alat penentu aw bahan	28
Gambar 4.1. Kurva standart hubungan aw dengan massa air yang terserap	
pada kertas saring	33
Gambar 4.2. Hubungan fraksi sukrosa dengan aw	35
Gambar 4.3. Hubungan fraksi sukrosa dengan viskositas	37
Gambar 4.4. Hubungan fraksi sukrosa dengan kekerasan	38
Gambar 4.5. Permen jelly yang telah ditumbuhi jamur	41

## **DAFTAR TABEL**

Tabel 2.1.	Kadar air dari beberapa macam produk bahan pangan	5
Tabel 2.2.	Hubungan aw dengan konsentrasi zat	8
Tabel 2.3.	Aktivitas air untuk beberapa produk makanan	8
Tabel 2.4.	Laju reaksi dalam makanan pada berbagai harga aw	11
Tabel 3.1.	Komposisi sukrosa :glukosa cair	27
Tabel 4.1.	Hubungan aw dan massa air yang terserap pada larutan standart	33
Tabel 4.2.	$A_{\rm w}$ , viskositas, dan kekerasan permen jelly untuk berbagai	34
	perbandingan sukrosa dan glukosa	34
Tabel 4.3.	Hubungan antara aw dengan umur permen jelly terhadap	39
	berbagai kondisi penyimpanan	37
Tabel 4.4.	Pengukuran aw dan kekerasan untuk berbagai macam permen	
	jelly yang beredar di pasaran	41