# PENGARUH KONSENTRASI PEKTIN TERHADAP KARAKTERISTIK EDIBLE FILM DARI GELATIN LIMBAH KULIT IKAN KAKAP MERAH (Lutjanus argentimaculatus)

# **SKRIPSI**

Oleh:

**JOYS SANDRALINA SHERANI** NIM. 145080301111061



PROGRAM STUDI TEKNOLOGI HASIL PERIKANAN **JURUSAN MANAJEMEN SUMBERDAYA PERAIRAN FAKULTAS PERIKANAN DAN ILMU KELAUTAN UNIVERSITAS BRAWIJAYA MALANG** 2018



# PENGARUH KONSENTRASI PEKTIN TERHADAP KARAKTERISTIK EDIBLE FILM DARI GELATIN LIMBAH KULIT IKAN KAKAP MERAH (Lutjanus argentimaculatus)

## SKRIPSI PROGRAM STUDI TEKNOLOGI HASIL PERIKANAN JURUSAN MANAJEMEN SUMBERDAYA PERIKANAN

Sebagai Salah Satu Syarat untuk Meraih Gelar Sarjana Perikanan di Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan Universitas Brawijaya

> **JOYS SANDRALINA SHERANI** NIM. 145080301111061



**FAKULTAS PERIKANAN DAN ILMU KELAUTAN UNIVERSITAS BRAWIJAYA MALANG** 2018



# BRAWIJAYA

### **SKRIPSI**

PENGARUH KONSENTRASI PEKTIN TERHADAP KARAKTERISTIK EDIBLE FILM DARI GELATIN LIMBAH KULIT IKAN KAKAP MERAH (Lutjanus argentimaculatus)

Oleh: JOYS SANDRALINA SHERANI NIM. 105080313111019

Telah dipertahankan didepan penguji pada tanggal 30 November 2018 dan dinyatakan telah memenuhi syarat

Menyetujui,

Dosen Pembimbing I,

Dosen Pembimbing II,

(Rahmi Nurdiani, S.Pi, MApp.Sc, PhD) NIP. 19761116 200112 2 001

Tanggal:\_\_\_\_\_

(Hefti Salis Yufidasari, S.Pi.,MP) NIP. 19810331 201504 2 001

Tanggal :\_\_\_\_\_

Mengetahui, Ketua Jurusan

(Dr.Ir. Muhamad Firdaus, MP) NIP, 19680919 200501 1 001

Tanggal: \_\_

# PERNYATAAN ORISINALITAS

Dengan ini saya menyatakan bahwa dalam skripsi yang saya tulis ini benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri dan sepanjang pengetahuan saya juga tidak terdapat karya atau pendapat yang pernah ditulis atau diterbitkan oleh orang lain kecuali yang tertulis dalam naskah ini dan disebutkan dalam daftar pustaka.

Apabila kemudian hari terbukti atau dapat dibuktikan skripsi ini hasil jiplakan, maka saya bersedia menerima sanksi atas perbuatan tersebut.

> Malang, November 2018 Mahasiswa

Joys Sandralina Sherani



### **IDENTITAS TIM PENGUJI**

JUDUL: PENGARUH KONSENTRASI PEKTIN TERHADAP KARAKTERISTIK EDIBLE FILM DARI GELATIN LIMBAH KULIT IKAN KAKAP MERAH (Lutjanus argentimaculatus)

Nama Mahasiswa : JOYS SANDRALINA SHERANI

NIM : 145080301111061

Program Studi : Teknologi Hasil Perikanan

# PENGUJI PEMBIMBING

: Rahmi Nurdiani., S.Pi.,M.App.Sc.,Ph.D Pembimbing 1

: Hefti Salis Yufidasari, S.Pi.,MP.) Pembimbing 2

# PENGUJI BUKAN PEMBIMBING

Dosen Penguji 1 : Dr. Ir. Yahya, MP

Dosen Penguji 2 : Abdul Aziz Jaziri S.Pi., M.Sc

Tanggal Ujian : 30 November 2018



### **UCAPAN TERIMAKASIH**

Pada kesempatan ini, penulis menyampaikan ucapan terima kasih yang sebesar- besarnya kepada:

- 1. Tuhan Yang Maha Esa atas kasih karunia-Nya yang tak berkesudahan;
- 2. Yang tercinta Bapak Stephanus Alexander Josua dan Mama Ane Herawati yang selalu menjadi motivasi dan memberikan dukungan doa, semangat, cinta dan kasih sayang;
- Ibu Rahmi Nurdiani, S.Pi., M.App.Sc., Ph.D selaku dosen pembimbing I dan 3. Ibu Hefti Salis Yufidasari, S.Pi., MP selaku dosen pembimbing II yang senantiasa memberi gagasan, ide, dukungan, dan motivasi kepada penulis untuk terus belajar dan belajar, disamping masukan-masukan yang diberikan untuk penulis.
- 4. Bapak Dr. Ir. Yahya, MP dan Bapak Abdul Aziz Jaziri S.Pi., M.Sc selaku dosen penguji skripsi saya, terimakasih atas masukannya.
- 5. Ade Dina Paulita Setiana dan Ade Genki Ignatius Djamikadja serta keluarga tersayang Oma Bendelina Johana Bengu, Bapak Samuel Meha, Mama Ety Djamikadja, Sander Konstantine, Martin Luther, Audy Meha terimakasih atas segala dukungannya.
- Keluarga HIMATRIK 2014, KMKK, KSR Universitas Brawijaya dan PMK 6. Immanuel yang sangat luar biasa.
- 7. Sahabat seperjuangan dari awal masuk kuliah hingga Skripsi, Mery Purba kesayangan 59A Sherly Toha dan Megawati Lumbangaol, Sahabat tersayang Maria Desi Anggriani Tena, Maria Cyntia Novi Tantry Mone, Elcio, Teman-teman Tim penelitian Andy, Mery, Iva, Asma, Tyas, Setyanto, Adit dan Endah yang telah memberikan banyak masukan serta dukungan kepada peneliti. Serta masih banyak lagi pihak-pihak yang sangat



berpengaruh dalam proses penyelesaian skripsi yang tidak tidak bisa peneliti sebutkan satu persatu.

Malang, September 2018





### **RINGKASAN**

JOYS SANDRALINA SHERANI. Pengaruh Konsentrasi Pektin Terhadap Karakteristik Edible Film Gelatin Limbah Kulit Ikan Kakap Merah (Lutjanus argentimaculatus) Di bawah bimbingan Rahmi Nurdiani, S.Pi., M.App.Sc,PhD dan Hefti Salis Yufidasari, S.Pi.,MP

Ikan kakap merah adalah salah satu jenis ikan demersal yang cukup banyak menyebar di perairan Indonesia. Usaha penangkapan ikan kakap semakin meningkat setiap tahunnya seiring dengan permintaan pasar sehingga berdampak pada peningkatan limbah yang dihasilkan. Berdasarkan hal tersebut, perlu dilakukan upaya untuk memanfaatkan limbah menjadi suatu yang lebih bermanfaat yaitu mengolah limbah kulit ikan menjadi gelatin yang memiliki nilai ekonomis tinggi. Gelatin adalah protein hasil hidrolisis kalogen dari limbah kulit dan tulang. Gelatin mempunyai sifat daya cerna yang tinggi sehingga gelatin dapat berpotensi sebagai bahan baku pembuatan edible film, yang dapat dimakan dengan produk yang dikemas. Edible film didefinisikan sebagai lapisan tipis dari bahan yang dapat dimakan (edible) yang dibentuk pada bahan pangan sebagai pelapis atau diletakkan (pra-pembentukan) pada atau di antara komponen-komponen pangan dan bertujuan untuk menghambat migrasi uap air. oksigen, karbondioksida, aroma, dan lipida; membawa bahan tambahan pangan (misalnya antioksidan, antimikrobia, flavor); dan memperbaiki integritas mekanis atau penanganan karakteristik pangan. Edible film dari gelatin memiliki karakteristik edible film yang kuat. Hal ini dikarenakan gelatin memiliki kekuatan pengikatan yang tinggi dan dapat menghasilkan granula pada edible film yang seragam dengan daya kompresibilitas dan kompaktibilitas yang bagus. Namun edible film dari protein mempunyai sifat sukar pecah oleh suhu tinggi. Dalam rangka menambah kualitas nilai edible film, edible film dapat dipadukan dengan komponen tertentu untuk memperbaiki sifat fisik dari kemasan itu sendiri seperti pektin yang merupakan kelompok hidrokoloid pembentuk gel. Edible film yang terbuat dari campuran protein dan polisakarida baik digunakan karena dapat menghambat perpindahan gas yang efektif untuk mencegah oksidasi lemak. Oleh karena itu, affinitas antara gelatin dan pati menjadi lebih tinggi, sehingga dapat memperkuat struktur edible film.

Tujuan dari penelitian ini yaitu untuk mengetahui pengaruh penambahan pektin terhadap karakteristik edible film dari gelatin limbah kulit ikan kakap merah (Lutjanus argentimacalatus) dan mengetahui konsentrasi pektin yang menghasilkan edible film dari gelatin limbah kulit ikan kakap merah (Lutjanus argentimacalatus) terbaik. Penelitian ini telah dilaksanakan pada bulan Februari -Oktober 2018 bertempat di Laboratorium Perekayasaan Hasil Perikanan, Laboratorium Nutrisi Ikan Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, Laboratorium Fisika Material Fakultas MIPA, Universitas Brawijaya Malang dan Laboratorium Biologi, Universitas Islam Negeri.

Metode yang digunakan adalah metode eksperimental menggunakan Rancangan Acak Lengkap (RAL) sederhana yang terdiri atas perlakuan penambahan adalah pektin 0%, 0,2%, 0,4%, 0,6%, 0,8% dan 1% dengan empat kali ulangan. Edible film dari gelatin dengan penambahan pektin kemudian dilakukan pengujian ketebalan, kuat tarik, elongasi, kadar air dan transmisi uap air. Kemudian untuk data hasil penelitian dianalisa dengan menggunakan ANOVA (Analysis of Variance) untuk mengetahui pengaruh perlakuan terhadap



respon parameter yang dilakukan, dengan uji F taraf 5% dan jika didapatkan hasil yang berbeda nyata maka dilakukan uji Tukey.

Hasil penelitian menunjukkan penambahan konsentrasi pektin pada edible film dari gelatin kulit ikan kakap merah berpengruh nyata (P<0,05) terhadap nilai ketebalan, kuat tarik, dan elongasi. Namun tidak berbeda nyata (P>5) pada kadar air dan laju transmisi uap air. Hasil terbaik dari keseluruhan data yang diperoleh yaitu pada konsentrasi 0,2%, yaitu dengan nilai ketebalan 137,94 µm, nilai kuat tarik sebesar 14,86 MPa, nilai elongasi sebesar 44,58%, menurunkan nilai kadar air sebesar 9,87%, dan nilai transmisi uap air sebesar 34,32 g/cm².24jam.

Berdasarkan hasil penelitian ini, perlu adanya penelitian lanjutan agar dilakukan pengujian organoleptik dan aplikasinya pada sampel *edible film* dari gelatin kulit ikan kakap dengan penambahan pektin.



### **KATA PENGANTAR**

Dengan mengucap puji syukur ke hadirat Tuhan Yang Maha Esa atas segala anugerah dan karuniaNya, sehingga penulis dapat menyajikan Skripsi yang berjudul "Pengaruh Konsentrasi Pektin Terhadap Karakterisasi *Edible Film* dari Gelatin Limbah Kulit Ikan Kakap Merah (*Lutjanus argentimaculatus*)". Penulis menyusunnya sebagai syarat dalam meraih gelar Sarjana Perikanan, di Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, Universitas Brawijaya, Malang.

Keberhasilan penyusunan laporan skripsi ini tidak akan terwujud dan terselesaikan dengan baik tanpa ada bantuan Dosen pembimbing 1 dan Dosen pembimbing 2 serta dari berbagai pihak baik secara material maupun spiritual. Dalam kesempatan ini dengan segala kerendahan dan ketulusan hati, penulis mengucapkan terima kasih kepada semua pihak yang terlibat dalam penulisan laporan skripsi ini. Penulis menyadari sepenuhnya bahwa penyusunan laporan skripsi ini masih banyak kekurangan, karena keterbatasan kemampuan yang dimiliki.

Terakhir penulis berharap, semoga tugas akhir ini dapat memberikan hal yang bermanfaat dan menambah wawasan bagi pembaca dan khususnya bagi penulis juga.

Malang, November 2018

Penulis



# DAFTAR ISI

LEMBAR PENGESAHAN PERNYATAAN ORISINALITAS	
DENTITAS TIM PENGUJI	
UCAPAN TERIMAKASIH	
RINGKASANv KATA PENGANTARv	
DAFTAR ISI x DAFTAR TABEL x	
DAFTAR GAMBARx	
DAFTAR LAMPIRAN	
1.2 Rumusan Masalah1.3 Tujuan Penelitian	ა
	4
1.4 Hipotesis	4
1.5 Kegunaan	
1.6 Tempat dan Waktu	4
2.1 Ikan Kakap Merah (Lutjanus argentimaculatus)	5
2.2 Kulit Ikan	7
2.3 Gelatin	
2.3.1 Struktur Dan Sifat Kimia Gelatin	
2.3.2 Proses Pembuatan Gelatin	
2.3.3 Manfaat Dan Fungsi Gelatin	12
2.3.4 Mutu Gelatin	
2.4 Edible Film	
2.4.1 Karakteristik <i>Edible Film</i>	
2.4.2 Proses Pembuatan Edible Film	
2.4.3 Manfaat <i>Edible Film</i>	16
2.4.4 Standar Edible Film	
2.5 Pektin	
2.5.1 Definisi Pektin	19
2.5.2 Standar Mutu Pektin	20
2.5.3 Kegunaan Pektin	22
3. METODE PENELITIAN	23
3.1 Materi Penelitian	23
3.1.1 Bahan	23
3.1.2 Alat	23
3.2 Metode Penelitian	24
3.2.1 Metode	
3.2.2 Variabel Penelitian	
3.3 Rancangan Penelitian	
3.4 Prosedur Penelitian	



3.4.1	Penelitian Pendahuluan	26
3.4.2	Penelitian Utama	30
3.5 Par	ameter Uji Gelatin	33
3.5.1	Randemen	33
3.5.2	Analisis Protein	33
3.5.3	Kadar Lemak	34
3.5.4	Analisis Kadar Air	34
3.5.5	Analisis Kadar Abu	35
3.5.6	Kekuatan Gel	36
3.5.7	Viskositas	36
3.5.8	Asam Amino	37
3.6 Par	ameter Uji <i>Edible Film</i>	38
3.6.1	Ketebalan	38
3.6.2	Kuat Tarik dan Elongansi	
3.6.3	Analisis Kadar Air	39
3.6.4	Transmisi uap air	39
4. HASIL I	DAN PEMBAHASAN	40
4.1 Per	nelitian Pendahuluan	40
4.1.1	Rendemen	40
4.1.2	Kadar Protein	
4.1.3	Kadar Lemak	
4.1.4	Kadar Air	44
4.1.5	Kadar Abu	44
4.1.6	Kekuatan Gel	45
4.1.7	Viskositas	46
4.1.8	Asam Amino	47
4.1.9 Pe	enentuan Formulasi Pembuatan <i>Edible Film</i>	49
4.2 Per	nelitian Utama	51
4.2.1	KetebalanKuat Tarik	51
4.2.2	Kuat Tarik	53
4.2.3	Persen Perpanjangan (Elongasi)	54
4.2.4	Kadar Air	
4.2.5	Transmisi Uap Air	58
4.3 Perlak	uan Terbaik	60
5 KESIMI	PULAN DAN SARAN	61
5.1 Kes	simpulan	61
5.2 Sar	an	61
DAFTAR PL	JSTAKA	62
LAMPIRAN		72

### 1. PENDAHULUAN

### 1.1 Latar Belakang

Ikan kakap merah (*Lutjanus argentimacalatus*) merupakan ikan demersal unggulan. Ikan ini menyebar secara luas diperairan Sumatera, Jawa, Nusa Tenggara, Kalimantan, Sulawesi, Maluku, dan Papua. Usaha penangkapan ikan kakap semakin meningkat setiap tahunnya seiring dengan permintaan pasar terhadap ikan ini. Peningkatan konsumsi terhadap ikan tersebut juga berdampak pada peningkatan limbah yang dihasilkan (Melianawati dan Retno, 2009).

Limbah yang dihasilkan dari ikan diantaranya adalah isi perut, kepala, sirip, kulit, dan tulang. Kulit dan tulang merupakan hasil limbah terbesar yang jumlahnya sekitar 20% (Panjaitan, 2016). Berdasarkan hal tersebut, perlu dilakukan upaya untuk memanfaatkan limbah menjadi suatu yang lebih bermanfaat yaitu salah satunya mengolah limbah kulit ikan menjadi gelatin yang memiliki nilai ekonomis tinggi (Wijaya et al., 2015).

Sumber utama gelatin yang telah banyak diteliti berasal dari kulit dan tulang sapi maupun babi, tapi dirasa tidak menguntungkan mengingat mayoritas di Indonesia beragama Islam (Arima dan Nurul, 2015). Selain itu, adanya isu tentang penyakit sapi gila (*mad cow disease*) atau *Bovine Spongioform Encephalopathy* (BSE) pada hewan mamalia tersebut. Oleh karena itu, diperlukan alternatif sumber lain sebagai bahan baku gelatin sehingga dapat diterima dari aspek religi dan kesehatan (Azara, 2017). Gelatin mempunyai sifat daya cerna yang tinggi sehingga gelatin dapat berpotensi sebagai bahan baku pembuatan *edible film*, yang dapat dimakan bersama-sama dengan produk yang dikemas.

Edible film didefinisikan sebagai lapisan tipis dari bahan yang dapat dimakan (edible) yang dibentuk pada bahan pangan sebagai pelapis atau diletakkan (prapembentukan) pada atau di antara komponen-komponen pangan dan bertujuan

untuk menghambat migrasi uap air, oksigen, karbondioksida, aroma, dan lipida; membawa bahan tambahan pangan (misalnya antioksidan, antimikrobia, flavor); dan memperbaiki integritas mekanis atau penanganan karakteristik pangan. Keuntungan lain dari penggunaan edible film yaitu dapat dimakan bersama dengan produk yang dikemasnya, dapat didaur ulang, dapat memperbaiki sifat-sifat organoleptik makanan yang dikemas, dapat berfungsi sebagai suplemen gizi dan agensia antimikrobia serta antioksidan, dapat digunakan sebagai pengemas individu atau diterapkan pada sistem pengemasan berlapis-lapis (Handito, 2011).

Edible film dapat dibuat dari tiga jenis bahan penyusun yang berbeda yaitu hidrokoloid, lipid, dan komposit dari keduanya. Beberapa jenis hidrokoloid yang dapat dijadikan bahan pembuat edible film adalah protein (gelatin, kasein, protein kedelai, protein jagung, dan gluten gandum) dan karbohidrat (pati, alginat, pektin, gum arab, dan modifikasi karbohidrat lainnya), sedangkan lipid yang digunakan adalah lilin/wax, gliserol dan asam lemak (Irianto et al., 2006). Karbohidrat seperti pektin merupakan kelompok hidrokoloid pembentuk gel yang apabila diserut tipistipis mempunyai sifat amat rekat terhadap cetakan dan tembus pandang, sehingga berpotensi untuk dibuat sebagai edible film (Rachmawati et al., 2010). Pektin lebih banyak digunakan pada industri makanan terutama produk jeli, selai, makaroni, makanan coklat, kembang gula dan industri minuman seperti produk susu dan pengalengan buah-buahan. Hal tersebut disebabkan karena pektin memiliki kemampuan gel yang lebih optimum dan gel tersebut memiliki tekstur yang lebih baik, kuat dan stabil (Fitriani, 2003).

Pada penelitian ini dilakukan pembuatan edible film dengan menggunakan bahan baku utama gelatin kulit ikan kakap. Edible film dari gelatin memiliki karakteristik edible film yang kuat. Hal ini dikarenakan gelatin memiliki kekuatan pengikatan yang tinggi dan dapat menghasilkan granula pada edible film yang seragam dengan daya kompresibilitas dan kompaktibilitas yang bagus (Artharn et

al., 2008). Namun, edible film dari protein mempunyai sifat sukar pecah oleh suhu tinggi (Awwaly et al. 2010), sehingga perlu ditambahkan biopolimer yang mempunyai sifat lebih fleksibel. Menurut Hariyati (2006), pektin mempunyai kemampuan membentuk gel yang lebih optimum dan gel tersebut memiliki tekstur yang lebih baik, kuat dan dapat menstabilkan protein. Edible film yang terbuat dari campuran protein dan polisakarida menurut Austin (1985), baik digunakan karena dapat menghambat perpindahan gas yang efektif untuk mencegah oksidasi lemak.

Pada penelitian Salimah *et al.* (2016) dengan menggunakan formulasi terbaik gelatin 5% dan gliserol 0,75%, menghasilkan *edible film* dengan ketebalan nilai rata-rata tertinggi yaitu 0,115 mm, kuat tarik 39,72 Mpa, persen pemanjangan 39,71±2,33, permeabilitas uap air 0,77±0,01<sup>b</sup>, kelarutan 100%, dan kadar air 13,45±0,35<sup>b</sup>. Berdasarkan peneliti terdahulu yang dilakukan Akili *et al.*, (2012), tentang karakteristik *edible film* dari pektin didapatkan bahwa pektin 1,5 % menghasilkan *edible film* dengan nilai kuat tarik 2,51 kgF/cm², persen elongasi 14,55%, laju transmisi uap air 0,044 gs<sup>-1</sup>m-².

Dengan melihat potensi sumber daya perikanan di Indonesia yang cukup besar untuk menghasilkan limbah sebagai penghasil gelatin yang memiliki nilai ekonomis tinggi, serta manfaat yang diperoleh dari penggunaan *edible film*, dan sifat pektin yang sangat berpotensi untuk dibuat *edible film* maka penelitian tentang pengembangan *edible film* dari gelatin ikan dan pektin perlu diupayakan.

### 1.2 Rumusan Masalah

Berdasarkan uraian pada latar belakang, permasalahan yang akan diselesaikan dalam penelitian ini adalah apakah penambahan pektin berpengaruh terhadap karakteristik edible film dan berapakah konsentrasi pektin untuk menghasilkan edible film dari gelatin limbah ikan kakap merah (Lutjanus argentimacalatus) terbaik?

# BRAWIJAYA

### 1.3 Tujuan Penelitian

Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui pengaruh penambahan pektin terhadap karakteristik edible film dan mengetahui konsentrasi pektin terbaik yang menghasilkan edible film dari gelatin limbah kulit ikan kakap merah (Lutjanus argentimacalatus).

# 1.4 Hipotesis

Hipotesis yang dapat diambil dari penelitian adalah:

- H<sub>o</sub>: Penambahan pektin tidak berpengaruh terhadap karakteristik *edible film* dari gelatin limbah kulit ikan kakap merah (*Lutjanus argentimacalatus*).
- H<sub>1</sub>: Penambahan pektin berpengaruh terhadap karakteristik *edible film* gelatin limbah kulit ikan kakap merah (*Lutjanus argentimacalatus*).

### 1.5 Kegunaan

Kegunaan dari penelitian ini diharapkan dapat memberikan informasi tentang kemasan makanan yang bersifat degradable dari limbah kulit ikan kakap merah (Lutjanus argentimacalatus) sehingga dapat mengurangi pencemaran lingkungan.

### 1.6 Tempat dan Waktu

Penelitian ini dilaksanakan pada bulan Februari – September 2018 di Laboratorium Perekayasaan Hasil Perikanan, Laboratorium Nutrisi Ikan, Laboratorium Keamanan Hasil Perikanan, Laboratorium Hidrobiologi Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, dan Laboratorium Biologi Genetika Fakultas SAINSTEK Universitas Islam Negeri.

# BRAWIJAYA

### 2. TINJAUAN PUSTAKA

# 2.1 Ikan Kakap Merah (Lutjanus argentimaculatus)

Ikan kakap merah adalah salah satu jenis ikan demersal ekonomis penting yang cukup banyak tertangkap di perairan Indonesia. Seluruh jenis ikan kakap merah merupakan anggota famili *Lutjanidae*, namun hanya jenis-jenis ikan dari famili *Lutjanidae* yang berwarna merah kekuningan sampai merah gelap kehitaman yang disebut kakap merah (Prisantoso dan Badrudin, 2010). Ikan kakap merah mengandung protein tinggi yaitu sebesar 18,2%. Komposisi kimia ikan kakap merah dapat dilihat pada Tabel 1.

Tabel 1. Komposisi Kimia Ikan Kakap Merah

Senyaw	a Kimia	Jumlah (%)
Air	A	80,3
Protein	325	18,2
Karbohidrat	SEAV R	0
Lemak		0,4
Abu		1,1

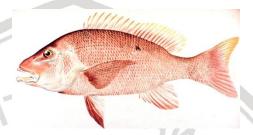
Sumber: Ditjen Perikanan (1990).

Klasifikasi ikan kakap merah (*Lutjanus sp.*) menurut Saanin (1968), adalah sebagai berikut:

Kingdom : Animalia Filum : Chordata Subfilum : Vertebrata Kelas : Pisces : Teleostei Subkelas : Percomorphi Ordo : Percoidea Subordo : Lutjanidae Famili Genus : Lutjanus Spesies : Lutjanus sp.

Ikan kakap merah (Lutjanus argentimaculatus) menurut Purba (1994), memiliki ciri-ciri bentuk tubuh agak pipih, punggung lebih tinggi, kepala lebih lancip, punggung sampai moncong lebih terjal, tulang rahang atas terbenam waktu mulut terbuka, deretan sisik di atas garis rusuk yang bagian depan sejajar dengan garis rusuk, sedangkan bagian yang dibawah sirip punggung keras bagian belakang

miring kearah punggung, deretan sisik dibawah garis rusuk sejajar dengan poros badan, sirip ekor agak bercabang, warna merah darah pada bagian atas, dan putih keperakan pada bagian bawah, sirip punggung terdiri dari 10 jari-jari keras dan 13-15 jari-jari lemah, sirip dubur terdiri dari 3 jari-jari keras dan 8-19 jari-jari lemah, sirip dada tediri dari 14-15 jari-jari lemah, "linnea lateralis" atau garis rusuk 45-48, mulut besar dapat disembulkan, terdapat gerigi pada tulang mata bajak dan langit-langit sempurna, keping tutup insang depan berlekuk yang dapat dilihat pada Gambar 1.



Gambar 1. Ikan kakap merah (Lutjanus argentimaculatus) (Purba, 1994)

Menurut data Statistika Perikanan Tangkap Indonesia diketahui bahwa produksi ikan kakap merah dari tahun 2009-2010 mengalami peningkatan 7,19%. Data produksi ikan kakap merah Indonesia tahun 2006-1010 disajikan pada Tabel 2.

Tabel 2. Produksi ikan kakap merah Indonesia tahun 2009-2010

Tah	nun 📳 🗧	Jumlah (ton)
2006	精 に苦	109.312
2007	是   [2][	116.994
2008	4 11 31	109.299
2009	44 10	115.523
2010		123.827
Kenaikan rata-rata 2	009-2010	7,19 %

Sumber: Statistik Perikanan Tangkap Indonesia, (2010).

Ikan kakap (Lutjanus argentimaculatus) merupakan salah satu ikan jenis demersal yang memiliki nilai ekonomis tinggi. Sebagai ikan demersal, ikan ini memiliki aktifitas gerak yang relatif rendah, membentuk grombolan besar, migsrasi tidak terlalu jauh, dan mempunyai daur hidup yang stabil dikarenakan habit di dasar laut relatif stabil (Sriati, 2011).



### 2.2 Kulit Ikan

Kulit ikan merupakan hasil limbah yang cukup melimpah namun belum banyak dimanfaatkan. Kulit ikan menghasilkan limbah sebesar 6-7% dari berat ikan. Limbah industri perikanan belum banyak dimanfaatkan secara opimal menjadi suatu produk yang mempunyai nilai tambah yang tinggi. Padahal limbah kulit tersusun dari kalogen yang apabila dihidrolisis akan menghasilkan gelatin. Dengan pemanfaatan limbah kulit ikan menjadi gelatin maka diharapkan dapat meningkatkan nilai ekonomis yang tinggi dan halal (Agnes *et al.* 2015). Menurut penilitian yang dilakukan Faishal *et al.* (2017) kulit ikan kakap putih memiliki kualias fisik yang cukup baik apabila dijadikan sebagai bahan baku utama kulit samak.

Kulit ikan mempunyai perbedaan dari kulit hewan lainnya karena kulit ikan memiliki sisik, tidak mempunyai kelenjar minyak dan serabut kutila tersusun secara mendatar serta bersilang secara horizontal (Pratiwi *et al.*, 2015). Namun setiap kulit hewan memiliki karakteristik atau struktur yang berbeda berdasarkan jenis hewan yang digunakan. Kulit ikan umumnya terdiri dari dua lapisan utama yaitu epidermis dan dermis. Lapisan dermis merupakan jaringan pengikat yang cukup tebal dan mengandung sejumlah serat-serat kolagen (Lagler *et al.*, 1977).

Struktur kulit ikan seperti hewan vertebrata, terdiri dari dua lapisan utama. Lapisan luar adalah epidermis dan lapisan dalam adalah dermis atau *corium*. Lapisan ini sangat berbeda tidak hanya dalam posisinya, tetapi dalam struktur, karakter dan fungsinya. Struktur kulit ikan relatif sederhana karena ikan hidup di air dan jaringan epidermis juga relatif tipis. Epidermis terdiri dari beberapa lapisan sel epitel dan jumlah lapisan bervariasi tergantung pada spesies, bagian tubuh dan umur ikan. Sel epitel bergabung bersamasama secara melekat atau matriks (Pahlawan dan Emiliana, 2012). Lapisan dermis adalah bagian pokok tenunan kulit yang diperlukan dalam pembuatan gelatin, karena lapisan ini sebagian besar (±80%) terdiri atas jaringan serat kolagen yang dibangun oleh tenunan pengikat.

Kulit ikan mengandung air 69,6%, protein 26,9%, abu 2,5% dan lemak 0,7%. Protein pada kulit dapat dibagi dalam dua golongan besar, yaitu (1) protein yang tergolong fibrous protein meliputi kolagen (yang terpenting), keratin, dan elastin; (2) protein yang tergolong *globular* protein meliputi albumin dan globulin (Judoamidjoyo 1974).

### 2.3 Gelatin

Gelatin adalah protein yang diperoleh dari hidrolisis parsial kolagen dari kulit, jaringan ikat putih dan tulang hewan. Gelatin larut dalam air panas dan jika didinginkan akan membentuk gel. Gelatin memiliki sifat yang khas, yaitu berubah secara reversible dari bentuk sol (koloid) ke bentuk gel, mengembang dalam air dingin, dapat membentuk film serta mempengaruhi viskositas suatu bahan. Penggunaan gelatin dalam industri pangan misalnya, produk jeli, di industri daging dan susu dan dalam produk low fat food supplement. Pada industri non pangan gelatin digunakan misalnya pada industri pembuatan film foto (Rachmania, 2013).

Gelatin diperoleh melalui ekstraksi dan hidrolisis kolagen yang bersifat tidak larut air. Hidrolisis kolagen menjadi gelatin adalah proses penguraian zat dengan cara penambahan H<sub>2</sub>O dimana ion-ion hasil penguraian H<sub>2</sub>O diikat oleh kolagen sehingga terbentuk gelatin. Gelatin mempunyai sifat khas antara lain kekuatan gel, viskositas dan titik leleh yang sangat penting untuk penggunaan bahan pangan. Gelatin mengandung protein yang tinggi antara 22,6-26,2% (Panjaitan, 2016).

### 2.3.1 Struktur Dan Sifat Kimia Gelatin

Menurut Agustin (2013), gelatin adalah ikatan polipeptida yang dihasilkan dari hidrolisa kolagen tulang, kulit yang adalah turunan protein dari serta kolagen, secara fisik dan kimia adalah sama. Hidrolisa tergantung pada cross-link antara ikatan peptide dan grup-grup asam amino yang reaktif yang terbentuk. Menurut Ockerman dan Hansen (2000), Struktur kimia gelatin adalah ( $C_{102}H_{151}N_{31}$ ), didalamnya adalah asam amino seperti 14% hidroxyprolin, 16% prolin, 26% glysine,

kandungannya tergantung dari bahan mentahnya dikatakan juga bahwa asam amino pada kulit ikan Cod mengandung asam amino alanin, arginin, asam aspartat, sistein, glutamin, glysin, histidin hidroxyprolin, isoleusin, dengan kandungan tertingginya glisin. Gelatin menurut Madani *et al.* (2016) kaya akan asam amino glisin (Gly) (hampir sepertiga dari total asam amino), prolin (Pro), dan 4-hidroksiprolin (4Hyd). Struktur gelatin umumnya adalah Ala-Gly-Pro-Arg-Gly-Glu-4Hyd-Gly-Pro. Kandungan 4Hyd berpengaruh terhadap kekuatan gel gelatin, dimana semakin tinggi asam amino, maka kekuatan gel juga semakin lebih baik. Hal ini juga didukung oleh Poppe (1992), dimana struktur kimia gelatin terdiri dari asam amino glisin, prolin, dan hidroksiprolin. Struktur kimia dari gelatin disajikan pada Gambar 3.

Gambar 2. Struktur Kimia Gelatin (Sumber : Poppe,1992)

Menurut Jongjareonrak (2006), gelatin bersifat padat, terang, rapuh, agak kekuningan sampai jernih dan tidak berbau, mengandung 9 asam amino essensial yaitu: leusin, sistein, methionin, phenilalanin, serin, valin, threonin, isoleusin dan tirosin. Sifat sifat penting gelatin adalah kekuatan gel, viskositas, kadar abu, pH, dan titik isoelektrik. Sifat penting gelatin dapat dilihat pada Tabel 3.

Tabel 3. Sifat gelatin tipe A dan tipe B

Sifat	Tipe A	Tipe B
Kekuatan gel (bloom)	50-300	50-300
Viskositas (cP)	1,5-7,5	2,07-7,5
Kadar abu (%)	0,3-2,0	0,5-2,0
pH	3,8-6,0	5,0-7,1
Titik isoelektrik	7,0-9,0	4,7-5,4

Sumber: Amiruldin (2007).

Perbedaan tipe gelatin ini ditentukan oleh jenis prosesnya. Dalam pembuatan gelatin tipe A, bahan baku diberi perlakuan perendaman dalam larutan asam organik seperti asam klorida, asam sulfat atau asam sulfit. Sehingga proses ini dikenal dengan proses asam. Sedangkan untuk menghasilkan gelatin B, perlakuan yang diberi perlakuan perendaman dalam air kapur, proses ini disebut dengan proses alkali.

### 2.3.2 Proses Pembuatan Gelatin

Pada prinsipnya proses pembuatan gelatin dapat dibagi menjadi menjadi dua macam yaitu proses asam dan proses basa. Perbedaan kedua proses ini terletak pada proses perendamannya. Berdasarkan kekuatan kovalen silang protein dan jenis bahan yang diekstrak, maka penerapan jenis asam maupun basa arganik dan metode ekstrasi lainnya seperti lama hidrolisis, pH, dan suhu akan berbedabeda (Glisenan et al., 2000).

Proses ekstraksi gelatin kulit ikan menurut Nurilmara et al. (2017) yaitu diawali dengan proses perendaman kulit ikan basah yang berukuran ± 2cm dengan larutan NaOH 0,1 M untuk menghilangkan protein non-kolagen. Perbandingan sampel dengan larutan NaOH yaitu 1:10 (b/v). Perendaman dilakukan selama 2 jam pada suhu ruangan dengan pengadukan, dimana larutan NaOH diganti setiap 40 menit sekali. Kulit ikan tersebut denetralkan dengan akuades, selanjutnya direndam dengan butanol 10% untuk menghilangkan lemak dengan perbandingan 1:10 (b/v) selama 30 menit pada suhu ruang sambil diaduk, kemudian netralisasi dengan akuades. Proses selanjutnya yaitu hidrolisis kulit menggunakan larutan asam asetat (CH<sub>3</sub>COOH) 0,05 M selama 30 menit sambil diaduk dengan perbandingan sampel dan pelarut 1:10 (b/v). Sampel dinetralisasi dengan akuades, kemudian diekstraksi menggunakan akuades selama 6 jam pada suhu 55 °C, 65 °C dan 75 °C dengan perbandingan sampel dan pelarut 1:2 (b/v). Hasil ekstraksi yang diperoleh merupakan gelatin cair. Proses selanjutnya yaitu pengeringan dengan mesin evaporator pada suhu 50 °C.

Proses pembuatan gelatin, menurut Agustin dan Metty (2015), meliputi persiapan bahan, pembuatan gelatin, pencetakan gelatin dan pengujian gelatin. Bahan-bahan pendukung yang dibutuhkan antara lain: asam asetat CH<sub>3</sub>COOH, aquades, kain planel, kertas saring dan indikator PP. Peralatan utama yang digunakan dalam proses produksi gelatin antara lain: water bath, oven elektrik, timbangan analitik, gelas kimia, corong gelas, gelas ukur, termometer, ember dan pisau untuk proses buang bulu. Gelatin yang diperoleh dari kulit ikan dengan proses asam lebih baik dibandingkan dengan proses basa karena proses asam mampu mengubah serat kolagen tripel heliks menjadi rantai tunggal. Kulit ikan tuna direndam dalam air suhu 50°C selama 30 menit untuk menghilangkan sisiknya. Selanjutnya dicuci, dipotong dengan ukuran ± 1 cm<sup>2</sup>. Kulit ikan tuna yang sudah dipotong kecil-kecil direndam dalam larutan asam asetat 3%, 6% dan 9% sesuai perlakuan (b/v) selama 48 jam. Setelah proses perendaman selesai, kulit dicuci dengan air mengalir diulang sebanyak tiga kali sampai pH netral. Kulit yang sudah dicuci selanjutnya diekstraksi dalam water bath suhu 55°C selama 5 jam dan selanjutnya dilakukan pemekatan dan pendinginan. Perbandingan kulit kaki ayam: larutan perendam 1:3 untuk masing-masing perlakuan. Proses berikutnya yaitu penyaringan larutan gelatin dengan menggunakan kertas saring. Larutan gelatin yang diperoleh masing-masing sebanyak ±300 ml dituang ke dalam wadah berukuran 30,5 cm x 30,5 cm, kemudian dikeringkan dalam oven suhu 60°C selama 48 jam. Gelatin yang diperoleh kemudian dihaluskan menggunakan blender dan disimpan dalam desikator untuk analisis lebih lanjut. Peralatan-peralatan pendukung untuk proses analisis antara lain: Texture Analyser model TAXT2 (Stable Microsystem, UK), Viscometer Brookfield RTV, pH meter 2 elektrode (Consort P901, ECC), dan peralatan untuk pengujian proksimat.

### 2.3.3 Manfaat Dan Fungsi Gelatin

Aplikasi gelatin pada bahan makanan antara lain sebagai agen pembentuk gel, pengental, pengemulsi, pembentuk busa, edible film dan stabilizer, di bidang farmasi gelatin banyak digunakan untuk pembuatan kapsul lunak dan keras. Gelatin memiliki karakteristik berwarna kuning cerah atau transparan mendekati putih, berbentuk lembaran, bubuk atau seperti tepung, batang, seperti daun, larut dalam air panas, gliserol dan asam sitrat serta pelarut organik lainnya. Gelatin dapat mengembang dan menyerap air 5-10 kali bobot asalnya. Gelatin banyak digunakan untuk berbagai keperluan industri, baik industri pangan maupun non-pangan karena memiliki sifat yang khas, yaitu dapat berubah secara reversible dari bentuk sol ke gel, mengembang dalam air dingin, dapat membentuk film, mempengaruhi viskositas suatu bahan dan dapat melindungi sistem koloid. Industri yang paling banyak memanfaatkan gelatin adalah industri pangan (Gunawan et al. 2017).

Sebagai bahan makanan (*food aditive*), gelatin berfungsi untuk pertumbuhan otot precursor dari keratin, sebagai penambah rasa enak dengan kandungan lemak yang bebas (rendah), sehingga dapat mengurangi energi yang dikonsumsi tubuh tanpa ada pengaruh yang negatif. Oleh karena itu dapat mengatasi penyakit yang disebabkan karena kegemukan, dengan cara membantu mengurangi enegi karena kelebihan lemak, para pengolah industri pangan dapat mengkreasikan makanan dengan rendah kalori yaitu dengan menambahkan gelatin yang tidak ada kandungan lemak dan gula, karena gelatin dapat mengikat sejumlah besar air dan dapat membantu memberi rasa kenyang setelah mengkonsumsi. Gelatin juga dapat mengkreasikan makanan yang bergizi pada pasien, karena nutrisinya tinggi dan rendah untuk dicerna serta digunakan pada makanan cair dengan rasa enak juga mudah diabsorbsi, dengan demikian dapat dihubungkan dengan kesehatan masyarakat (Agustin, 2013).

### 2.3.4 **Mutu Gelatin**

Mutu gelatin ditentukan oleh sifat fisik, kimia, dan fungsional yang menjadikan gelatin sebagai karakter yang unik. Sifat-sifat yang dapat dijadikan parameter dalam menentukan mutu gelatin antara lain kekuatan gel, viskositas, dan rendemen. Kekuatan gel dipengaruhi oleh pH, adanya komponen elektrolit dan nonelektrolit dan bahan tambahan lainnya, sedangkan viskositas dipengaruhi oleh interaksi hidrodinamik, suhu, pH, dan konsentrasi (Poppe 1992). Standar mutu gelatin berdasarkan SNI (1995) dan persyaratan gelatin berdasarkan FAO dapat dilihat pada Tabel 4 dan 5.

Tabel 4. Standar gelatin

raber 4. Otaridar geratiri	
Karakteristik	Syarat
Warna	Tidak bewarna kuning pucat
Bau, rasa	Normal (dapat diterima konsumen)
Kadar air	Maksimum 16%
Kadar abu	Maksimum 3,25%
Logam berat	Maksimum 50 mg/kg
Arsen	Maksimum 2 mg/kg
Tembaga	Maksimum 30 mg/kg
Seng	Maksimum 100 mg/kg
Sulfit	Maksimum 100 mg/kg

Sumber SNI 06-3735-1995

Tabel 5. Persyaratan gelatin

B	N. B. Branderson
Parameter S	Persyaratan
Kadar abu	Tidak lebih dari 2%
Kadar air	Tidak lebih dari 18%
Belerang dioksida	Tidak lebih dari 50 mg/kg
Arsen	Tidak lebih dari 1 mg/kg
Logam berat	Tidak lebih dari 50 mg/kg
Timah hitam	Tidak lebih dari 5 mg/kg
Batas cemaran mikroba:	
Standart plate count	Kurang dari 10 <sup>4</sup> /gr
E. coli	Kurang dari 10/gr
Streptococci	Kurang dari 10 <sup>2</sup> /gr
0   15054 (0000)	

Sumber: JECFA (2003).

### 2.4 Edible Film

Perkembangan teknologi pangan yang semakin pesat menimbulkan berbagai produk pangan yang baru. Salah satu alternatif kemasan yang dapat dibuat untuk tujuan mempertahankan mutu bahan pangan dan bersifat ramah



lingkungan adalah bahan kemasan edible film. Edible film merupakan tipe pengemas seperti film, lembaran atau lapis tipis sebagai bagian integral dari produk pangan dan dapat dimakan bersama-sama dengan produk yang dikemas. Komponen penyusun edible film dapat dibagi menjadi tiga macam yaitu; hidrokoloid, lipida, dan komposit (Diova et al., 2013). Edible film didefinisikan sebagai lapisan tipis yang digunakan untuk melapisi produk atau diletakkan di antara produk. Komponen penyusun edible film ini terdiri dari berbagai jenis bahan alami yang mudah diperoleh, yaitu hidrokoloid, lipid, dan komposit. Bahan-bahan ini sangat baik digunakan sebagai penghambat perpindahan gas, meningkatkan kekuatan struktur, dan menghambat penyerapan zat- zat volatil sehingga efektif untuk mencegah oksidasi lemak pada produk pangan (Alsuhendra, 2011).

### 2.4.1 Karakteristik Edible Film

Edible film merupakan alternatif bahan kemasan yang ramah lingkungan karena bersifat biodegredible dan dapat dimakan sehingga tidak akan mencemari lingkungan. Walaupun tidak dimaksudkan untuk mengganti secara total kemasan dari bahan sintetis, akan tetapi keunggulan dari edible film ini antara lain bisa berfungsi sebagai penghambat proses transpirasi, kehilangan aroma, atau proses migrasi antar komponen di dalam makanan, serta dapat berfungsi sebagai sat pembawa food additive (zat gizi, pewarna, antioksidan, anti bakteri, flavor, dan lainlain) yang akan memberikan nilai tambah yang positif terhadap produk tersebut (Cahyana, 2006). Edible film dapat memberikan efek pengawetan karena dapat memberi perlindungan terhadap oksigen, mengurangi pengasupan air, memperbaiki penampilan produk serta dapat melindungi produk terhadap proses oksidasi lemak serta menghambat pertumbuhan mikroba (Amaliya dan Widya, 2014).

Edible film yang baik untuk bahan pengemas yaitu film yang terlihat transparan, lunak, tidak memiliki bau dan tidak berwarna. Selain itu, edible film yang baik memiliki kemampuan menahan aroma dari produk pangan yang dilapisinya (Safitri et al. 2014). Fungsi edible film sebagai bahan pengemas sangat bermanfaat karena dapat menghambat perpindahan massa dan dapat meningkatkan penanganan mutu pangan (Hawa et al., 2014). Keuntungan edible film untuk kemasan bahan pangan adalah memperpanjang masa simpan dan tidak mencemari lingkungan (Hasdar et al., 2011).

### 2.4.2 Proses Pembuatan Edible Film

Proses pembuatan edible film, menurut Prasetyaningrum et al. (2010), meliputi persiapan bahan, pembuatan larutan film, pencetakan edible film, dan pengujian edible film. Bahan yang digunakan adalah sodium alginate atau disebut alginat yang merupakan hidrokoloid yang berasal dari alga coklat. Alginat ini diperoleh dari hasil ekstraksi alga coklat. Gliserol yang berfungsi sebagai plasticizer atau bahan dengan berat molekul yang rendah yang berfungsi menambah elastisitas dari film yang nantinya akan dihasilkan. Aquades sebagai pelarut dalam pembuatan larutan edible film. Lilin lebah (beeswax) sebagai bahan utama dari lipid yang berfungsi menghambat laju transmisi uap air. Berbentuk pellet dengan diameter ± 5 mm. Pencampuran alginat dan aquades (sesuai variabel) menggunakan hot plate stirrer hingga mendidih. Kemudian alginate sedikit demi sedikit dimasukkan ke dalam aquades yang telah dipanaskan dengan tujuan untuk mencegah penggumpalan, dan ditunggu hingga semua larut dan larutan mendidih. Kemudian dilakukan pendinginan larutan hingga suhu 50°C. dan penambahan gliserol 2% ke dalam larutan sebagai plasticizer. Homogenisasi larutan pada 50°C selama 15 menit menggunakan hot plate stirrer. Penambahan lilin lebah (sesuai variabel). Tahap selanjutnya ditunggu lilin lebah larut ke dalam larutan dan dilakukan penyaringan larutan film hingga didapatkan larutan film yang jernih. Setelah didaptkan larutan yang jernih kemudian ddinginkan larutan pada suhu ruanga dan dilakukaan perhitungan densitas. Perhitungan densitas dan viskositas larutan densitas menggunakan alat picnometer dan viskositas menggunakan

Viskosimeter Ostwald. Larutan yang telah disaring dan dihitung viskositas dan densitas siap untuk dicetak. Kemudian larutan dituang ke dalam kaca yang sebelumnya telah dibersihkan dan larutan diratakan hingga diperoleh ketebalan yang sama. Kemudian larutan dimasukkan ke dalam oven pada suhu 50°C selama 60 menit. Agar hasil lebih sempurna lakukan pengeringan dalam suhu kamar selama 24 jam. Kemudian lepaskan edible film dari dalam cetakan. Edible film yang sudah jadi kemudian dilakukkan analisis lebih lanjut berupa kuat tarik, kuat tekan moduls young dan sifat fisik lain menggunakan alat FG/SPAG 01/2650 Texture Analyser.

### Manfaat Edible Film 2.4.3

Edible film telah muncul sebagai alternatif pengganti plastik sintetis untuk makanan dan telah menerima perhatian dalam beberapa tahun terakhir karena lebih menguntungan dari film sintetis. Keuntungan utama dari edible film adalah dapat dikonsumsi dengan produk. Jika film tidak dikonsumsi, edible film masih bisa berkontribusi untuk pengurangan polusi lingkungan karena mudah hancur. Edible film dapat meningkatkan sifat paket makanan asalkan mereka mengandung berbagai komponen seperti penyedap rasa, pewarna dan pemanis (Dhanapal, 2012).

Lapisan edible film berfungsi untuk melindungi produk dari kerusakan mekanis dengan mengurangi transmisi uap air, aroma, dan lemak dari bahan pangan yang dikemas. Komponen penyusun edible ini terdiri dari berbagai jenis bahan alami yang mudah didapat, yaitu hidrokoloid, lipid, dan komposit. Bahanbahan ini sangat baik digunakan sebagai penghambat perpindahan gas, meningkatkan kekuatan struktur, dan menghambat penyerapan zat- zat volatil sehingga efektif untuk mencegah oksidasi lemak pada produk pangan. Disamping itu, keuntungan penggunaan edible film ketika diterapkan pada produk antara lain adalah melindungi produk selama masa simpan, meningkatkan penampakan asli produk, dapat langsung dimakan, dan aman dikonsumsi (Alsuhendra, 2011).

Bahan pangan seperti buah-buahan, dalam keadaan segar mempunyai daya tahan terbatas karena sifatnya yang mudah rusak (perishable) dan dapat menurun mutunya jika mengalami kerusakan fisik, mekanis, kimia maupun mikrobiologi. Salah satu cara untuk mempertahankan mutu dan memperpanjang umur simpan buah-buahan adalah dengan penggunaan kemasan. Kemasan yang banyak digunakan biasanya terbuat dari bahan plastik atau disebut pengemas sintetis. Pengemas sintetis mempunyai kelebihan yaitu ringan, kuat, dan ekonomis. Oleh karena itu, diperlukan alternatif bahan pengemas yang tidak merugikan, seperti edible film yang aman untuk dikonsumsi dan biodegradable sehingga dapat mengurangi limbah dan biaya pembuangannya serta ramah lingkungan (Handito, 2011).

### 2.4.4 Standar Edible Film

Persyaratan mutu edible film menurut Amaliya dan Putri (2014) yaitu sebagai sediaan farmasi belum ditetapkan, oleh karena itu dalam penelitian ini digunakan uji mutu sediaan edible film di pasaran sebagai acuannya. Setelah masing-masing respon diplot contour, ditentukan batas maksimum dan minimum dari respon yang diinginkan, berdasarkan persyaratan SNI (Standard Nasional Indonesia) dan hasil pengukuran sediaan dipasaran sebagai pembanding. Untuk lebih jelasnya tentang standar edible film secara umum dapat dilihat pada Tabel 6 dan Tabel 7.

Tabel 6. Standar Edible Film Komersil

Grade	Tensile Strength	Elongasi	Transmisi Uap Air
	(N/cm²)	(%)	(g/cm² jam)

1	20 min	1000 min	0,1 maks	
2	15 min	700 min	0,15 maks	
3	10 min	500 min	0,2 maks	
4	7,0 min	300 min	0,3 maks	
5	5,0 min	100 min	0,5 maks	
6	4,0 min	70 min	0,7 maks	
7	3,0 min	50 min	1,0 maks	
8	2,0 min	30 min	1,5 maks	
9	1,5 min	20 min	2,0 maks	
10	1,0 min	10 min	2,5 maks	
11	0,7 min	5 min	3,0 maks	
12	0,5 min	•	4,0 maks	
13	0,3 min		5,0 maks	
14	0,2 min	-	10,0 maks	
15	0,1 min	-	20,0 maks	
Caa la a m. A		4\		

Sumber: Amaliya dan Putri (2014).

Tabel 7. Standar Edible Film Fisik

Jenis Standar <i>Edible Film</i>	Standar
Waktu pengeringan di oven pada suhu 40 – 45°C	40 – 72 jam
Kadar air	dibawah 20%
Ketebalan	0,1-0,20  cm
Waktu hancur	0,5 – 0,8 menit
Perpanjangan	1 – 1,08 cm

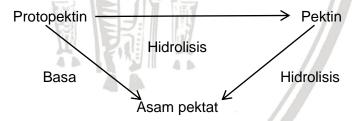
Sumber: Arifin et al., (2009).

2.5 Pektin

### 2.5.1 **Definisi Pektin**

Pektin merupakan polisakarida heterogen yang terdapat di dinding sel primer dan lamela tengah pada tanaman. Pektin secara alami menunjukkan keanekaragaman salam struktur molekul dan harus rentan terhadap konversi kimia serta enzimatik. Secara khusus, struktur halus pektin menunjukkan berbagai sifat fungsional yang mampu merangsang polimer tertentu. Perubahan selektif pada struktur molekul pektin membuat polimer tersebut cocok untuk berbagai aplikasi. Dengan demikian, dalam pengolahan buah dan sayuran, pektin mempunyai peran dalam mengendalikan tekstur dan sifat reologi makanan nabati utama Ngouemazong et al. (2015). Pektin banyak digunakan dalam proses pembuatan agar-agar, selai dan kembang gula dalam industri pangan. Pada industri farmasi dan kosmetik, pektin digunakan sebagai pencampur krim pasta, salep dan penstabil emulsi minyak dan air, pembuatan tablet, pil dan lain-lain. Edible film yang terbentuk dari pektin biasanya bersifat rapuh sehingga diperlukan penambahan plasticizer untuk mengubah sifat fisik dari film. Plasticizer dapat menurunkan gaya intermolekul dan meningkatkan fleksibilitas film dengan memperlebar ruang kosong molekul dan melemahkan ikatan hidrogen rantai polimer. Jenis plasticizer yang paling umum digunakan pada pembuatan edible film adalah gliserol, sorbitol dan polietilen glikol. Karena sifatnya yang hidrofilik maka plasticizer ini cenderung banyak menyerap uap air (Wirawan et al., 2012)

Pemisahan pektin dari jaringan tanaman menurut Ristianingsih et al., (2014) dapat dilakukan dengan cara ekstraksi. Pektin dapat larut dalam beberapa macam pelarut seperti air, beberapa senyawa organik, senyawa alkalis dan asam. Dalam ekstraksi pektin terjadi perubahan senyawa pektin yang disebabkan oleh proses hidrolisis protopektin. Proses tersebut menyebabkan protopektin berubah menjadi pektinat (pektin) dengan adanya pemanasan dalam asam pada suhu dan lama ekstraksi tertentu. Apabila proses hidrolisis dilanjutkan senyawa pektin akan berubah menjadi asam pektat. Skema perubahan protopektin menjadi pektin dan asam pektat dapat dilihat pada Gambar 3.



Gambar 3. Skema Perubahan Protopektin Menjadi Pektin dan Asam Pektat (Ristianingsih et al., (2014)

Komposisi kandungan protopektin, pektin, dan asam pektat di dalam buah sangat bervariasi tergantung pada derajat kematangan buah. Pada umumnya, protopektin yang tidak larut itu lebih banyak terdapat pada buah-buahan yang belum matang (Winarno, 1997).



### 2.5.2 Standar Mutu Pektin

Pektin merupakan serbuk halus atau sedikit kasar, berwarna putih dan hampir tidak berbau. Bobot molekul pektin bervariasi antara 30.000-300.000 g/mol. Kelarutan pektin berbeda-beda, sesuai dengan kadar metoksilnya. Pektin dengan kadar metoksil tinggi larut dalam air dingin, pektin dengan kadar metoksil rendah larut dalam larutan alkali atau oksalat. Pektin tak larut dalam aseton dan alcohol (Tuhuloula et al., 2013). Standar mutu pektin berdasarkan Internasional Pectiin Procedure Association dapat dilihat pada Tabel 8.

Tabel 8. Standar mutu pektin berdasarkan Internasional Pectin Procedure Association

ASSOCIATION	
Faktor Mutu	Kandungan
Kekuatan gel, grade min	150
Kandungan metoksil :	
Pektin metoksil tinggi, %	>7, 12
<ul> <li>Pektin metoksil rendah, %</li> </ul>	2,5 –7,12
Kadar asam galakturonat, %min	35
Kadar air, % maks	12
Kadar abu, % maks.	10
Derajat esterifikasi untuk	Y 11
<ul> <li>Pectin ester tinggi, % min</li> </ul>	50
<ul> <li>Pectin ester rendah, % maks</li> </ul>	50
Bilangan asetil, %	0,15 - 0,45
Berat Ekivalen	600 – 800

Sumber: Tuhuloula et al., 2013

Pektin tidak larut dalam aseton dan alkohol. Kandungan pektin di dalam tanaman berbeda-beda tergantung pada sumber dan metode ekstraksi yang dilakukan. Penyusun utama pektin biasanya asam D-galakturonat, yang terikat dengan α 1,4-glikosidik baik yang berupa asam bebas maupun yang teresterifikasi oleh gugus metil. Monomer-monomer ini berikatan membentuk suatu rantai utama yang disebut smooth region. Pektin dapat juga mengandung gugus asetil yang terikat pada atom C<sub>2</sub> dan atau C<sub>3</sub> dari asam anhidrogalakturonat, sedangkan logamlogam seperti kalsium, natrium atau amonium dapat berikatan dengan gugus karboksilnya (Hastuti, 2016). Pektin mudah larut dalam air, terutama air panas. Pektin dimanfaatkan dalam hal viskositas, stabilitas, tekstur, dan penampilan

makanan. Pektin juga digunakan dalam pembentukan gel dan bahan penstabil pada sari buah, bahan pembuatan jelly, jam dan marmalade (Nurhayati *et al.,* 2016). Struktur molekul dari pektin dapat dilihat pada Gambar 4.

Pectin (polygalacturonic acid)

Gambar 4. Struktur Pektin (Sumber :Rofikah, 2013)

### 2.5.3 Kegunaan Pektin

Pektin digunakan secara luas sebagai komponen fungsional pada industri makanan karena kemampuannya membentuk gel encer dan menstabilkan protein. Penambahan pektin pada makanan akan mempengaruhi proses metabolisme dan pencernaan khususnya pada adsorpsi glukosa dan kolesterol (Hariyati, 2006). Dalam industri makanan dan minuman, pektin dapat digunakan sebagai bahan pemberi tekstur yang baik pada roti dan keju, bahan pengental dan stabilizer pada minuman sari buah. Selain itu pektin juga berperan sebagai bahan pokok pembuatan jeli, jam, dan marmalade (Herbstreith dan Fox, 2005).

Pektin memiliki potensi yang baik dalam bidang farmasi menurut Hariyati (2006), sejak dahulu pektin digunakan dalam penyembuhan diare dan menurunkan kandungan kolesterol darah. Pada industri farmasi, pektin digunakan sebagai emulsifier bagi preparat cair dan sirup, obat diare pada bayi dan anak-anak, obat penawar racun logam, dan bahan penyusut kecepatan penyerapan bermacammacam obat. Selain itu menurut Hoejgaard (2004), pektin juga berfungsi sebagai bahan kombinasi untuk memperpanjang kerja hormon dan antibiotika, bahan pelapis perban (pembalut luka) untuk menyerap kotoran dan jaringan rusak atau

hancur sehingga luka tetap bersih dan cepat sembuh, serta bahan injeksi untuk mencegah pendarahan.



# BRAWIJAY

### 3. METODE PENELITIAN

### 3.1 Materi Penelitian

Materi dalam penelitian ini meliputi bahan penelitian dan alat penelitian.

Bahan penelitian dan alat penelitian akan dijelaskan lebih lanjut dibawah ini.

### 3.1.1 Bahan

Bahan-bahan yang digunakan dalam pembuatan gelatin kulit ikan kakap merah antara lain, kulit ikan kakap merah yang diperoleh dari Probolinggo, asam asetat (CH<sub>3</sub>COOH), N<sub>a</sub>OH, aquades, kertas lakmus, tissue, kertas saring, air, dan kertas label. Bahan saat pembuatan *edible film* antara lain gelatin kulit ikan kakap merah, gliserol, pektin, *tissue*, air, plastik bening, kertas saring kasar dan aquades. Sedangkan bahan-bahan yang digunakan untuk analisis *edible film* antara lain aquades, plasik klip, dan kertas label.

# 3.1.2 Alat

Alat yang digunakan dalam pembuatan gelatin kulit ikan kakap antara lain baskom, blender, beaker glass 1000 mL, beaker glas 500 mL, spatula, magnetic stirrer, gelas ukur 100 mL, corong, bola hisap, pipet serelogis timbagan digital, hot plate, oven, nampan, saringan ayak, termometer, oven dan waterbath. Kemudian alat-alat yang digunakan dalam pembuatan edible film antara lain oven, nampan plastik ukuran 20cm × 15cm, sendok bahan, bola hisap, pipet serelogis gelas ukur 100 ml, spatula dan timbangan digital. Alat yang digunakan untuk uji kadar air antara lain desikator, botol timbang, oven, gunting, timbangan digital, mortal dan alu, crustable tang. Alat-alat yang digunakan untuk uji kuat tarik antara lain penggaris, cutter dan tensile strength IMADA ZP 50-N. Alat-alat yang digunakan untuk uji ketebalan antara lain cutter, dan micrometer sekrup. Uji elongasi(%) dilakukan dengan menggunakan alat IMADA ZP 50-N.

### 3.2 **Metode Penelitian**

### 3.2.1 Metode

Metode yang dilakukan dalam penelitian ini adalah metode eksperimental. Menurut Nazir (2014), metode ekperimental merupakan suatu metode observasi di bawah kondisi buatan (artificial condition) dimana kondisi tersebut oleh peneliti diatur dan dibuatnya sehingga penelitian dilakukan dengan memanipulasi suatu objek yang akan diteliti serta adanya suatu kontrol terhadap obyek tersebut. Tujuan dari penelitian ini adalah untuk menyelidiki adanya hubungan sebab-akibat serta seberapa besar hubungan tersebut. Penelitian ini dilakukan dengan memberikan perlakuan-perlakuan tertentu pada obyek ekperimen dan menyediakan kontrol untuk perbandingan.

Penelitian secara ekperimental kebanyakan dilakukan dalam laboratorium atau suatu tempat dalam kondisi terkendali dan merupakan bagian dari penelitian kuantitatif. Penelitian dengan metode ini secara garis besar terdiri dari pra eksperimen (Penelitian pendahuluan). Eksperimen sesungguhnya dan eksperimen factorial serta eksperimen kuasi (Kumalaningsih, 2012).

### 3.2.2 Variabel Penelitian

Variabel adalah objek penelitian, atau apa yang menjadi titik perhatian suatu penelitian (Arikunto, 2006). Dalam variabel dibagi atas dua jenis, yakni variabel bebas dan variabel terikat. Variabel bebas adalah variabel yang diselidiki pengaruhnya, sedangkan variabel terikat adalah variabel yang diperkirakan akan timbul sebagai pengaruh dari variabel bebas (Surakhmad, 1994).

Variabel-variabel dalam penelitian ini terdiri dari variable bebas dan terikat, yakni:

- a. Variabel bebas yaitu variasi konsentrasi pektin yaitu 0%, 0,2%, 0,4%, 0.6%, 0.8% dan 1%.
- Variabel terikat yaitu ketebalan, kuat tarik, elongasi, kadar air, dan transmisi b.



uap air.

#### 3.3 Rancangan Penelitian

Analisa data pada penelitian ini menggunakan Rancangan Acak Lengkap (RAL) sederhana yaitu penambahan pektin dengan masing-masing 6 perlakuan. dan 4 kali ulangan. Semakin banyak ulangan maka nilai derajat ketelitian dari percobaan semakin tinggi namun biaya, alat dan bahan yang dibutuhkan semakin banyak. Jumlah pengulangan yang optimum dipengarui oleh banyak faktor dan homogenitas tempat percobaan yang belum jelas konsepnya hingga sekarang. Namun sebagai patokan ulangan optimum didapat dengan melihat derajat bebas galat pada penelitian. Sebagai patokan menurut Hanafiah (2016), jumlah ulangan optimum dapat dihitung menggunakan persamaan berikut :

t = perlakuan; r = ulangan; 15 = derajat bebas

 $t(r-1) \ge 15$ 

 $6(r-1) \ge 15$ 

6r -5 ≥ 15

6r ≥ 20

r ≥ 3.3

r≈4

Jadi, pada penelitian ini menggunakan r (ulangan) sebanyak 4 kali. Untuk lebih jelas maka kombinasi perlakuan dan ulangan dapat dilihat pada Tabel 9.

Tabel 1. Rancangan Penelitian Utama

		J		
	Ulangan			
Perlakuan	1	2	3	4
A (0%)	A1	A2	A3	A4
B (0,2%)	B1	B2	B3	B4
C (0,4%)	C1	C2	C3	C4
D (0,6%)	D1	D2	D3	D4
E (0,8%)	E1	E2	E3	E4
F (1%)	F1	F2	F3	F4

Langkah selanjutnya yaitu membandingkan antara F hitung dengan F tabel.

- Jika F hitung > dari F tabel 1 %. Maka perlakuan menyebabkan hasil sangat berbeda nyata.
- Jika F hitung < F tabel 5 %, maka perlakuan tidak berbeda nyata.</li>
- Jika F tabel 5 % < F hitung < F tabel 1 %, maka perlakuan menyebabkan hasil berbeda nyata.

Apabila dari hasil perhitungan didapatkan perbedaan yang nyata (F hitung > F tabel 5 %) maka dilakukan uji Tukey pada taraf 5 % menggunakan aplikasi SPSS versi 20. Selanjutnya untuk menentukn perlakuan terbaik dari semua parameter yang diukur dilakukan uji indeks efektivitas De Garmo *et al.*, (1984).

Langkah-langkah yang dilakukan dalam penentuan perlakuan terbaik yaitu variable-variabel yang diamati dalam pemilihan aternatif diurutkan berdasarkan bobot (weight) tingkat prioritas penentu. Bobot kemudian dinormalisasi dengan cara membagi masing-masing bobot dengn jumlah nilai bobot yang diberikan. Nilai efektivitas dihitung dari masing-masing alternative dengan mengikuti persamaan berikut:

$$Nilai\ Efektifitas = rac{Nilai\ hasil\ pengukuran - Nilai\ terburuk}{(Nilai\ terbaik - Nilai\ terburuk)}$$

Nilai efektifitas yang diperoleh dikalikan dengan nilai normalisasi dari bobot yang diberikan untuk masing-masing parameter. Langkah terakhir hasil kali dari nilai efektifitas dengan nilai normalisasi dijumlahkan pada masing-masing alternnatif. Nilai jumlah yang terbesar merupakan nilai perlkuan terbaik

#### 3.4 Prosedur Penelitian

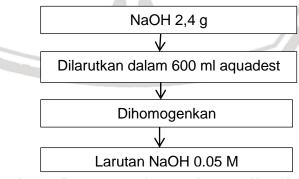
#### 3.4.1 Penelitian Pendahuluan

Penelitian pendahuluan dilakukan proses pembuatan gelatin yang bertujuan untuk memperoleh gelatin dan mengetahui formula terbaik pada pembuatan *edible film* gelatin ikan. Proses pembuatan gelatin kulit ikan yang terdiri dari preparasi

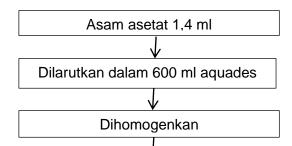
bahan dan proses pembuatan gelatin. Gelatin dari kulit ikan digunakan sebagai bahan utama dalam pembuatan edible film.

#### 3.4.1.1 Preparasi Bahan dan Pembuatan Gelatin

Tahap pertama dalam preparasi bahan diawali dengan NaOH dengan konsentrasi 0,05 M ditimbang sebanyak 2.4 gram kemudian dilarutkan dalam 600 ml aquadest dan dihomogenkan menggunakan spatula. Tujuan dari perendaman NaOH menurut Wijaya et al., (2015) untuk memaksimalkan proses degreasing, yaitu proses mengikis lemak pada bahan baku. Natrium hidroksida mampu mengikis lemak dikarenakan natrium hidroksida yang dilarutkan dalam air memiliki sifat panas sehingga dapat mengikis lemak. Tahap selanjutnya yaitu preparasi larutan asam. Larutan asam yang digunakan ialah larutan asam asetat dengan konsentrasi 0,05 M. Tahap pertama larutan asam diambil sebanyak 1,4 ml menggunakan pipet serologis. Kemudian larutan asam dilarutkan kedalam 600 ml aquadest dan dihomogenkan. Penggunaan asam asetat dalam proses pembuatan gelatin menurut Ulfah (2011) bertujuan untuk menghidrolisis kalogen sehingga mempermudah kelarutannya dalam air panas saat ekstrasi gelatin, hal ini terjadi karena struktur kalogen terbuka akibat beberapa ikatan dalam molekul proteinnya terlepas. Diagram alir pembuatan larutan basa NaOH dapat dilihat pada Gambar 5 dan asam asetat 0,1 M dapat dilihat pada Gambar 6



Gambar 1. Proses pembuatan larutan NaOH 0,05 M (Sumber: Pradaremeswari, 2016)





# Gambar 2. Proses Pembuatan Larutan Asam Asetat 0,1 M (Sumber: Pradaremeswari, 2016)

# Pembuatan Gelatin Kulit Ikan Kakap Merah (Modifiksi Trilaksani et al. 2012)

Kulit ikan dibersihkan dari kotoran yang berupa sisa daging, lapisan lemak dan kulit luar dilanjutkan dengan pengecilan ukuran dan dicuci dengan air mengalir. Pengecilan ukuran ini dilakukan untuk mempermudah pelarutan protein kolagen yang terkandung dalam kulit. Kulit ikan kemudian direndam dalam NaOH 0,05 M dengan perbandingan kulit:pelarut (1:6 b/v) selama 2 jam. Tahap selanjutnya pembilasan kulit dengan air mengalir hingga pH mendekati netral, kemudian direndam dengan asam asetat dengan konsentrasi 0,1 M perbandingan kulit:pelarut (1:6 b/v) selama 1 jam dan dinetralkan hingga pH mendekati 7 diikuti oleh tahap ekstraksi dengan perbandingan kulit:akuades (1:6 b/v) dengan suhu 55°C selama 4 jam. Kemudian dilakukan proses penyaringan yang dilakukan dengan kertas saring untuk memisahkan residu dan dilanjutkan dengan pengeringan menggunakan oven pada suhu 60°C selama 3-4 hari. Menurut Suptijah et al. (2017) gelatin yang dihasilkan kemudian ditimbang untuk mengukur rendemen dan diuji asam amino dengan UPLC. Diagram alir prosedur pembuatan gelatin dapat dilihat pada Gambar 7.

Direndam NaOH 0,05 M dengan perbandingan kulit:pelarut (1:6 b/v) selama 2 jam



Gambar 3. Diagram alir prosedur pembuatan gelatin kulit ikan (Trilaksani *et al.* 2012)

# 3.4.1.2 Penentuan Formulasi Edible Film (Modifikasi Jongjareonrak et al. 2006)

Tahapan ini bertujuan untuk mengetahui formulasi yang terbaik pada pembuatan edible film. Pada tahap ini dilakukan pembuatan edible film dengan formulasi gliserol dan gelatin dengan berbagai konsentrasi untuk menentukan

konsentrasi yang akan digunakan pada penelitian utama. Proses pembuatan *edible film* dengan penambahan gliserol mengacu pada metode Jongjareonrak *et al.* (2006) pertama gelatin serbuk ditimbang sebanyak 5% kemudian dilarutkan dalam 100 mL akuades. Tahap selanjutnya ditambahkan gliserol dengan konsentrasi 0,50% dan 0,75%, lalu dihomogenkan. Larutan film kemudian dipanaskan diatas *hot plate* pada suhu 70°C selama 30 menit sambil diaduk menggunakan *magnetic stirrer* hingga tercampur sempurna. Larutan kemudian dituang dalam nampan plastik dengan ukuran 20 x 20 cm dalam keadaan panas dan ditempatkan dalam oven pada suhu 55°C selama 18-20 jam. Tahap selanjutnya nampan yang terisi film dikeluarkan dari dalam oven dan dibiarkan pada suhu ruang selama 10 menit. Secara perlahan-lahan lapisan tipis yang terbentuk dikelupas (*peeling*) dengan ujung pisau yang tumpul sampai keseluruhan lapisan film terkelupas. Kemudian film dibungkus dengan plastik bening dan dimasukan kedalam wadah plastik yang sudah diberi *silica gel* untuk mencegah kerusakan film oleh kelembaban dan selanjutnya film siap untuk diuji daya tarik.

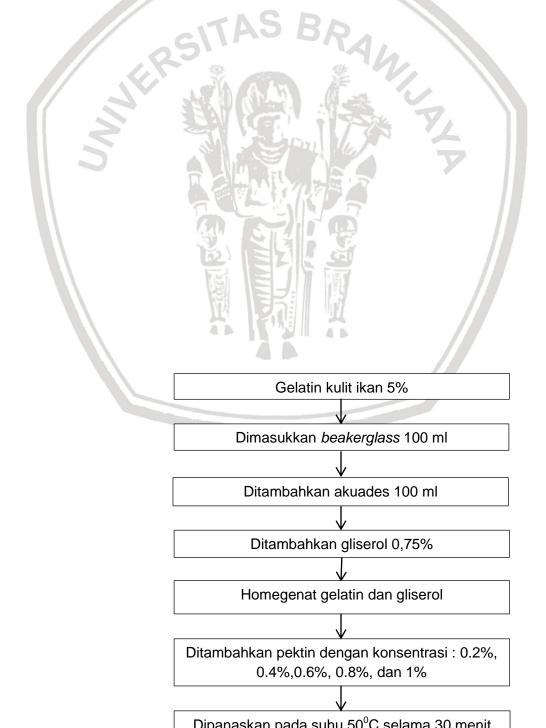
## 3.4.2 Penelitian Utama

Prosedur yang dilakukan pada penelitian utama mengacu pada hasil konsentrasi terbaik pada penentuan formulasi edible film. Penelitian utama dilakukan untuk mengetahui pengaruh penambahan pektin terhadap karakteristik edible film. Selain itu penelitian utama juga bertujuan untuk mengetahui konsentrasi pektin paling baik terhadap karakteristik edible film dari gelatin kulit ikan kakap dengan plasticizer gliserol.

Proses pembuatan *edible film* gelatin kulit ikan kakap merah dengan penambahan pektin mengacu pada metode modifikasi Salimah *et al.*, (2016), dengan modifikasi, gelatin kulit ikan (5% w/v) dilarutkan dalam aquades yang mengandung 0,75% gliserol. *Edible film* dibentuk dengan penambahan pektin (0%, 0,2%; 0,4%; 0,6%, 0,8%, dan 1%) kemudian diaduk menggunakan *hot plate* 

magnetic stirer suhu 50°C selama 30 menit. Larutan *edible film* kemudian dituang pada nampan plastik ukuran 20 x 20 cm, selanjutnya dikeringkan dalam oven pada suhu 50°C selama 18 jam dan dilakukan pelepasan lembaran *edible film* dari cetakan. Untuk diagram alir proses pembuatan *edible film* pada penelitian utama dapat dilihat pada Gambar 8

Edible film yang sudah siap kemudian dilakukan uji karakteristik edible film diantaranya ketebalan (Huri dan Fithri, 2014), kuat tarik dan elongansi (Amaliya dan Putri, 2014), kadar air (AOAC, 1995) dan transmisi uap air (Amaliya dan Putri, 2014).







## 3.5 Parameter Uji Gelatin

## 3.5.1 Randemen (AOAC, 1995)

Rendemen merupakan salah satu parameter yang penting dalam pembuatan gelatin. Rendemen merupakan persentase antara berat akhir proses dengan berat awal sebelum proses. Berat akhir proses yang digunakan adalah berat serbuk gelatin yang dihasilkan, sedangkan berat awal yang digunakan adalah berat bahan segar (kulit yang telah dicuci bersih). Rendemen ditentukan dengan penimbangan berat awal and berat akhir, lalu ditentukan nilai rendemennya dengan menggunakan rumus :

Randemen = 
$$\frac{\text{Berat gelatin kering}}{\text{Berat basah kulit}} \times 100\%$$

#### 3.5.2 Analisis Protein (AOAC, 1995)

Penentuan kadar protein dilakukan dengan metode kjeldahl. Kadar protein ditentukan dengan menimbang serbuk gelatin sebanyak 0,3 gr dan dimasukkan ke dalam labu kjeldah I 30 ml. Kemudian ditambah 2 gr K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 50 mg HgO dan 2,5 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Sampel didestruksi selama 1-1,5 jam sampai cairan berwarna hijau jernih lalu didinginkan dan ditambah air suling perlahan-lahan. Isi labu dipindahkan ke dalam alat destilasi, ditambah 10 ml NaOH pekat sampai berwarna coklat kehitaman lalu didestilasi. Hasil destilasi ditampung dalam erlenmeyer 125 ml yang berisi 5 ml H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> dan dititrasi dengan HCl 0.02 N sampai terjadi perubahan warna menjadi merah muda. Diagram pengujian kadar protein dapat dilihat pada Lampiran 1. Perhitungan kadar protein menggunakan rumus :

$$\% N = \frac{\text{(ml HCl - ml blanko)} \times 14.007 \times N HCl}{\text{mg sampel}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Protein} = \% N \times 6.25$$

# 3.5.3 Kadar Lemak (Bhatty, 1985 dengan modifikasi)

Kadar lemak suatu bahan mempengaruhi perubahan mutu suatu produk selama penyimpanan. Untuk menentukan kadar lemak dalam suatu bahan, metode yang dapat digunakan dibedakan menjadi 2 kelompok, yakni metode kering dan metode basah. Goldfisch merupakan salah satu metode kering yang dapat digunakan untuk menentukan kadar lemak dalam suatu bahan. Metode goldfisch merupakan suatu metode analisis kadar lemak dengan prinsip melarutkan lemak yang terkandung dalam bahan, dimana bahan akan dibasahi pelarut dan akan terekstraksi. Pelarut akan menguap dan lemak akan terakumulasi dalam wadah pelarut.

Penentuan kadar lemak menggunakan metode *goldfisch*, langkah awal yang dilakukan adalah mempersiapkan sampel serbuk gelatin, lalu ditimbang sebanyak 2 gram. Kemudian dibungkus menggunakan kertas saring dan diikat. Sampel yang

telah dibungkus dimasukkan dalam *thimble*. Selanjutnya bahan dan *thimble* dipasang pada tabung sampel yang terdapat pada bagian bawah kondensor *goldfisch*. Lalu pelarut petroleum eter dimasukkan dalam gelas piala sebanyak 60 ml dan dipasangkan pada kondensor *goldfisch*. Proses ekstraksi berlangsung selama 3-4 jam. Setelah itu sampel dikeringkan pada oven selama 30 menit untuk menghilangkan sisa pelarut. Kemudian didinginkan pada desikator selama 15 menit. Diagram pengujian kadar lemak dapat dilihat pada Lampiran 2. Kadar lemak dapat dihitung menggunakan rumus sebagai berikut:

$$kadar lemak = \frac{berat lemak dalam bahan}{berat sampel} \times 100\%$$

# 3.5.4 Analisis Kadar Air (AOAC, 1995)

Kadar air merupakan kandungan air dalam suatu bahan yang dapat dinyatakan berdasarkan bobot basah dan bobot kering. Kadar air salah satu parameter penting dari suatu produk pangan, karena berkaitan dengan mutu bahan, kesegaran, penampakan, serta daya tahan bahan. Metode yang digunakan dalam menentukan kadar air adalah metode oven. Hal yang pertama dilakukan adalah menimbang 5 gr serbuk *edible film* dan diletakkan dalam cawan kosong yang sudah ditimbang beratnya, dimana cawan dan tutupnya sebelumnya telah dikeringkan di dalam oven serta didinginkan di dalam desikator. Cawan yang berisi sampel kemudian ditutup dan dimasukkan ke dalam oven dengan suhu 100-102 °C selama 6 jam. Cawan tersebut lalu didinginkan di dalam desikator dan setelah dingin cawan ditimbang. Diagram pengujian kadar air dapat dilihat pada Lampiran 3. Kadar air dapat dihitung dengan rumus:

Kadar air (%) = 
$$\frac{W1 - W2}{Berat sampel} \times 100\%$$

Keterangan: W1 = berat (sampel + cawan) sebelum dikeringkan

W2 = berat (sampel + cawan) setelah dikeringkan

#### 3.5.5 Analisis Kadar Abu (AOAC, 1995)

Pengujian kadar abu dilakukan untuk menunjukkan kandungan mineral pada suatu suatu bahan. Penentuan kadar abu pada gelatin dilakukan bertujuan untuk mengetahui baik tidaknya proses ekstraksi dan mengetahui parameter nilai gizi. Prosedur penentuan kadar abu dilakukan dengan cara menimbang sebanyak 5 gr contoh dan dimasukkan ke dalam cawan porselen yang telah ditimbang dan dibakar di dalam tanur dengan suhu 600 °C serta didinginkan dalam desikator. Cawan yang berisi sampel dimasukkan ke dalam tanur pengabuan dan dibakar sampai didapat abu yang berwarna keabu-abuan. Pengabuan ini dilakukan dalam dua tahap, yaitu pertama diarangkan dengan kompor listrik hingga tidak ada asap dan kedua diabukan pada suhu 550°C dengan menggunakan tanur selama 5 jam. Cawan yang berisi abu tersebut didinginkan dalam desikator dan kemudian ditimbang. Diagram pengujian kadar abu dapat dilihat pada Lampiran 4. Kadar abu dihitung dengan rumus:

Kadar abu (%) = 
$$\frac{B2 - B1}{Berat sampel} \times 100\%$$

#### 3.5.6 Kekuatan Gel (Gaspar, 1998)

Kekuatan gel sangat penting dalam penentuan perlakuan terbaik dalam proses ekstraksi gelatin karena salah satu sifat penting gelatin adalah mampu mengubah cairan menjadi padatan atau mengubah sol menjadi gel yang *reversible*. Untuk pengujian kekuatan gel, hal yang dilakukan adalah menyiapkan larutan gelatin dengan konsentrasi 6,67 % (b/b) disiapkan dengan aquades (7,5 gram gelatin ditambah akuades 105 ml). Larutan diaduk menggunakan *magnetic stirrer* sampai homogen kemudian dipanaskan sampai suhu 80°C selama 15 menit. Larutan dituang dalam *Standard Bloom Jars* (botol dengan diameter 58-60 mm, tinggi 85 mm), ditutup dan didiamkan selama 2 menit. Kemudian diinkubasi pada suhu 10 °C selama 17±2 jam. Kekuatan gel diukur dengan menggunakan alat

Texture Analyzer merek STEVEN- LFRA. Alat ini menggunakan probe dengan luas 0,1923 cm2. Sampel diletakkan dibawah probe dan dilakukan penekanan dengan beban 97 gram. Tinggi kurva kemudian diukur dengan menggunakan jangka sorong. Diagram alir pengujian viskositas dapat dilihat pada Lampiran 5a.

#### 3.5.7 Viskositas (British Standard 757, 1975)

Viskositas merupakan gaya hambat alir molekul dalam sistem larutan. Prinsip pengukuran viskositas adalah mengukur ketahanan gesekan antar dua lapisan molekul berdekatan. Besarnya viskositas dipengaruhi oleh zat yang terlarut dalam larutan tersebut. Jika zat yang terlarut semakin banyak dan larutan semakin kental maka nilai viskositas yang dihasilkan akan semakin tinggi. Untuk menentukan nilai viskositas, hal yang perlu dilakukan adalah larutan gelatin dengan konsentrasi 6,67% (b/b) disiapkan dengan aquades (7 gr gelatin ditambah 105 ml aquades) kemudian larutan diukur viskositasnya dengan menggunakan alat Brookfield Syncro-Lectric Viscometer. Pengukuran dilakukan pada suhu 60°C dengan laju geser 60 rpm menggunakan spindel. Hasil pengukuran dikalikan dengan faktor konversi. Pengujian ini menggunakan spindle no.1 dengan faktor konversinya adalah 1, nilai viskositas dinyatakan dalam satuan centipoise (cP). Diagram alir pengujian viskositas dapat dilihat pada Lampiran 5b.

#### 3.5.8 Asam Amino (Saraswanti Indo Genetecha, 2012)

Untuk membuktikan bahwa hasil yang diperoleh adalah gelatin, maka dilakukan pengujian komposisi asam amino gelatin dengan UPLC (Ultrahigh Performance Liquid Chromatography). Dalam identifikasi komposisi asam amino oleh Saraswanti Indo Genetecha (2012), menjelaskan bahwa langkah pertama yang dilakukan dalam pengujian dengan metode UPLC adalah menimbang 0,1 gram sampel yang akan diuji. Kemudian ditambahkan 5 ml HCl 6N dan dicampur hingga merata dengan vortex. Lalu dihidrolisis selama 22 jam pada suhu 110°C. Selanjutnya sampel didinginkan terlebih dahulu dan dipindahkan ke labu ukur 50 ml,

kemudian ditambahkan aquabides hingga tanda batas. Setelah itu disaring menggunakan filter 0,45µm. Filtrat diambil 500µl dengan pipet kemudian ditambahkan 40µm ABBA dan 460µl aquabides. Selanjutnya diambil 10µl larutan menggunakan pipet dan ditambahkan 70µl *AccQ-Fluor Borate*. Kemudian dicampur hingga rata dengan vortex. Setelah tercampur rata, ditambahkan 20 µl *reagent fluor A*, kemudian di vortex kembali dan didiamkan selama 1 menit. Selanjutnya diinkubasi selama 10 menit pada suhu 55°C. Larutan yang telah diinkubasi, kemudian disuntikkan pada sistem UPLC. Skema pengujian komposisi asam amino disajikan pada Lampiran 6.

Hasil yang diperoleh dari suntikkan pada sistem UPLC, dihitung untuk mendapatkan kadar asam amino dengan menggunkan rumus sebagai berikut.

Kadar Asam Amino (mg/Kg) = 
$$\frac{\text{Area std/AABA std } \times \text{v akhir (ml) } \times \text{fp} \times \text{x C std}}{\text{Area Spl/ AABA } \times \text{spl gr contoh}}$$

% Kadar Asam Amino = 
$$\frac{\text{Kadar asam amino } (\frac{\text{mg}}{\text{kg}})}{10000}$$

#### 3.6 Parameter Uji Edible Film

#### 3.6.1 Ketebalan (Huri dan Fithri, 2014)

Ketebalan merupakan parameter penting yang berpengaruh terhadap penggunaan film dalam pembentukan produk yang akan dikemasnya. Ketebalan film akan mempengaruhi permeabilitas gas. Semakin tebal *edible film* maka permeabilitas gas akan semakin kecil dan melindungi produk yang dikemas dengan lebih baik. Ketebalan juga dapat mempengaruhi sifat mekanik film yang lain, seperti *tensile strength* dan *elongation*. Namun dalam penggunaannya, ketebalan *edible film* harus disesuaikan dengan produk yang dikemasnya. Uji ketebalan dilakukan dengan menggunakan alat mikrometer pada 3 tempat yang berbeda kemudian hasil pengukuran dirata-rata sebagai hasil ketebalan film. Ketebalan dinyatakan dalam μm sedangkan mikrometer yang digunakan memiliki ketelitian 0,01 μm.

#### 3.6.2 Kuat Tarik dan Elongansi (Amaliya dan Putri, 2014)

Analisis tensile strength dan elongasi dilakukan dengan menggunakan alat Imada Force Measurement tipe ZP-200N. Dengan mengikuti prosedur kerja alat maka akan mendapatkan data untuk tensile strength dan elongasi edible film. Dari alat tersebut akan didapatkan data untuk gaya (force) yang diperlukan untuk memutuskan edible film dan peranjangan edible film sampai edible film tersebut putus. Berikut ini adalah rumus untuk menghitung tensile strength dan elongasi edible film:

Kuat Tarik (N/cm²) = 
$$\frac{\text{Gaya}}{\text{Satuan luas (cm²)}}$$
  
Elongasi (%) =  $\frac{\text{Perpanjangan edible film (cm)}}{\text{Panjang awal edible film}} \times 100\%$ 

# 3.6.3 Analisis Kadar Air (AOAC, 1995)

Kadar air merupakan kandungan air dalam suatu bahan yang dapat dinyatakan berdasarkan bobot basah dan bobot kering. Kadar air salah satu parameter penting dari suatu produk pangan, karena berkaitan dengan mutu bahan, kesegaran, penampakan, serta daya tahan bahan. Metode yang digunakan dalam menentukan kadar air adalah metode oven. Hal yang pertama dilakukan adalah menimbang 5 gr serbuk edible film dan diletakkan dalam cawan kosong yang sudah ditimbang beratnya, dimana cawan dan tutupnya sebelumnya telah dikeringkan di dalam oven serta didinginkan di dalam desikator. Cawan yang berisi sampel kemudian ditutup dan dimasukkan ke dalam oven dengan suhu 100-102 °C selama 6 jam. Cawan tersebut lalu didinginkan di dalam desikator dan setelah dingin cawan ditimbang. Diagram pengujian kadar air dapat dilihat pada Lampiran 4. Kadar air dapat dihitung dengan rumus :

Kadar Air = 
$$\frac{W1-W2}{Berat sampel} \times 100\%$$

Keterangan: W1 = berat (sampel + cawan) sebelum dikeringkan W2 = berat (sampel + cawan) setelah dikeringkan

# 3.6.4 Transmisi uap air (Amaliya dan Putri, 2014)

Analisis laju transmisi uap air dilakukan dengan cara *edible film* dipotong berdiameter ± 5 cm dan diletakkan diantara dua wadah (minuman gelas). Wadah 1 diisi air dan wadah ke 2 diisi dengan silika gel yag telah diketahui beratnya (konstan). Kemudian didiamkan selama 1 jam dan transmisi uap air dihitung dengan rumus:

Transmisi uap air =  $\frac{W}{A}$ 

Dimana: W = perubahan berat A = luas area film (cm<sup>2</sup>).



# 4. HASIL DAN PEMBAHASAN

#### 4.1 Penelitian Pendahuluan

Penelitian pendahuluan bertujuan untuk mencari perbandingan basa dan asam dalam pembuatan gelatin dengan hasil perlakuan terbaik yang akan digunakan pada penelitian utama. Hasil uji karakteristik gelatin ikan kakap merah dapat dilihat pada Tabel 10.

Tabel 10. Hasil Pengujian Parameter Proksimat dan Fisikokimia Gelatin Kulit Ikan Kakap Merah dengan Gelatin Komersial dan Gelatin Standar

Parameter Proksimat dan Fisikokimia	Gelatin Kulit Gelatin Ikan Kakap Standar Merah (SNI, 199		Gelatin (Yenti, 2015)	Gelatin Tipe B (Amiruldin, 2007)
Rendemen (%)	11 ± 3,3	a) - 1 55	50 - V	1
Kadar Air (%)	$10,5 \pm 0,707$	Maks. 16	5,7	- 1
Kadar Abu (%)	1,25 ± 0,353	Maks. 3,25	0,2	0,5 - 2,0
Kadar Protein (%)	87,06 ± 0,618		85,5	
Kadar Lemak (%)	0,515 ± 0,021		0,4	/-/
Viskositas (cP)	$4,5 \pm 0,707$	2,5 - 5,5	4,1	2,07-7,5
Kekuatan Gel (N)	0,55 N ± 0,35		0,66	50-300 (bloom)

#### 4.1.1 Rendemen

Rendemen merupakan jumlah gelatin yang terbentuk berbanding dengan jumlah bahan segar kulit ikan. Rendemen sangat penting karena dapat menentukan tingkat efisien dari perlakuan yang digunakan. Efisiensi gelatin dapat dilihat dari nilai rendemen yang dihasilkan. Semakin tinggi nilai rendemen maka semakin efisien perlakuan yang diberikan (Tazwir *et al.* 2009). Hasil rendemen gelatin kulit ikan kakap merah dapat dilihat pada Tabel 11.



Tabel 11. Hasil Rendemen Gelatin Kulit Ikan Kakap Merah

Perlakuan	Rendemen
NaOH 0,05 : CH₃COOH 0,1	11 ± 3,3
NaOH 0,1 : CH₃COOH 0,05	4,23 ± 2,3
NaOH 0,1 : CH₃COOH 0,1	6,3 ± 2,42

Dari (Tabel 11) dapat dilihat bahwa perbandingan konsentasi basa dan asam memberikan pengaruh yang berbeda-beda. Nilai rendemen kulit ikan kakap berkisar 2,3% sampai 13,5%. Nilai rendemen terbesar diperoleh pada konsentarsi basa 0.05 dan asam 0.1 yaitu 11±3,3%, sedangkan nilai rendemen terkecil dihasilkan pada konsentrasi 0.1 : 0.05 yaitu sebesar 4,23±2,3. Menurut penelitian Setiawati (2009), rendemen gelatin kulit ikan kakap merah yang berkisar antara 11,04%-16,8%. Dari hasil didapat penelitian terlihat kecendrungan semakin tinggi asam yang digunakan maka nilai rendemen yang dihasilkan semakin tinggi. Peningkatan nilai rendemen gelatin pada penelitian ini disebabkan oleh tingginya nilai asam. Jumlah asam berperan dalam memutuskan ikatan hidrogen antara kolagen pada saat perendaman.

Hal ini sesuai dengan pernyataan Zulkifli et al. (2014), rendemen gelatin dipengaruhi oleh pH, suhu ekstraksi dan konsentrasi asam. Pada saat perendaman, asam akan memecahkan ikatan heliks kolagen yang terdapat di dalam matriks melalui ion asam yang ada di dalamnya, semakin asam suatu pelarut (semakin menurun nilai pH) maka jumlah heliks kolagen yang terurai akan semakin banyak. Ulfah (2011) melaporkan bahwa larutan asam asetat dapat menghidrolisis kolagen sehingga mempermudah kelarutannya dalam air panas pada saat ekstraksi gelatin sehingga struktur kolagen terbuka akibat beberapa ikatan dalam molekul proteinnya terlepas. Ditambahakn Sompie et al., (2012) menyatakan semakin tinggi konsentrasi asam asetat semakin banyak rendemen gelatin yang dihasilkan. Menurut Jamilah dan Harvinder (2002), proses pretreatment basa dan asam menghasilkan rendemen yang tinggi hal ini

dsebabkan oleh meningkatnya bukaan kulit crosslink pada pengembangan sementara proses leaching, pencucian dan denaturasi selama proses ekstraksi dapat menyebabkan nilai rendemen menjadi rendah.

#### 4.1.2 Kadar Protein

Protein merupakan polimer dari sekitar 21 asam amino yang berlainan dan dihubungkan dengan ikatan peptida. Protein di dalam gelatin termasuk protein sederhana dalam kelompok skleproprotein dan mempunyai kadar protein yang tinggi karena gelatin diperoleh dari hidrolisis atau penguraian kalogen dengan panas (Adiningsih dan Purwanti, 2015). Berdasarkan hasil penelitian (Tabel 10), kadar protein gelatin kulit ikan kakap merah yakni 87,0625%. Nilai ini kurang dari kadar protein penelitian Trilaksani et al. (2012), yaitu 88,88% dan lebih dari gelatin komersial 85.99%. Kadar protein gelatin kulit ikan kakap merah yang lebih tinggi diduga karena bahan baku yang digunakan mempunyai kadar protein cukup tinggi.

Kadar protein gelatin dipengaruhi oleh proses perendaman kulit dan proses ekstraksi. Proses perendaman terjadi reaksi pemutusan ikatan hidrogen dan pembukaan struktur koil kolagen yang terjadi secara optimum sehingga jumlah protein yang terekstrak pada suhu yang tepat menjadi banyak. Tingginya kadar protein yang terkandung dalam gelatin kulit ikan kakap merah mengindikasikan bahwa gelatin tersebut memiliki mutu yang baik. Menurut Rusli (2004) bahwa berdasarkan berat keringnya, gelatin terdiri dari 98-99% protein. . Ditambahkan Peranginangin et al. (2004) jika protein terdenaturasi susunan ikatan rantai polipeptida terganggu dan molekul protein terbuka menjadi struktur acak dan selanjutnya terkoagulasi, sehingga jumlah kolagen yang terekstraksi lebih rendah.

#### 4.1.3 Kadar Lemak

Penentuan kadar lemak cukup penting karena lemak berpengaruh terhadap perubahan mutu gelatin selama penyimpanan. Kerusakan lemak yang utama diakibatkan oleh proses oksidasi sehingga timbul bau dan rasa tengik yang disebut dengan proses ketengikan. Lemak berhubungan dengan mutu karena kerusakan lemak dapat menurunkan nilai gizi serta menyebabkan penyimpangan rasa dan bau (Winarno 1997). Dimana gelatin yang bermutu tinggi diharapkan memiliki kandungan lemak yang rendah bahkan tidak mengandung lemak (DeMan,1997). Hasil penelitian kadar lemak gelatin kulit ikan kakap merah (Tabel 10) adalah 0,515%. Nilai ini lebih tinggi jika dibandingkan dari hasil penelitian Setiawati (2009), yang berjumlah 0,33% dan cukup baik karena kadar lemak tidak melebihi batas 5% yang merupakan salah satu persyaratan mutu gelatin (Pelu et al. 1998).

Kadar lemak pada gelatin sangat tergantung pada perlakuan selama proses pembuatan gelatin, mulai dari tahap pembersihan kulit hingga tahap penyaringan filtrat hasil ekstraksi. Perlakuan yang baik pada tiap tahap proses pembuatan gelatin akan mengurangi kandungan lemak yang ada dalam bahan baku. Menurut Trilaksani et al. (2012) faktor lain yang mempengaruhi kadar lemak pada gelatin kulit ikan kakap merah yaitu proses perendaman NaOH selama 2 jam. Natriumm hidroksida mampu mengkalis lemak yang masih tersisa pada kulit ikan, ini dikarenakan natrium hidroksida yang dilarutkan dalam air akan memiliki sifat panas sehingga dapat mengikis lemak. Menurut Tazwir (2009), soda api yang dalam ilmu kimia disebut NaOH (Natrium hidroksida) merupakan sejenis basa logam kuatis. Dalam dunia medis, soda api memang dikenal sebagai bahan yang bersifat melarutkan jaringan lemak. Rusli (2004) dalam penelitiannya rendahnya kadar lemak gelatin kulit ikan kakap merah yang dihasilkan menunjukkan bahwa proses penyaringan yang dilakukan sudah cukup

baik untuk memisahkan lemak dari filtrat gelatin. Hal ini terlihat pada saat penyaringan dengan menggunakan kain saring, dimana lemak banyak yang tertinggal pada kain, sehingga tidak terikut pada saat pengeringan

#### 4.1.4 Kadar Air

Kadar air merupakan parameter penting dari suatu produk pangan, karena kadar air sangat erat hubungannya dengan umur simpan gelatin. Kandungan air dalam bahan pangan ikut menentukan penerimaan, kesegaran dan daya tahan bahan tersebut (Iqbal et al., 2015). Hasil penelitian kadar air gelatin (Tabel 10) menunjukkan bahwa kadar air gelatin kulit ikan kakap merah adalah 10,5%. Kadar air tersebut lebih rendah dibandingkan hasil pengujian Setiawati (2009), yaitu 10,19% dan masih memenuhi standar yang syaratkan SNI (1995), maksimal 16%.

Menurut Astawan dan Aviana (2002), penurunan kadar air ini disebabkan oleh struktur kolagen yang semakin terbuka dengan ikatan yang lemah, akibatnya menghasilkan gelatin dengan struktur yang lemah, sehingga daya ikat air pada gelatin juga kurang kuat. Daya ikat air yang lemah pada gelatin akan membuat air mudah menguap pada saat pengeringan. Buckle et al. (1987) juga menyatakan bahwa alat dan suhu pengeringan merupakan faktor yang mempengaruhi nilai kadar air bahan hasil pengeringan. Kadar air yang rendah menurut Gunawan et al. (2017) bahwa akan mempengruhi mutu gelatin terutama pada ketengikan gelatin dan warna yang kurang cerah.

#### 4.1.5 Kadar Abu

Abu adalah zat anorganik yang tidak ikut terbakar dalam proses pembakaran zat organik. Zat tersebut adalah kalsium, kalium, natrium, besi, magnesium dan mangan (Desrosier, 1988). Kadar abu dapat digunakan untuk menentukan total mineral dalam bahan karena pada tahap pengabuan akan terjadi proses pembakaran dan oksidasi kompoen organic bahan pangan dan menyisakan residu anorganik seperti mineral (Mardiyah, 2017). Hasil penelitian (Tabel 10) diperoleh nilai kadar abu gelatin kulit ikan kakap adalah 1,5%. Berdasarkan hasil pengujian Setiawati (2009), kandungan abu gelatin lebih tinggi yakni 0,4%. Nilai ini sesuai dengan standar yang ditetapkan SNI (1995) yaitu maksimum 3,25% dan termasuk dalam kisaran standra abu gelatin yang ditentukan *Food Chemical Codex* (1996) yaitu tidak lebih dari 3%. Kadar abu yang rendah pada gelatin kulit ikan bias diaplikasikan kedalam produk.

Kadar abu ditentukan oleh proses pencucian atau demineralisasi, semakin banyak mineral yang luruh maka nilai kadar abu semakin rendah. Rendahnya kadar abu gelatin kulit ikan kakap merah diduga karena banyaknya jumlah mineral yang ikut larut dalam proses pencucian. Menurut Junianto (2006), kadar abu gelatin dipengaruhi oleh kandungan bahan baku, metode penyaringan dan ekstrasi yang dilakukan. Besar kecilnya pengabuan sangat ditentukan pada saat dimenarilisasi. Selama perendaman dalam larutan basa, terjadi reaksi antara asam dengan kalsium phosphate yaitu komponen senyawa pembentuk struktur tulang. Hasil reaksi antara keduanya menghasilkan garam kalsium yang larut. Dengan demikian semakin banyak kalsium yang luruh maka kadar abu gelatin semakin rendah.

#### 4.1.6 Kekuatan Gel

Kekutan gel sangat penting dalam penentuan perlakuan yang terbaik dalam proses ekstraksi gelatin, karena salah satu sifat penting gelatin adalah mampu mengubah cairan menjadi padatan atau mengubah bentuk sol menjadi gel yang bersifat *reversible*. Kemampuan inilah yang menyebabkan gelatin sangat luas penggunaannya baik dalam bidang pangan, farmasi maupun bidang lainnya.

Hasil penelitian titik gel gelatin kulit ikan kakap merah (Tabel 10) diperoleh kekuatan gel gelatin kulit ikan kakap yakni 0,55 Nilai-nilai tersebut lebih

tinggi dibandingkan dengan kekuatan gel gelatin menurut Yenti *et al.* (2015), yaitu antara 0,667 N - 1,467 N. Perbedaan nilai kekuatan gel ini dipengaruhi oleh proses perendaman menggunakan asam yang berbeda. Kekuatan gel terkecil disebabkan terjadinya hidrolisis lanjutan pada kalogen yang sudah menjadi gelatin dan menyebabkan pendeknya rantai asam amino sehingga kekuatan gelnya rendah. Rantai asam amino pendek menyebabkan interaksi dengan molekul air semakin rendah sehingga tidak mampu untuk membentuk gel (Hafidz, 2011). Ditambahkan oleh Gunawan *et al.* (2017) perendaman kulit ikan dalam larutan asam asetat dengan konsentrasi yang tinggi akan menyebabkan terjadi hidrolisis lanjutan pada kolagen yang sudah terdispersi menjadi gelatin sehingga dihasilkan rantai asam amino lebih pendek berakibat turunnya kekuatan gel.

Menurut Glicksman (1969), kekuatan gel dipengaruhi oleh asam, alkali dan panas yang akan merusak struktur gelatin sehingga gel tidak terbentuk. Pembentukkan dan kekuatan gel yang dihasilkan tergantung pada kandungan rantai α dan distribusi bobot molekul. Penurunan kekutan gel seiring dengan peningkatan bobot molekul gelatin. Gelatin dengan molekul yang lebih besar mempunyi rantai yang dihubungkan dengan ikatan kovalen sehingga jaringan ikat antar molekul lemah. Secara garis besar proses pembentukan gel terjadi karena adanya ikatan hydrogen (NH-O) antara rantai polimer sehingga membentuk struktur tiga dimensi yang mengandung pelarut pada celah-celahnya.

#### 4.1.7 Viskositas

Viskositas adalah daya aliran molekul dalam sistem larutan. Sistem koloid dalam larutan dapat meningkat dengan cara mengentalkan cairan sehingga terjadi absorbsi dan pengembangan koloid (Glicksman, 1969). Viskositas larutan gelatin terutama tergantung pada tingkat hidrodinamik antara molekul-molekul

gelatin itu sendiri. Disamping itu juga, viskositas tergantung pada temperatur (di atas 40°C viskositas menurun secara eksponensial dengan naiknya suhu), pH (viskositas terendah pada titik isoelektrik) dan konsentrasi dari larutan gelatin (Ward dan Courts, 1977).

Hasil penelitian viskositas gelatin kulit ikan kakap merah (Tabel 10) diperoleh viskositas gelatin kulit ikan kakap merah yaitu 4,5 cP. Nilai ini kurang dari viskositas penelitian Setiawati (2009) yaitu berkisar antara 12,3-17,4 cP dan sesuai dengan standar viskositas gelatin menurut GMIA (2012), yaitu antara 1,5 – 7,5 cP. Viskositas gelatin dipengaruhi oleh kadar air. Hal ini diperkuat pendapat dari Kurniadi (2009), nilai viskositas atau kekentalan larutan gelatin sangat erat kaitannya dengan kadar air gelatin kering. Semakin kecil kadar air gelatin kering maka kemampuannya untuk mengikat air (untuk membentuk gel) akan semakin tinggi. Semakin banyak jumlah air yang terikat oleh gelatin maka larutan akan menjadi semaki kental, yang secara langsung berpengaruh pada semakin tingginya nilai viskositasn yang diukur.

Menurut Glicksman (1969), residu mineral yang tertinggal dalam gelatin dapat mempengaruhi karakteristik mutu gelatin. *Aldehyde* yang mempertahankan ikatan silang (*cross-link*) dala molekul gelatin akan membentuk *polyaldehyde* dengan residu mineral tersebut, sehingga menurunkan kelarutan dalam air dan meningkatkan viskositasnya. Viskositas juga dipengaruhi oleh beberapa faktor antara lain konsentrasi, suhu, tingkat disperse dan teknik perlakuan. Viskositas larutan gelatin akan meningkat dengan peningkatan konsentrasi gelatin.

#### 4.1.8 Asam Amino

Asam amino merupakan salah satu faktor penting yang mempengaruhi kekuatan gel dan viskositas gelatin. Komposisi asam amino tersebut menyebabkan gelatin sebagai bahan yang multiguna dalam berbagai industri. Gelatin dapat berfungsi sebagai bahan pengisi, pengemulsi (*emulsifier*),

pengikat, pengendap, pemerkaya gizi, pengatur elastisitas, dapat membentuk lapisan tipis yang elastis, membentuk film yang transparan dan kuat, kemudian sifat penting lainnya yaitu daya cernanya yang tinggi dan dapat diatur, sebagai pengawet, humektan, pengental, penstabil, dan lain-lain. Gelatin mengandung asam amino essensial yang cukup lengkap yang dibutuhkan tubuh. Satu asam amino essensial yang hampir tidak terkandung dalam gelatin yaitu triptophan (Hastuti dan Sumpe, 2007). Asam amino glisin dan prolin memiliki peran penting dalam karakteristik fisik gelatin. Kandungan glisin pada gelatin sangat berperan penting dalam pengikatan air (Agustin, 2013). Berdasarkan profil asam amino perlakuan terbaik, dapat dideteksi pada gelatin kulit ikan kakap terdapat 15 jenis asam amino yang dilihat pada Tabel 12.

Tabel 12. Komposisi Asam Amino Gelatin Kulit Ikan Kakap

No	Jenis Asam Amino	Hasil	Gelatin Kulit Ikan Kakap	Gelatin Ikan
		(%)	(Mureithi <i>et al</i> , 2017)	Komersial
1	L-Tirosin	0,52	0,87	0,4
2	L-Leusin	2,21	2,93	3,11
3	L-Prolin	11,66	14,16	11,09
4	L-Histidin	0,71	0,76	1,02
5	L-Theorin	2,63	1,21	1,43
6	L-Asam Aspartat	4,24	5,15	4,97
7	L-Lisin	3,83	2,73	3,11
8	L-Glisin	19,88	34,84	42,71
9	L-Arginin	8,12	3,51	7,01
10	L-Alanin	8,53	14,81	7,73
11	L-Valin	1,81	2,55	2,08
12	L-Isoleusin	0,76	1,38	1,32
13	L- Fenialanin	2,21	1,92	1,63
14	L-Asam Glutamat	8,22	8,67	6,19
15	L-Serin	2,70	2,45	2,87
	Total	78,03	97,94	106,67

Berdasarkan Tabel 12, dapat diketahui bahwa komposisi asam amino tertinggi pada gelatin ikan kakap dengan metode HPLC diperoleh bahwa kandungan L-Glisin lebih tinggi yakni sebesar 19,88% dan L- Prolin 11,66%. Menurut Yuniarti et al. (2013), tingginya asam amino glisin diduga adanya kandungan kolagen yang berasal dari kulit ikan yang mash melekat pada dinding. Secara umum protein tidak banyak mengandung glisin. Pengecualiannya ialah pada kolagen yang dua per tiga dari keseluruhan asam aminonya adalah glisin. Glisin merupakan asam amino nonesensial bagi manusia. Glisin berperan dalam sistem saraf sebagai inhibitor neurotransmiter pada sistem saraf pusat (CNS). Menurut penelitian Adiningsih dan Tatik (2015), kandungan glisin yang tinggi pada gelatin dapat mengakibatkan gelatin larut dalam air dan mampu membentuk emulsi. Hal ini karena glisin merupakan asam amino yang mempunyai sifat hidrofilik.

Asam amino lain yang menyusun gelatin adalah *L-Prolin*. Menurut Suryanti *et al.* (2017), karakteristik spesifik dari gelatin yakni dengan adanya komposisi asam amino prolin. Asam amino prolin berperan dalam stabilitas struktur molekul kalogen *triple helix* melalui ikatan hidrogen diantara molekul air bebas.

#### 4.1.9 Penentuan Formulasi Pembuatan Edible Film

Tahap penentuan formulasi bertujuan untuk memperoleh dan mengetahui formulasi terbaik pada pembuatan *edible film* gelatin ikan dengan penambahan *plasticizer* gliserol. Formulasi terbaik digunakan sebagai bahan utama dalam pembuatan *edible film*. Hasil uji fisik *edible film* dengan penambahan konsentrasi gliserol yang berbeda-beda disampaikan pada Tabel 13.

Tabel 13. Formulasi Konsentrasi Gliserol *Edible Film* Gelatin Kulit Ikan Kakap

		-00 00		
Konsentrasi gliserol (%)	Kuat Tarik	Elongasi	Ketebalan	Keterangan lain
0.50	12,21 ± 1,58	6,166 ± 0,70	123,5 ± 2,59	Tidak lengket Rapuh
0.65	$10,01 \pm 0,45$	13,33 ±8,48	$127,83 \pm 0,23$	Tidak lengket Mudah patah
0.75	$7,55 \pm 0,99$	133,33 ± 14,14	134,83 ± 2,12	Sedikit İengket Elastis

Berdasarkan hasil penelitian (Tabel 13) menunjukkan kuat tarik *edible film* dengan penambahan gliserol 0,5%, 0,65% dan 0,75% masing-masing bernilai 12,21 MPa, 10,01 MPa, dan 7,55 MPa. Formula penambahan gliserol kosentrasi

0,75% memberikan karakteristik terbaik diantara semua perlakuan. Dapat dilihat bahwa semakin besar konsentrasi gliserol yang ditambahkan akibatnya kuat tarik edible film yang dihasilkan semakin rendah. Hal ini karena gliserol dapat mengurangi ikatan hidrogen internal pada ikatan intermolekular sehingga dapat menurunkan kuat tarik dari edible film yang dihasilkan. Menurut Arvanitoyannis et al. (1997) besarnya kekuatan tarik ditentukan oleh struktur jaringan yaitu bentuk anyaman dan kandungan protein dalam kolagen pada gelatin edible film. Pada penelitian Bourtoom (2007), menjelaskan gliserol sebagai plasticizer mampu mengurangi ikatan hidrogen internal dengan meningkatkan ruang kosong antar molekul yang akan diisi oleh gliserol, sehingga menurunkan kekakuan dan meningkatkan elastisitas film. Hal ini didukung pernyataan Sitompul dan Elok (2017), bahwa sifat elastisitas edible film dapat dipengaruhi oleh polaritas senyawa pembentuknya. Senyawa yang bersifat polar akan menyebabkan terjadinya ikatan antara air-polimer, sehingga ikatan antar polimer menjadi berkurang dan elastisitas film meningkat.

Perpanjangan adalah ukuran kemampuan edible film merenggang/memanjang (Julianto, 2011). Tabel 13 menunjukkan pengaruh penambahan gliserol terhadap perpanjangan edible film dari gelatin kakap merah. Hasil penelitian menunjukkan penambahan gliserol 0,5% memberikan nilai perpanjangan (elongation) sebesar 6,166±0,70%, penambahan gliserol bernilai 13,33±8,48%, dan penambahan glisrol 0,75% 133,33±14,14%. Hasil penelitian ini sejalan dengan penelitian Ningsih (2015), dimana perlakuan konsentrasi gliserol yang semakin tinggi akan meningkatkan kemuluran. Menurut Hendra et al. (2015) hal ini disebabkan karena gliserol merupakan molekul hidrofilik dengan berat molekul rendah yang masuk atau menyela kedalam rantai protein yang kemudian mengurangi interaksi intermolekul dan mengakibatkan jarak antar molekul semakin besar sehingga

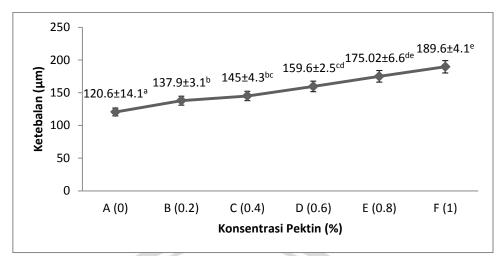
dapat meningkatkan elastisitas *film*. Mulyadi *et al.* (2016), menambahkan semakin banyak gugus –OH yang terperangkap maka persen pemanjangan semakin meningkat. Gugus –OH dalam matrik tersebut berfungsi menurunkan interaksi antar polimer sihingga daya kohesif matrik *film* menurun yang mengakibatkan *edible film* lebih elastis.

Ketebalan merupakan sifat fisik *edible film* yang dipengaruhi oleh konsentrasi padatan terlarut pada larutan *film* dan ukuran pencetak (Julianto, 2011). Tabel 15. menunjukkan bahwa ketebalan *edible film* pada penelitian ini adalah123,5±2,59 μm. Menurut Mulyadi *et al.* (2016) konsentrasi padatan dalam *edible film* dipengaruhi oleh penambahan gliserol dalam pembuatan *edible film*. Sebaliknya semkin rendah konsentrasi gliserol maka ketebalan *edible film* semakin berkurang atau semakin tipis.

#### 4.2 Penelitian Utama

#### 4.2.1 Ketebalan

Ketebalan merupakan parameter penting yang berpengaruh terhadap penggunaan *film* dalam pembentukan produk yang akan dikemasnya. Ketebalan film akan mempengaruhi kuat tarik dan transmisi uap air. Semakin tebal *edible film* maka akan melindungi produk yang dikemas dengan lebih baik. Namun dalam penggunaannya, ketebalan *edible film* harus disesuaikan dengan produk yang dikemasnya (Kusumasmawati, 2007). Pada penelitian ini bahwa ketebalan *edible film* berkisar antara 120,6±14,1° μm – 189,6±4,1° μm. Grafik rerata ketebalan *edible film* dapat dilihat pada Gambar 9.

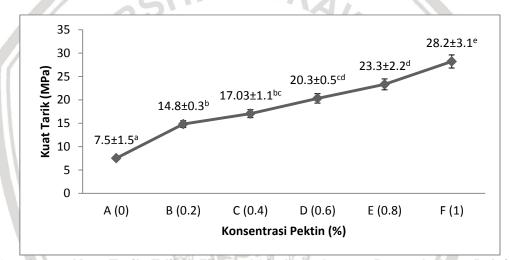


Gambar 1. Ketebalan Edible Film Gelatin Ikan dengan Penambahan Pektin

Dapat dilihat pada Gambar 9 bahwa semakin tinggi konsentrasi pektin, maka semakin tinggi pula nilai ketebalan edible film yang dihasilkan. Peningkatan konsentrasi pektin menyebabkan total padatan edible film meningkat sehingga mengakibatkan ketebalan edible film menjadi besar. Berdasarkan hasil analisis ragam (ANOVA) pada Lampiran 13 menampilkan hasil uji lanjut metode Tukey yang menunjukkan bahwa interaksi antara konsentrasi pektin memberikan pengaruh yang nyata terhadap nilai ketebalan edible film. Penggunaan pektin dengan konsentrasi sebesar 1% memiiki ketebalan yang paling tinggi yaitu sebesar 189,6±4,1e µm, sedangkan ketebalan film terendah pada konsentrasi 0% yaitu 120,6±14,1<sup>a</sup> µm. Penambahan konsentrasi pektin akan meningkatkan polimer penyusun matriks film semaki meningkat. Nilai ketebalan pada penelitian ini memenuhi standar JIS (Japan Industrial Standart) (1975), yaitu ketebalan maksimum 250 µm. Menurut Sitompul (2017) bahwa semakin besarnya konsentrasi yang diberikan maka akan meningkatkan kekentalan dan total padatan edible film sehingga ketebalan film akan meningkat. Dalam penelitian Jacoeb et al. (2014) menjelaskan bahwa ketebalan edible film dipengaruhi oleh luas cetakan, volume larutan, dan banyaknya total padatan dalam larutan film.

#### 4.2.2 Kuat Tarik

Kuat tarik adalah gaya tarikan maksimum yang dapat dicapai hingga *film* tetap bertahan sebelum putus atau sobek. Pengukuran ini dilakukan untuk mengetahui besarnya gaya yang dibutuhkan untuk mencapai tarikan maksimum pada setiap luas area *film*. Sifat kekuatan tarik bergantung pada konsentrsi dan jenis bahan penyusun *edible film* (Anandito, 2012). Nilai kuat tarik menunjukkan besarnya gaya maksimum yang digunakan untuk memutuskan *edible film*. Hasil rerata nilai kuat tarik *edible film* ini berkisar antara 7,5±1,5<sup>a</sup> MPa – 28,2±3,1<sup>e</sup> MPa. Grafik rerata kuat tarik akibat pengaruh konsentrasi pektin disajikan pada Gambar 10.



Gambar 2. Kuat Tarik Edible Film Gelatin Ikan dengan Penambahan Pektin

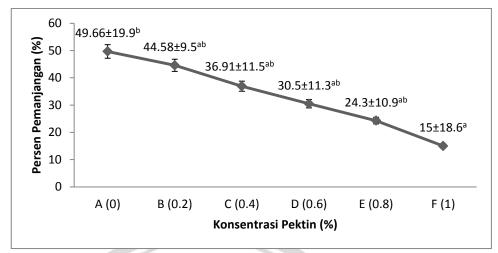
Hasil penelitian (Gambar 10) menunjukan nilai kekuatan tarik akan meningkat seiring dengan peningkatan konsentrasi pektin. Kuat tarik pada *edible film* ini diperoleh nilai tertinggi pada perlakuan konsentrasi 1% pektin sebesar 28,2±3,1° MPa. Sedangkan kuat tarik terendah pada perlakuan konsentrasi pektin 0% sebesar 7,5±1,5° MPa. Berdasarkan hasil analisis ragam (ANOVA) pada Lampiran 13 menampilkan hasil uji lanjut metode Tukey yang menunjukkan bahwa interaksi antara konsentrasi pektin memberikan pengaruh yang nyata terhadap nilai kuat tarik *edible film*. Berdasarkan *Japanese industrial standart* 

(JIS) (1975), nilai kuat tarik minimal adalah 0,3 MPa. Berdasarkan penelitian Akili et al. (2012), nilai kuat tarik pada edible film yang terbuat dari pektin berkisar antara 2,87 sampai 29,72 MPa, maka nilai kuat tarik pada penelitian ini lebih tinggi dan perlakuan yang mendekati adalah perlakuan konsentrasi pektin 1% sebesar 28,2±3,1° MPa. Menurut Yulianti dan Ginting (2012), semakin tinggi nilai kuat tarik maka, kekuatan film untuk menahan tekanan dan tarikan semakin tinggi.

Menurut Syarifuddin dan Yunianta (2015), nilai kuat tarik dipengaruhi oleh besarnya konsentrasi bahan yang ditambahkan dalam penyusun matriks film akan meningkatkan kekuatan matriks gel sehingga matriks film akan semakin kompak dan menghasilkan kuat tarik edible film yang besar, jadi seharusnya semakin banyak padatan yang ditambahkan maka nilai kuat tarik semakin tinggi, selain itu penambahan konsentrasi plasticizer juga akan berpengaruh terhadap nilai kuat tarik. Ditambahkan oleh Arvanitoyannis et al. (1997) bahwa besarnya kekuatan tarik ditentukan oleh struktur jaringan yaitu bentuk anyaman dan kandungan protein dalam kolagen pada gelatin edible film.

#### 4.2.3 Persen Perpanjangan (Elongasi)

Elongasi merupakan persentase perubahan panjang film saat diberikan gaya tarik sampai *film* putus. Nilai persen perpanjangan menunjukan kemampuan *film* untuk memanjang. Hal ini bergantung pada jenis bahan pembentukan *film* yang akan mempengaruhi sifat kohesi struktur *edible film* (Salimah, 2016). Hasil analisa elongasi *edible film* yang dihasilkan dari berbagai konsentrasi pektin berkisar antara 15±18.6°, -. 44,66±19,9°, Pengaruh konsentrasi pektin terhadap persen pemanjangan *film* ditunjukkan pada Gambar 11.



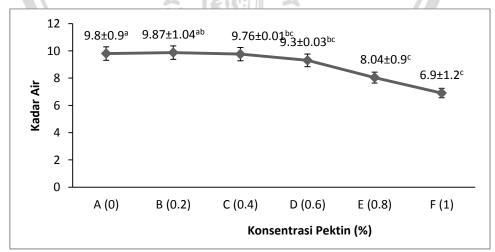
Gambar 3. Rerata Elongasi *Edible Film* pada kombinasi Perlakuan Konsentrasi Pektin.

Gambar 11 menunjukkan bahwa perlakuan dengan konsentrasi berbeda memberikan persen pemanjangan yang berbeda. Semakin tinggi konsentrasi pektin yang digunakan akan menurunkan nilai persen pemanjangan edible film yang dihasilkan. Berdasarkan hasil analisis ragam (ANOVA) pada Lampiran 12 menampilkan hasil uji lanjut metode Tukey yang menunjukkan bahwa interaksi antara konsentrasi pektin memberikan pengaruh yang nyata terhadap nilai persen perpanjangan edible film. Nilai elongasi pada penelitian ini memenuhi standar JIS (Japane Industrial Standart) (1975), yaitu nilai elongasi minimal 5%. Menurut Isnawati (2008), bahwa nilai persen pemanjangan yang tinggi mengindikasikan edible film yang dihasilkan tidak mudah putus karena mampu menahan beban dan gaya tarik yang diberikan. Peningkatan konsentrasi pektin berdasarkan hasil penelitian Syarifuddin et al. (2015) akan meningkatkan persen elongasi edible film. hal ini dikarenakan komponen penyusun matriks film termasuk komponen hidrofilik yang menyebabkan terbentuknya ruang bebas dan meningkatkan mobilitas molekul membentuk ikatan hidrogen. Sifat fleksibelitas edible film dapat dipengaruhi oleh polaritas senyawa pembentuknya. Senyawa yang bersifat polar menyebabkan terjadinya ikatan antar air-polimer, sehingga ikatan antar polimer menjadi berkurang dan fleksibelitas meningkat.

Menurut oleh Anugrahati (2001), bahwa edible film yang terbuat dari pektin menghasilkan matriks yang lebih elastis. Ditambahkan Zhang (2006), adanya gliserol sebagai plastisizer akan mempengaruhi elongasi edible film dikarenakan akan menghasilkan edible film yang elastis. Gliserol memiliki berat molekul yang kecil sehingga dapat masuk kedalam ikatan antar molekul amilosa atau bahkan diantara ikatan hidrogen pati. Molekul gliserol akan mengganggu kekompakkan pati, menurunkan interaksi intermolekuler dengan meningkatkan mobilitas polimer sehingga mengakibatkan peningkatan elongasi).

#### 4.2.4 Kadar Air

Kadar air merupakan parameter paling penting suatu bahan pangan yang akan menentukan tekstur, penampakan, dan cita rasa makanan. Secara umum dapat dikatakan bahwa kadar air dan aktivitas air (aw) sangat berpengaruh dalam menentukan umur simpan produk pangan, karena akan berpengaruh terhadap sifat fisik (kekerasan dan kekeringan) dan sifat fisiko kimia, reaksi kimia (pencoklatan non-enzimatis), kerusakan mikrobiologis dan perubahan enzimatis terutama pangan yang diolah (Winarno, 1997). Hasil kadar air pada *edible film* pada penelitian ini berkisar antara 6,9±1,2°% - 9,8±0,9°%. Grafik rerata kadar air *edible film* dapat dilihat pada Gambar 12.



Gambar 4. Rerata Kadar Air *Edible Film* pada kombinasi Perlakuan Konsentrasi Pektin.

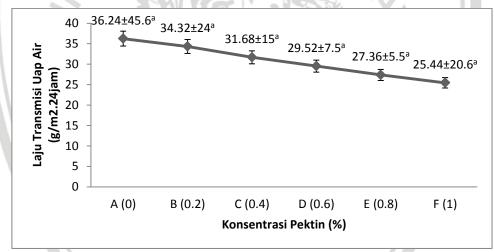


Gambar 12 menunjukan semakin tinggi konsentrasi pektin, maka kadar air edible film yang dihasilkan semakin menurun. Terlihat bahwa pada konsentrasi pektin 0,2% memiliki nilai kadar air yang tinggi. Hal ini dikarenakan jumlah konsentrasi pektin yang terlalu rendah. Hal ini diduga karena masih terdapat kandungan air dalam gliserol yang dapat meningkatkan kadar air dalam edible film. Sehingga jika penambahan konsentrasi pektin tinggi maka akan mengurangi jumlah kadar air pada edible film. Hasil penurunan kadar air dengan semakin bertambahnya pektin ini sesuai dengan penelitian Kusumawati (2013), penurunan kadar air edible film dengan semakin tingginya konsentrasi pektin dikarenakan sifat pektin itu sendiri yang mampu mengikat molekul air melalui ikatan hidrogen yang kuat sehingga mengurangi jumlah air bebas pada film. Berdasarkan penelitian dari Syarifuddin et al., (2015) dijelaskan bahwa terjadi peningkatan jumlah polimer dan viskositas yang menyusun matrik film. Semakin besar polimer yang menyusun matrik film akan meningkatkan jumlah padatan sehingga jumlah air dalam edible film semakin rendah.

Berdasarkan hasil analisis ragam (ANOVA) pada Lampiran 13 menampilkan hasil uji lanjut metode Tukey yang menunjukkan bahwa interaksi antara konsentrasi pektin memberikan pengaruh yang nyata terhadap nilai transmisi uap air edible film. Hasil penelitian Syarifuddin dan Yuniata (2015), kadar air edible film yang terbuat dari pektin berkisar antara 10,89% sampai 26,75%. Kadar air rendah menunjukkan bahwa edible film bagus dan mampu melindungi produk yang dikemas. Tinggi rendahnya kandungan kadar air dalam edible film dipengaruhi oleh bahan dasar dan bahan tambahan dalam pembuatan film. Menurut Salimah et al., (2016), tingginya kadar air edible film kemungkinan juga berhubungan dengan kandungan asam amino gelatin yang bersifat hidrofilik, misalnya serin dan tirosin.

#### 4.2.5 Transmisi Uap Air

Laju transmisi uap air merupakan kemampuan *film* dalam menahan laju transmisi uap air yang melalui *film*. Menurut Amaliya dan Widya (2014), nilai laju transmisi uap air dapat digunakan untuk menentukan umur simpan produk. Jika laju transmisi uap air dapat ditahan, maka umur simpan produk akan semakin lama. Salah satu fungsi *edible film* adalah menahan migrasi uap air. Migrasi uap air pada umumnya terjadi pada bagian *film* yang bersifat hidrofobik, sehingga ratio antara bagian yang hidrofobik pada komponen *film* akan berpengaruh terhadap nilai laju transmisi uap air *film* akan semakin turun (Rachmawati, 2009). Hasil rerata transmisi uap air pada penelitian *edible film* ini berkisar 25,44±20,6<sup>a</sup> g/m².24 jam - 36,24±45<sup>a</sup>. Grafik rerata transmisi uap air akibat pengaruh konsentrasi pektin disajikan pada Gambar 13.



Gambar 5. Rerata Transmisi Uap Air *Edible Film* pada kombinasi Perlakuan Konsentrasi Pektin.

Gambar 13 menunjukan adanya penurunan nilai laju transmisi uap air seiring dengan meningkatnya konsentrasi pektin. Nilai laju transmisi uap air ini diperoleh nilai tertinggi pada perlakuan konsentrasi pektin 0% sebesar 36,24±45° g/m².24 jam. Sedangkan nilai laju transmisi uap air terendah pada perlakuan konsentrasi pektin 1% sebesar 25,44±20,6° g/m².jam. Berdasarkan hasil analisis ragam (ANOVA) pada Lampiran 15 menampilkan hasil uji lanjut metode Tukey

yang menunjukkan bahwa interaksi antara konsentrasi pektin tidak memberikan pengaruh yang nyata terhadap nilai laju transmisi uap air *edible film*. Nilai transmisi uap air pada penelitian ini sangat jauh berada dibawah jika dibandingkan dengan standar JIS (*Japane Industrial Standart*) (1975), yaitu nilai transmisi uap air maksimal 200 g/m².jam. Laju transmisi uap air akan semakin menurun seiring dengan peningkatan pektin yang digunakan. Murdianto (2005), dalam penelitiannya mengemukakan bahwa semakin meningkatnya konsentrasi pembentuk gel, maka akan menurunkan laju transmisi uap air *edible film*. Hal ini dikarenakan meningkatnya molekul larutan menyebabkan matriks *film* semakin banyak, sehingga struktur *film* yang kuat dengan struktur jaringan *film* yang semakin kompak dan kokoh dapat meningkatkan kekuatan *film* dalam menahan laju transmisi uap air.

Matriks *film* yang tidak rapat akan lebih mudah ditembus oleh uap air. Hal ini sejalan dengan penelitian Syarifuddin dan Yunianta (2015), peningkatan konsentrasi pektin akan menurunkan nilai laju transmisi uap air yang dihasilkan. Peningktana pektin akan meningkatkan jumlah polimer pembentuk *film* dengan meningkatkan total padatan sehingga dapat terbentuk *edible film* yang tebal. Jumlah polimer yang meningkat, akan memperkecil rongga dalam gel yang terbentuk. Semakin tebal dan rapat matriks *film* yang terbentuk akan mengurangi laju transmisi uapa air. tingginya nilai transmisi uap air dikarenakan penggunaan *plasticizer* gliserol yang bersifat hidrofilik sehingga transfer uap air dari lingkungan ke permukaan sampel *film* menjadi lebih cepat. Gliserol dengan ukuran molekulnya yang kecil akan masuk kedalam jaringan *amourphous film* lebih banyak sehingga ruang dan kesempatan air teradsopsi dan transfer air dalam *film* akan semakin banyak. Oleh karena itu, semakin tinggi konsentrasi pektin yang ditambahkan akan menurunkan nilai transmisi uap air *film* yang dihasilkan. Menurut Sitompul dan Elok (2017), bahwa semakin tingginya polimer

yang menyusun dalam matriks film, permeabilitas terhadap uap air akan semakin menurun dikarenakan komponen polimer yang berantai lurus akan membentuk jaringan yang rapat dan ruang antar sel dalam edible film yang terbentuk semakin sempit sehingga akan susah ditembus oleh air, enzim dan bahan kimia.

#### 4.3 Perlakuan Terbaik

Penentuan perlakuan terbaik dilakukan dengan menggunakan metode pembobotan De Garmo et al. (1984), penenetuan pembobotan dilakukan dengan mengurutkan tingkat kepentingan parameter yang diamati. Pemilihan perlakuan terbaik pada edible film dengan membandingkan setiap perlakuan. Penentuan perlakuan terbaik ditentukan oleh beberapa parameter antara lain karakteristik kimia (kadar air), dan karakteristik fisika (ketebalan, elongasi, kuat tarik, dan transmisi uap air). Perlakuan perbandingan bahan gelatin kulit ikan kakap merah dan pektin dengan plasticizer gliserol terhadap karakteristik edible film yang terpilih selanjutnya dibandingkan dengan standar edible film dari JIS (japane industrial standart) (1975).

Perlakuan terbaik yang didapatkan setelah dilakukan perhitungan dengan adalah perlakuan B (0,2%). Nilai hasil perlakuan terbaik dan standar edible film pada masing-masing parameter dapat dilihat pada Tabel 14.

Tabel 2. Karakteristik Kimia dan Fisika Edible Film Perlakuan Terbaik dan Standar Edible Film

No	Parameter	Edible film	Standar Edible film
1	Ketebalan	137,94	Maks 250 μm*
2	Kuat Tarik	14,86	Min 0,3 MPa*
3	Kadar Air	9,87	10-30%**
4	Elongasi	44,58	Min 5%*
5	Transmisi Uap Air	34,32	Maks 200 g/m <sup>2</sup> .24jam*

Keterangan:

Tabel 14 menunjukkan terdapat beberapa parameter dari edible film perlakuan terbaik memenuhi standar edible film diatas...



<sup>\*</sup>Standar edible film dari JIS (Japanes industrial standart) (1975).

<sup>\*\*</sup>Hasil penelitian Syarifudin dan Yunianta (2015) pada pembuatan edible film berbahan pektin.





#### 5. KESIMPULAN DAN SARAN

#### 5.1 Kesimpulan

Berdasarkan hasil penelitian yang diperoleh mengenai pengaruh konsentrasi pektin terhadap karakteristik *edible film* dari gelatin limbah kulit ikan kakap merah (*Lutjanus argentimaculatus*), diperoleh kesimpulan sebagai berikut:

- Perlakuan konsentrasi pektin terhadap karakteristik edible film berpengaruh nyata terhadap nilai ketebalan, kuat tarik, elongasi, dan kadar air. Namun tidak berbeda nyata pada laju transmisi uap air.
- 2. Hasil terbaik dari keseluruhan data berdasarkan penetuan perlakuan terpilih diperoleh hasil terbaik dari segi analisis fisika dan kimia yaitu pada perlakuan dengan penambahan pektin 0,2% dengan nilai ketebalan sebesar 137,94 μm, nilai kuat tarik sebesar 14,86 MPa, nilai elongasi sebesar 44,58% nilai kadar air sebesar 9,87%, serta nilai transmisi uap air sebesar 34,32 g/m².24jam.

#### 5.2 Saran

Berdasarkan hasil penelitian ini, perlu adanya penelitian lanjutan agar dilakukan pengujian organoleptik dan aplikasinya pada sampel *edible film* dari gelatin kulit ikan kakap dengan penambahan pektin.



# BRAWIJAYA

#### **DAFTAR PUSTAKA**

- Adiningsih Y., dan Tatik P. 2015. Karakteristik Mutu Gelatin Ikan Tenggiri (*Scomberomorus commersonii*) Dengan Perendaman Menggunakan Asam Sitrat Dan Asam Sulfat. *Jurnal Riset Teknologi Industri.* **9** (2): 149-157.
- Agnes T., Agustin., dan Meity S. 2015. Kajian Gelatin Kulit Ikan Tuna (*Thunus albacares*) yang diproses Menggunakan Asam Asetat. *Pros Sem Nas Masy Biodiv Indon.* **1** (5): 1186-1189.
- Agustin A. Triasih. 2013. Gelatin Ikan: Sumber, Komposisi Kimia dan Potensi Pemanfaatannya. *Jurnal Media Teknologi Hasil Perikanan.* **1** (2): 44-46.
- Agustin Agnes T., dan Metty Sompe. 2015. Kajian Gelatin Kulit Ikan Tuna (*Thunus albacares*) yang diproses Menggunakan Asam Asetat. *Pros Sem Nas Masy Biodiv Indon.* **1** (5): 1186-1189.
- Akili M. S., Usman A., dan Nugraha E. S. 2012. Karakteristik *Edible Film* dari Pektin Hasil Ekstraksi Kulit Pisang. *Jurnal Keteknikan Pertanian*. **25** (1): 39-48.
- Alsuhendra, Ridawati, I. S. Agus. 2011. Pengaruh Penggunaan *Edible Coating* Terhadap Susut Bobot, pH, dan Karakteristik Organoleptik Buah Potong pada Penyajian Hidangan *Dessert. Jurnal Keteknikan Tata Boga.* 1: 1 10.
- Amaliya, RR. dan Widya DRP. 2014. Karakterisasi edible film dari pati jagung dengan penambahan filtrat kunyit putih sebagai antibakteri. *Jurnal Pangan dan Agroindustri.* **2** (3): 43 53.
- Amirudin M. 2007. Pembuatan dan Analisa Karakteristik Gelatin dari Tulang Ikan Tuna (*Thunus albacares*). Skripsi. Bogor. Fakultas Teknologi Pertanian. Institut Pertanian Bogor.
- Anandito RBK., Edhi N., dan Akhmad B. 2012. Pengaruh Gliserol Terhadap Karakteristik Edible Film Berbahan Dadar Tepung Jali (Coix lacyma-jobi L.). Jurnal Teknologi Pertanian. 5(2): 17-24.
- Anugrahati NA. 2001. Karakterisasi *Edible Film* Komposit Pektin Albido Semangka (*Citrullus vulgari* Schard) dan Tapioka. [Tesis].Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta.
- AOAC. 1995. Official Methods of Analysis. The Association of Official Analitical Chemist. A. O. A. C. Inc., Washington, DC. Chap. **38**: 1-3.
- Arifin, F., L. Nurhidayati, Syarmalina dan Rensy. 2009. Formulasi edible film ekstrak daun sirih (*Piper betle* L.) antihalitosis. *Kongres Ilmiah ISFI XVII*: 1 12.
- Arikunto, S. 2006. *Prosedur Penelitian Suatu Pendekatan Praktek*, Jakarta: Rineka Cipta.
- Arima I. N., dan Nurul H. F. 2015. Pengaruh Waktu Perendaman Dalam Asam Terhadap Randemen Gelatin Dari Tulang Ikan Nila Merah. Seminar Nasional Sains dan Teknologi. Fakultas Teknik Universits Muhamadiyah Jakarta.

- Artharn, A., Benjakul, S. dan Prodpran. 2008. The effect of myofibrillar/sarcoplasmic protein ratio on the properties of round scad muscle protein based film. European Food Research and Technology. 227: 215-222
- Arvanitoyannis, I., E. Psomiadou, A. Nakayama, S. Aiba, and N. Yamamoto. 1997. Edible film made from gelatin, soluble starch and polyols, Part 3. Int. J. Food Chem. 60 (4): 593-604.
- Astawan M, Aviana T. 2003. Pengaruh jenis larutan perendaman serta metode pengeringan terhadap sifat fisik, kimia, dan fungsional gelatin dari kulit cucut. Jurnal Teknologi dan Industri Pangan. 14 (1):7-12
- Austin, P. A. 1985. Shereve's Chemical Process Industries. Mc Graw-Hill Book.Tokyo. 265 pp.
- Awwaly KU., Abdul M., dan Esti W. 2010. Pembuatan Edible Film Protein Whey: Kajian Rasio Protein dan Gliserol Terhadap Sifat Fisik dan Kimia. Jurnal Ilmu dan Teknologi Hasil Ternak. 5 (1): 45-56.
- Azara, Rima. 2017. Pembuatan dan analisis sifat fisikokimia gelatin dari limbah kulit ikan kerapu (Ephinephelus sp.). J. Rekapangan 11 (1): 62-69.
- Bhatty, RS. 1985. Comparison of the soxtec and goldfisch systems for determination of oil in grain species. Can Inst Food Sci Technol J. 18 (2): 181-184.
- Bourtoom, T. 2006. Effect of Some Process Parameters on the Properties of Edible film Prepared from Starches. Department of Material ProductTechnology. Prince of Songkla University. Hat Yai. Songkhla.
- Buckle KA., Edwards RA., Fleet GH and Wotton M. 1987. Ilmu Pangan. Peerjemah Hari Purnomo dan Adiomo. Universitas Indonesia Press. Jakarta.
- Cahyana, P. T. 2006. Pengkajian Pengaruh Kadar Amilosa dan Plasticizer Terhadap Pengaruh Karakteristik Edible Film dari Pati Beras Termodifikasi. Institut Pertanian Bogor. [Tesis].
- De Garmo, Sulivan EDG, dan Canada JR. Engineering Economis Mc Milan Publishing Company. New York.
- deMan, J.M. 1989. Kimia Makanan. Edisi Kedua. Terjemahan dari: Principle of Food Chemistry. Padmawinata K, Penerjemah. ITB. Bandung.
- Desrosier, N.W. 1988. Teknologi Pengawetan Pangan. Penerjemah: Muchji M. Ul-Press. Jakarta.
- Dhanapal A., P. Sasikala, R. Lavanya, V. Kavitha, G. M. Yazhini, B. Shakila. 2012. Edible Films from Polysaccharides. Food Science and Quality Management. **3**: 9 - 18.
- Diova D. A., Y. S. Darmanto, R. Laras. 2013. Karakteristik Edible Film Komposit Semirefined Karaginan dari Rumput Laut Eucheuma cottonii dan Beeswax. Jurnal Pengolahan dan Bioteknologi Hasil Perikanan. 2 (3): 1 - 10.
- Ditjen Perikanan, 1990, Pedoman pengenalan sumber perikanan laut, Jakarta, Direktorat Jendral Perikanan.



- Faishal IF., Fronthea S., dan Apri DA. 2017. Pemanfaatan Kuning Telur Bebebk Sebagai Bahan Peminyak Alami Terhadap Karakteristik Fisik dan Kimia Kulit Ikan Kakap Putih (Lutjanus calcarifer) Samak. Jurnal Pengantar dan Nioteknologi Hasil Perikanan. 6 (2): 8-16.
- Fitriani dan Vina. 2003. Ekstraksi dan Karakterisasi Pektin dari Beberapa Jenis Kulit Jeruk Lemon. [Skripsi]. Fakultas Teknologi Pertanian. IPB Bogor.
- Food Chemicals Codex. 1996. Food and Nutrition Board, National Academy of Sciences 4th ed. Washington DC: National Academy Press.
- Gelatin Manufactures Institute of America (GMIA). 2007. Raw Materials and Production. Gelatin Manufactures Institute of America. http://www.gelatin gmia.com/html/rawmaterials.html. Diakses tanggal 19 September 2018.
- Glicksman, M. 1969. Gum Technology in Food Industry. New York: Academic Press.
- Glisenan PM., and Murphy SB. 2000. Extract Mion Of Gelatins From Mammalian and Marine Sources. Food Hydrocolloida. 14: 191-195.
- Gunawan Febri., Pipih S., Uju. 2017. Ekstrasi dan Karakterisasi Gelatin Kulit Ikan Tenggiri (Scomberomotus commersonii) Dari Provinsi Bangka Belitung. JPHPI. 20 (3): 568-582.
- Hafidz RM., Yaakob RN., Amin ICM dan Noorfaizam. 2011. Chemical and Functional Properties of Bovine and Porcine Skin Gelatin. International Food Reserch Journal. 18: 813-817.
- Hanafiah, K. A. 2016. Rancangan Percobaan Teori dan Aplikasi, Edisi Ketiga. Jakarta: Raja Grafindo Persada. hlm 9-10.
- Handito D. 2011. Pengaruh Konsentrasi Karagenan Terhadap Sifat Fisik Dan Mekanik Edible Film. Agroteksos. 21 (2): 151-158.
- Hariyati, Mauliyah Nur. 2006. Ekstraksi dan Karakterisasi Pektin dari Limbah Proses Pengolahan Jeruk Pontianak (Citrus nobilis var microcarpa). Skripsi. Bogor: Fakultas Teknologi Pertanian, Institut Pertanian Bogor.
- Hasdar M., Erwanto Y., dan Triatmojo S. 2011. Karakteristik Edible Film yang diproduksi dari Kombinasi Gelatin Kulit Kaki Ayam dan Soy Protein Isolate. Buletin Peternakan. 3(10):188-196.
- Hastuti B., Ashadi., dan Fian Totiana. 2013. Isolasi Pektin dari Wortel (Ducus carota. L) Sebagai Adsorben Logam Timbal (II). Prosiding Seminar Nasional Kimia dan Pendidikan Kimia. V. ISBN: 979363167-8. Universitas Surakarta.
- Hastuti D., dan Sumpe. 2007. Pengenalan dan Proses Pembuatan Gelatin. Mediagro. 3(1):39-48.
- Hawa, L. T., Iman, T dan Lilik, E. R. 2014. Pemanfaatan Jenis dan Konsentrasi Lipid Terhadap Sifat Fisik Edible film Komposit Whey-Porang. Jurnal Ilmu Peternakan 23(1).
- Hendra AA, Andrianus RU, Erni S. 2015. Kajian karakteristik edible film dari tapioka dan gelatin dengan perlakuan penambahan gliserol. Jurnal Teknologi Pangan dan Gizi. 14(2): 95-100.



- Herbstreith and Fox. 2005. The Specialists for Pectin- A Product of Nature.
- Huri D. dan C. N. Fithri. 2014. Pengaruh Konsentrasi Gliserol dan Ekstrak Ampas Kulit Apel Terhadap Karakteristik Fisik dan Kimia Edible Film. Jurnal Pangan dan Agroindustri. 2 (4): 29 - 40.
- Igbal M., Choirul A., dan Achmad R. A. 2015. Optimasi Rendemen dan Kuat Gel Gelatin Ekstrak Tulang Ikan Lele Dumbo (Clarias gariepinus sp). Jurnal Teknosains Pangan. 4 (4): 8-16.
- Irianto HE, Darmawan M, Mirdawati E. 2006. Pembuatan edible film dari komposit karagenan, tepung tapioka dan lilin lebah (Beeswax). Jurnal Pascapanen dan Bioteknologi Kelautan dan Perikanan. 11(2): 93-101.
- Isnawati, R. 2008. Kajian rasio mentega dan chitosan dalam edible film protein pollard terhadap sifat fisik telur ayam. Skripsi. Fakultas Peternakan Universits Brawijaya. Malang.
- Jacoeb AM, Roni N, Siluh PSDU. 2014. Pembuatan edible film dari pati buah lindur dengan penambahan gliserol dan karaginan. JPHPI. 17(1): 14-21.
- Jamilah B., and Harvinder KG. 2002. Properties Of Gelatins From Skin af Fish-Black Tilipa (Oreochromis mossambicus) and red tiliapia (Orechromis nilotica). Food Chemistry. 77:81-84.
- JECFA. 2003. Edible gelatin. Di dalam Compendium of Additive Specifications. Volume 1. Italy: Rome.
- JIS (Japanesse Industrial Standart). 1975. Japanese Standars Associaton. 2:1707.
- Jongjareonrak Akkasit., Soot B., Wonnop V., Thummanoon P., dan Munehiko T. 2006. Characterization Of Edible Films From Skin Gelatin Of Brownstripe Red Snapper and Bigeye Snapper. Food Hydrocolloids. 20: 492-501.
- Judoamidjojo RM., Fahidin, Basuki. 1979. Komoditi Kulit di Indonesia. Bogor: Departemen Teknologi Hasil Pertanian, Fakultas Teknologi Hasil Pertanian, Institut Pertanian Bogor.
- Julianto G, E., Ustadi dan Amir H. 2011. Karakteristik Edible Film Dari Gelatin Kulit Nila Merah Dengan Penambahan Plasticizer Sorbitol dan Asam Palmitat. Jurnal Perikanan. 13 (1): 27-34.
- Juniato, Kiki H, dan Ine M. 2013. Karakteristik cangkang kapsul yang terbuat dari gelatin tulang ikan. Jurnal Akuatika. 4(1): 46-55.
- Kementrian Kelautan dan Perikanan. 2010. Statistik Tangkap Indonesia. ISSN: 1858-0505.
- Krisna, D. 2011. Pengaruh Regelatinisasi dan Modifikasi Hidrotermal terhadap Sifat Fisik pada Pembuatan Edible Film dari Pati Kacang Merah (Vigna Angularis Sp.). (Tesis). Magister Teknik Kimia. Universitas Diponegoro. 65Hlm.
- Kumalaningsih, S. 2012. Metodologi Penelitian: Kupas Tuntas Cara Mencapai Tujuan. Malang: UB press. 162 hlm.
- Kurniadi, H. 2009. Kualitas gelatin tipe A dengan bahan baku tulang paha ayam broiler pada lama ekstraksi yang berbeda. [Skrpsi]. Dapartemen Ilmu



- Produksi dan Teknologi Peternakan, Fakultas Peternakan, Institut Pertanian Bogor. Bogor.
- Kusumawati. 2013. Edible film dari pati jagung yang diinkorporasikan dengan perasan temu hitam. Jurnal Pangan dan Agroindustri. 1(1): 90-100.
- Lagler KF, Bardach JE, Miller RR, Passino DRM. 1977. *Ichtiology 2<sup>th</sup> ed.* New York: John Wiley and Sons.
- Lehninger, A. L. 1982. Dasar-dasar Biokimia, Jilid I. Terjemahan Principle of Biochemistry. Jakarta: Erlangga.
- Listiyawati Oktiviana. 2012. Pengaruh Penambahan Plasticizer dan Asam Palmitat Terhadap Karakter Edible Film Karaginan. [Skripsi]. Fakultas Matrematika dan Ilmu Pengatahuan Alam, Universits Sebelas Maret, Surakarta.
- Madani, S.N., N. Kurniaty, D. Herawati. 2016. Analisis komposisi asam amino dalam cangkang kapsul gelatin sapi dan yang diduga gelatin babi menggunakan metode Ultrahigh Performance Liquid Chromatography (UPLC). Prosiding Farmasi 2 (1): 45-51.
- Mardiyah Ulfatul. 2017. Ekstraksi Gelatin Kepala Ikan Kurisi (Nemipterus bathybius) Dengan Perlakuan Asam. Samakia: Jurnal Ilmu Perikanan. 8 (2): 23-28.
- Melianawati Regina dan Retno Andamari. 2009. Hubungan Panjang Bobot, Pertumbuhan, Dan Faktor Kodisi Ikan Kakap Merah (Lutjanus argentimaculatus) Dari Hasil Budidaya. Jurnal Riset Akuakultur. 4 (2): 169-178.
- Misna dan Khusnul Diana. 2016. Aktivitas Antibakteri Ekstrak Kulit Bawang Merah (AliVium cepa L.) Terhadap Bakteri staphylococcus aureus. Galenika Journal of Pharmacy. 2 (2): 138-144.
- Mulyadi A F, Maimunah H P, Nur Q. 2016. Pembuatan edible film maizena dan uji aktifitas antibakteri (kajian konsentrasi gliserol dan ekstrak daun beluntas (Pluchea Indica L.)). Jurnal Teknologi dan Manajemen Argoindustri. 5(3): 149-158.
- Murdianto W. 2005. Sifat fisik dan mekanik edible film ekstrak daun janggelan. J. Agrosains. 18(3): 1-10.
- Mureithi AW, John MO, Wycliffe CW, Francis JM. 2017. Amino acid composition of gelatin extracted from thr scales of different marine fish species in Kenya. IJSRSET. 2(3): 558-563.
- Nazir. 2014. Metode Penelitian. Bogor: Ghalia Indonesia.
- Nggouemazong DE, Tengweh FF., Fraeye I., Duvetter T, Cardinaels R., Loey AV., Moldenaers P., Hendrickx M. 2012. Effect of De-Methylesterification On Network Development and Nature of Ca<sup>2+</sup> Pectin Gels: Towards Understanding Structureefunction Relations Of Pectin. Food Hydrocoll. 26: 89-98.
- Ningsih SH. 2015. Pengaruh Plasticizer Gliserol Terhadap Karakteristik Edible Film Campuran Whey dan Agar, Skripsi S-1, Fakultas Peternakan Universitas Hasanuddin, Makassar.



- Nofiandi D., Wida N., dan Asa S, L, P. 2016. Pembuatan dan Karakterisasi *Edible Film* dari Propilengglikol sebagai *Plasticizer. Jurnal Katalisator.* **1** (2): 1-12
- Nurhayati N., Maryanto M., dan Rika T. 2016. Ekstraksi Pektin dari Kulit dan Tandan Pisang dengan Variasi Suhu dan Metode. *Agritech.* **36**(3): 327-335.
- Nurimala Mala., Agoes M J., dan Rofi A D. 2017. Karakteristik Gelatin Kulit Ikan Tuna Sirip Kuning. *JPHPI*. **20** (2): 339-350.
- Ockerman HW and Hansen CL. 2000. Animal By-product Processing and Utilization.
- Pahlawan I, F., dan Emiliana. 2012. Pengaruh Jumlah Minyak Terhadap Fisis Kulit Ikan Nila (*Oreochromis niloticus*) Untuk Bagian Atas Sepatu. *Majalah Kulit, Karet dan Plastik.* **28** (2): 105-111.
- Panjaitan Tina Fransiska Carolya. 2016. Optimasi Ekstraksi Gelatin Dari Tulang Ikan Tuna (Thunnus albacares). *Jurnal Wiyata.* **3** (1): 11-17.
- Pelczar. M. J., Chan. E. C. S. 2008. *Dasar-Dasar Mikrobiologi.* Jilid I. Jakarta: Penerbit Universitas Indonesia.
- Pelu H, Herawati S, Chasanah E. 1998. Ekstraksi gelatin dari kulit ikan tuna (*Thunnus sp.*) melalui proses asam. *Jurnal Penelitian Perikanan Indonesia*. 4(2): 6-74.
- Peranginangin R, Nurul H, Widodo FM, Arham R. 2004. Ekstraksi gelatin dari kulit ikan patin (*Pangasius hypopthalmus*) secara proses asam. 10(3): 75-85.
- Pitak N, Rakshit SK. 2011. Physical and antimicrobial properties of banana flour/chitosan *biodegradable* and self sealing films used for preserving Fresh-cut vegetables. LWT *Food Science and Technology*. 44(10): 2310-2315.
- Poppe J. 1992. Gelatin, Di Dalam Imeson A (ed\_. *Thinckening and Gelling Agents For Food.* London: Blackie Academic and Profesional.
- Pradarameswari Ken Audia. 2016. Karakteristrik Sifat Fisika-Kimia Gelatin dari Kulit Ikan Patin (*Pangasius* pangasius). [Skripsi]. Teknologi Hasil Perikanan, Fakultas Perikanan dn Ilmu Kelautan Universits Brawijaya. Malang.
- Prasetyaningrum A., R. Nur, N. K. Deti, dan D. N. W. Fransiska. 2010. Karakterisasi Bioactive *Edible Film* dari Komposit Alginat dan Lilin Lebah sebagai Bahan Pengemas Makanan *Biodegradable*. *Seminar Rekayasa Kimia dan Proses*. Halaman 1 6.
- Pratiwi N D., Sumardianto., dan Romadhon. 2015. Pengaruh Penggunaan Asam Klorida (HCL) Sebagai Bahan Pengemasan Terhadap Kualitas Kulit Ikan Nila (*Oreochoromis niloticus*) Samak. *Jurnal Pengolahan dan Bioteknologi Hasil Perikanan.* **4** (2): 45-52.
- Prisanto BI dan Badrudin. 2010. Kebijakan Pengolahan Sumber Daya Ikan Kakap Merah (*Lutjanus sp.*) di Laut Arafura. *Jurnal Kebijakan Perikanan Indonesia*. **2** (1): 71-78.
- Purba R. 1994. Perkembangan Awal Ikan Kakap Merah (Lutjanus argentimaculatus). Jurnal Oseana. **19** (3): 11-20.



- Rachmania RA., Fatimah N., dan Elok M. Ekstraksi Gel Gelatin Dari Tulang Ikan Tenggiri Melalui Proses Hidrolisis Menggunakan Larutan Basa. Media Farmasi. 10 (2): 18-28.
- Rachmawati A K., Baskoro K., dan Goras Jatimanuhara. 2010. Ekstraksi dan Karakteristik Pektin Pada Cincau Hijau (Premna oblongifolia) Untuk Pembuatan Edible Film. 8 (1): 1-10.
- Rahayu F., dan Nurul H. F. 2015. Pengaruh Waktu Ekstraksi Terhadap Randemen Gelatin Dari Tulang Nila Ikan Merah. Seminar Nasional Sains dan Teknologi. Fakultas Teknik Universits Muhamadiyah Jakarta.
- Rianto., Raswen E., dan Yelmira Z. 2017. Pengaruh penambahan pektin terhadap mutu selai jagung manis (Zea Mays.L.). JOM Faperta UR. 4(1): 1-7.
- Ristianingsih Yuli., Iryanti Fatyasari N., Dian S A., dan I Putu A P. 2014. Pengaruh Komsentrasi pH Pada Ekstraksi Pektin dari Albedo Durian dan Aplikasinya Pada Proses Pengentalan Karet. Konversi. 3 (1): 30-35.
- Rofikah. 2013. Pemanfaatan Pektin Kulit Pisang Kepok (Musa paradisiaca Linn) Untuk Pembuatan Edible Film. Skripsi. Jurusan Kimia. Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam. Universitas Negeri Semarang. Semarang.
- Rusli A. 2004. Kajian Proses Ekstraksi Gelatin Dari Kulit Ikan Patin (Pangasius hypopthalmus) segar. Bogor (ID): Sekolah Pasca sarjana,. Institut Pertanian Bogor.
- Safitri, Imam T. dan Purwadi. 2014. Karakteristik Sifat Fisiko-Mekanis Edible Film Terhadap Mutu Edible Film Gelatin Kulit Ikan Kakap Putih (Lates calcalifer). Jurnal Pengetahuan Komposit dengan Rasio Protein Whey dan Tepung Porang (Amorphopallus oncophyllus) yang Berbeda. Jurnal Teknologi Peternakan. 1: 1 - 8.
- Said M, I., Suharjono T., Yuy E., dan Achmad F. 2013. Evaluasi Karakteristik Edible Film Dari Gelatin Kulit Kambing Bligon yang Menggunakan Gliserol Sebagai Plasticizer. Jurnal Ilmu dan Teknologi Hasil Ternak. 8 (2): 32-26.
- Salimah T., Widodo FM., dan Romadhon. 2016. Pengaruh Transglutaminase dan Bioteknologi Hasil Perikanan. 5 (1): 49-55.
- Santika Fidha., Putut H R., dan Apri D A. 2014. Pengaruh Lama Perendaman Dengan Enzim Papain Pada Proses Bating Terhadap Kualitas Kulit Ikan Nila (Oreochromis niloticus) Samak. Jurnal Pengolahan dan Hasil Perikanan. 4 (1): 15-20.
- Saraswati Indo Genetcha. 2012. Jasa Uji Laboratorium.
- Setiawati, I.M. 2009. Karakteristik mutu fisika kimia gelatin kulit ikan kakap merah (Lutjanus sp.) hasil proses perlakuan asam. Skripsi. Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, Institut Pertanian Bogor. Bogor.
- Sitompul A, Elok Z. 2017. Pengaruh jenis dan konsentrasi plasticizer terhadap sifat fisik edible film kolang kaling (Arenga pinnata). Jurnal Pangan dan Industri. 5(1): 13-25.



- Sompie M., Triatmojo S., Pertiwiningrum A., dan Pranoto. 2012. The Effect of Animal Age and Acetic Conceration On Pig Skin Gelatin Caracteristics. *J Indon Trop Anim Agric.* **37**(3): 176-182.
- Sondita M. F. A., Roza Y., dan Esther A, A. 2011. Penangkapan Ikan Kakap (*Lutjanus sp.*) Disekitar Pulau Timor. *Jurnal Teknologi Perikanan dan Kelautan.* **2** (1): 51-59.
- Sriati. Kajian Bio Ekonomi Sumberdaya Ikan Kakap Merah Yang Didaratkan di Pantai Selatan Tasikmalaya, Jawa Barat. *Jurnal Akuatika*. **2** (2): 79-92.
- Standar Nasional Indonesia 06-3735. 1995. *Mutu dan Cara Uji Gelatin*. Jakarta: Badan Standarisasi Nasional.
- \_\_\_\_\_\_\_ .01-2354. 2006. Penentuan Kadar Lemak Total Pada Produk Perikanan. Jakarta: Badan Standarisasi Nasional.
- Suptijah P., Sugeng HS., dan Cholil A. 2013. Analisis Kekuatan Gel (*Gel Strengh*) Produk Permen Jelly Dari Gelatin Kulit Ikan Cucut Dengan Penambahan Karaginan dan Rumput Laut. *JPHPI*. **16**(2):183-192.
- Surakhmad. 1994. *Pengantar Penelitian Ilmiah Dasar Metode Teknik.* Tarsito, Bandung.
- Suryanti S., Djaga W. M., Retno I., Hari E., I. 2017. Pengaruh Jenis Asam dalam Isolasi Gelatin Dari Kulit Ikan Nila (*Oreochromis niloticus*) Terhadap Emulsi. *Agritech.* **3** (4): 410-450.
- Syarifuddin Ahmad dan Yunianta. 2015. Karakterisasi *Edible Film* dari Pektin Albedo Jeruk Bali dan Pati Garut. *Jurnal Pangan dan Agroindustri.* **3** (4): 1538-1549.
- Tazwir., Musfiq A., dan Rinta K. 2009. Pengaruh Perendaman Tulang Ikan Tuna (*Thunnus albacares*) Dalam Larutan NaOH Terhadap Kualitas Gelatin Hasil Olahannya. **4**(1): 29-37.
- Trilaksani W., Mala N., dan Ima H. S. 2012. Ekstraksi Gelatin Kulit Ikan Kakap Merah (Lujanus sp.) Dengan Proses Perlakuan Asam. *JPHPI*. **15** (3): 240 253.
- Tuhuloula A., Budiarti L., dan Fitrianan EN. 2013. Karakterisasi Pektin Dengan Memanfaatkan Limbah Kulit Pisang Menggunakan Metode Ekstraksi. *Jurnal Koversi.* **2**:1.
- Tuminah Sulistyowati. 2010. Efek Perbedaan Sumber dan Struktur Kimia Asam Lemak Jenuh Terhadap Kesehatan. *Buletin Peneliti Kesehatan*. **38** (1): 43-51.
- Ulfah Maria. 2011. Pengaruh Konsentrsi Larutan Asam Asetat dan Lama Waktu Perendaman Terhadap Sifat-Sift Gelatin Ceker Ayam. *Agritech*. **31**(3): 161-168.
- Wahyuningsih Tri. 2017. Pengaruh Konsentrasi Kasein dan Volume Larutan Edible Film yang Berbeda Terhadap Karakteristik *Edible Film*. Skripsi. Fakultas Peternakan. Universitas Hasanudin, Makasar.

- Ward, A. G. and A. Courts. 1977. The Science and Technology of Gelatin. New York: Academy Press
- Wijaya Otto. A., Titti Surti., Sumardianto. 2015. Pengaruh Lama Perendaman NaOH Pada Proses Penghilangan Lemak Terhadap Kualitas Gelatin Tulang Ikan Nila (Oreochromis niloticus). Jurnal Pengolahan dan Bioteknologi Hasil Perikanan. 4 (2):25-32.
- Winarno F. G. 2004. Kimia Pangan dan Gizi. PT Gramedia Pustaka Utama: Jakarta. ,1997. Kimia Pangan dan Gizi. Jakarta: Penerbit Gramedia.
- Winarno, F.G., Srikandi Fardiaz, Dedi Fardiaz. 1984. Pengantar Teknologi Pangan. Gramedia. Jakarta.
- Wirawan S, K., Agus P dan Ernie. 2012. Pengaruh Plasticizer Pada Karakteristrik Edible Film dari Pektin. Reaktor. 14 (1): 61-67.
- Yenti R., Dedi N., dan Rosmini. 2015. Pengaruh Beberapa Jenis Larutan Asam Pada Pembuatan Gelatin Dari Kulit Ikan Sepat Rawa (Trichogaster trichopterus) Kering Sebagai Gelatin Alternatif. Scientia. 5 (2): 114-121.
- Yulianti R., dan Ginting E. 2012. Perbedaan Karakteristik Fisik Edible Film Dari Umbi-Umbian yang Dibuat dengan Penambahan Plasticizer. Penelitian Pertanian Tanaman Pangan. 31(2): 131-137.
- Yuniarti D. W., Titik D. S., dan Eddy Suprayitno. 2013. Pengaruh Suhu Pengeringan Vakum Terhadap Kualitas Serbuk Albumin Ikan Gabus (Ophiocephalus striatus). THP Student Journal. 1 (1): 1-11.
- Zhang Y., dan Han JH. 2006. Mechanical and Thermal Characteristics of Pea Starch Films Plasticized with Monosaccharides and Polyols. J. Food Sci. 71(10): 109-118.
- Zulkifli M., Asri S. N., dan Nikmawatisusanti Y. 2014. Rendemen, Titik Gel dan Titik Leleh Gelatin Tulang Ikan Tuna yang Diproses Dengan Cuka Aren. Jurnal Ilmiah Perkanan dan Kelautan. 3 (2): 73-78.

AB

