

# **LAPORAN AKHIR PKM-P**

# PENINGKATAN KETERSEDIAAN BIOLOGIS BESI DAN SENG PADA PRODUK OLAHAN TERIGU DENGAN PENAMBAHAN Na<sub>2</sub>EDTA SEBAGAI UPAYA UNTUK MENURUNKAN PREVALENSI DEFISIENSI ZAT GIZI MIKRO DI INDONESIA

## Oleh:

Yohanes	I14090034	(2009, Ketua Kelompok)
Estu Nugroho	I14090069	(2009, Anggota Kelompok)
Rujito	I14090078	(2009, Anggota Kelompok)
Hayu Ning Dewi	I14100010	(2010, Anggota Kelompok)
<b>Engkun Rohimah</b>	I14010146	(2010, Anggota Kelompok)

INSTITUT PERTANIAN BOGOR BOGOR 2013

## LEMBAR PENGESAHAN

 Judul Kegiatan : Peningkatan Ketersediaan Biologis Besidan

Seng pada Produk Olahan Terigu dengan Penambahan NacEDTA sebagai Upaya untuk Menurunankan Prevalensi Defisiensi Zat Gizi

Mikro di Indonesia

Bidang kegiatan.

: PKM-P

3. Ketua Pelaksana Kegiatan

a. Nama Lengkap

Yohanes : 114090034

b. NIM

Cizi Masyarakat

c. Departemen d. Universitas

e. Alamat Rumah dan No

: Institut Pertanian Bogor

Tel/HP

: Kampung Janula RT 03 RW 02 Desa Cipinang

f' Alamat email

Kec. Rumpin Kab. Bogor 16350/08569004004 yo.zicol7/d,email.com

Anggota Pelaksana Kegiatan

4 (empat) orang

5 Dosen Pendamping a. Nama Lengkap dan Gelar

Dr. Rimbowan

b NIDN

0006046212

c. Alamat Rumah, No Tel/HP

Bukit Asri Blok C-8 No 10 Ciomas Bogor

16610/0818705159

Biaya Kegiatan Total:

a. Dikti

Rp 10.500.000.- (Sepuluh Juta Lima Ratus

Ribu rupiah)

b. Sumber lain

7. JangkaWaktu Pelaksangan

4 bulan

Bogor, 27 Juli 2013

Menyetujui,

Ketua Departemen

NIM, 114090034

Dr Ir Budi Setiawan, MS NTP.19621218 198703 1 001

il Rektor Bidang Akademik dan

Dosen Pendamping

Ketua Pelaksana Kegiatan

ohov Koesmaryono, MS.

581228 198503 1 003

Dr. Rimhawan

NIDN, 00060462

### **ABSTRAK**

Penelitian ini bertujuan untuk mengkaji pengaruh penambahan Na<sub>2</sub>EDTA pada produk olahan terigu serta pengaruhnya terhadap penambahan berbagai macam minuman. Metode yang digunakan merupakan metode analisis ketersediaan biologis mineral secara in vitro, yang mensimulasikan pencernaan di dalam tubuh menggunakan dua enzim perncernaan, yaitu pepsin dan pankreatin bile. Hasil penelitian ini menunjukan peningkatan ketersediaan biologis Fe dan Zn sebesar 4,6% dan 10,6% setelah ditambahkan Na<sub>2</sub>EDTA pada produk olahan terigu yang digoreng (donat) walaupun tidak siginifikan. Namun, pada produk olahan terigu yang dikukus (bakpao) dan dipanggang (roti) tidak terjadi peningkatan biologis Fe dan Zn. Penambahan teh dan AMDK (air minum dalam kemasan) menurunkan ketersediaan biologis Fe dan Zn pada produk olaha terigu yang ditambahkan Na<sub>2</sub>EDTA secara nyata. Namun, penambahan susu dapat mempertahankan ketersediaan biologis Fe dan Zn, sementara sari buah jambu hanya dapat mempertahankan ketersediaan biologis Fe.

Kata kunci: Ketersediaan biologis, Fe, Zn, Na<sub>2</sub>EDTA

## KATA PENGANTAR

Rasa Syukur selalu kami panjatkan kepada Tuhan YME atas kekuatan yang telah dilimpahkan kepada kami, sampai terselesainya karya tulis ini yang berjudul "Peningkatan Ketersediaan Biologis Besidan Seng pada Produk Olahan Terigu dengan Penambahan Na<sub>2</sub>EDTA sebagai Upaya untuk Menurunankan Prevalensi Defisiensi Zat Gizi Mikro di Indonesia".

Maksud disusunnya karya tulis ini adalah untuk mengikuti Program Kreativitas Mahasiswa Penelitian (PKM-P) yang diadakan oleh DIKTI. Melalui karya program ini penulis ingin memberikan solusi untuk menurunkan prevalensi defisiensi zat gizi mikro melalui pemanfaatan kebijakan pemerintah untuk fortifikasi pada terigu.

Ucapan terima kasih dan penghargaan kami sampaikan kepada bapak Dr. Rimbawan selaku dosen pendamping yang telah memberikan banyak bimbingan dan arahan kepada kami dalam kegiatan program ini. Tidak lupa kami mengucapkan terima kasih kepada semua pihak yang telah membantu dan memberikan dukungan kepada kami.

Kami menyadari terdapat banyak kekurangan dalam penulisan laporan akhir ini. Oleh karena itu, saran dan kritik dari para pembaca yang membangun sangat kami harapkan. Semoga karya tulis ini ada guna manfaatnya bagi bangsa dan negara kita.

Bogor, 27 Juli 2013

Tim Penyusun

### **PENDAHULUAN**

## **Latar Belakang**

Fortifikasi besi dan seng yang umum saat ini berupa FeSO<sub>4</sub> dan ZnSO<sub>4</sub>. Pada penelitian Hettiarachchi *et al.* (2004) disebutkan bahwa fortifikan dalam bentuk tersebut memiliki ketersediaan biologis yang lebih rendah dibandingkan saat ditambahkan Na<sub>2</sub>EDTA pada tepung beras. Na<sub>2</sub>EDTA merupakan senyawa yang tahan panas dan sering digunakan sebagai bahan tambahan pangan untuk mencegah ketengikan dan pengawet bahan pangan. Selain itu, Na<sub>2</sub>EDTA (disodium etilendiamin tetraasetat) dapat secara mudah mengkelat atau mengikat zat besi yang terlarut dalam lambung dan usus (Palupi 2008). Oleh karena itu, perlu adanya penelitian untuk mengetahui pengaruh penambahan senyawa Na<sub>2</sub>EDTA, jenis pengolahan, dan jenis minuman pendamping terhadap ketersediaan biologis besi dan seng produk olahan terigu.

#### Perumusan Masalah

Perumusan masalah dalam pelaksanaan program kegiatan mencakup beberapa hal sebagai berikut:

- 1. Masih cukup tingginya prevalensi defisiensi zat gizi mikro.
- 2. Menurunnya ketersediaan biologis besi dan seng akibat pengolahan terigu fortifikasi yang tidak tepat.
- 3. Bagaimana meningkatkan ketersediaan biologis Fe dan Zn pada pada produk olahan terigu fortifikasi
- 4. Bagaimana pengaruh penambahan Na<sub>2</sub>EDTA terhadap ketersediaan biologis Fe dan Zn pada terigu fortifikasi.
- 5. Bagaimana pengaruh penambahan Na<sub>2</sub>EDTA terhadap ketersediaan biologis Fe dan Zn pada produk olahan terigu fortifikasi.
- 6. Bagaimana menentukan pengolahan yang tepat untuk optimalisasi ketersediaan biologis Fe, dan Zn pada produk olahan terigu fortifikasi.

### **Tujuan Program**

Penelitian ini bertujuan untuk mengkaji pengaruh penambahan Na<sub>2</sub>EDTA pada produk olahan terigu serta pengaruhnya terhadap penambahan berbagai macam minuman.

### Luaran yang Diharapkan

Dari penelitian ini diharapkan terjadi peningkatan ketersediaan biologis besi dan seng pada produk olahan terigu yang ditambahkan Na<sub>2</sub>EDTA baik yang dikombinasikan dengan minuman maupun tidak.

### **Kegunaan Program**

Hasil penelitian ini diharapkan dapat menjadi pertimbangan kebijakan pemerintah dan industri agar melakukan penambahan Na<sub>2</sub>EDTA pada terigu fortifikasi sebagai upaya untuk menurunkan prevalensi defisiensi zat gizi mikro dan meningkatkan gizi masyarakat Indonesia.

### TINJAUAN PUSTAKA

Ketersediaan Biologis Zat Besi

Latunde dan Neale (1986), menyatakan bahwa ketersediaan biologis zat besi diartikan sebagai jumlah zat besi dari bahan pangan yang ditransfer dari lumen usus ke dalam darah. Ketersediaan biologis zat besi dipengaruhi oleh kebutuhan gizi seseorang. Umur, jenis kelamin, kondisi fisiologis (kehamilan dan menyusui, masa bayi dan remaja), status zat besi individu, dan penyakit dapat mempengaruhi kebutuhan zat besi seseorang (Khoiriyah 2011). Selain itu, terdapat faktor pendorong dan faktor penghambat absorpsi serta kandungan zat besi dan bentuk kimianya (Latunde & Naele 1986).

Zat besi heme dan non heme juga memiliki perbedaan dalam ketersediaan biologisnya. Zat besi heme memiliki ketersediaan biologis yang tinggi, yaitu sekitar 15-30 persen, karena diserap secara utuh dalam cincin profirin dan tidak terekspos ligan-ligan penghambat (pengikat) yang ada dalam makanan. Zat besinon heme dalam bahan pangan masuk ke dalam pool yang mudah dipertukarkan (*exchangeable pool*). *Pool* ini menyebabkan adanya efek dari liganligan pendorong dan penghambat, baik langsung maupun tidak langsung. Oleh karena itu hanya 2-20 persen besi non heme yang dapat diserap, tergantung pada ligandan status besi seseorang (Hallberg 1988).

## Ketersediaan Biologis Seng

Banyaknya seng yang diabsorbsi berkisar antara 15-40 persen. Seperti halnya besi, absorbsi seng dipengaruhi oleh status seng tubuh. Bila lebih banyak seng yang dibutuhkan, lebih banyak pula jumlah seng yang diabsorbsi (Tanjung 2002). Serat dan fitat menghambat penyerapan seng, sebaliknya protein histidin membantu absorbsi seng. Tembaga dalam jumlah melebihi kebutuhan juga dapat menghambat penyerapan seng (almatsier 2001).

Penghambat organik penyerapan seng adalah fitat dan komponen serat makanan, termasuk hemiselulosa dan lignin. Penghambat penyerapan seng oleh fitat nampaknya melalui gabungan antara zink dan fitat untuk membentuk suatu kompleks yang tidak dapat larut. Produk-produk reaksi Maillard dan senyawa asam amino fitat yang terbentu selama pengolahan makanan atau pemasakan dapat juga menghambat penyerapan seng (Sandstead & Evans 1988).

Nilai albumin dalam plasma merupakan penentu utama penyerapan seng. Albumin merupakan alat transport utama seng. Absorbsi seng menurun bila albumin darah menurun, misalnya dalam keadaan gizi kurang atau kehamilan (Almatsier 2001). Menurut Muchtadi dan Palupi (1992), ketersediaan seng secara biologis ditentukan berdasarkan kekuatan seng yang terikat pada protein.

## $Na_2EDTA$

Na<sub>2</sub>EDTA merupakan senyawa yang tahan panas dan sering digunakan sebagai bahan tambahan pangan untuk mencegah ketengikan dan pengawet bahan pangan. Selain itu, Na<sub>2</sub>EDTA (disodium etilendiamin tetraasetat) dapat secara mudah mengkelat atau mengikat zat besi yang terlarut dalam lambung dan usus. Na<sub>2</sub>EDTA meningkatkan penyerapan zat besi hingga dua atau tiga kali lipat pada bahan pangan yang mengandung senyawa inhibitor dalam jumlah tinggi, dengan catatan zat besi barasal dari sumber yang mudah larut dalam air (misalnya fero sulfat) (Palupi 2008)

Menurut Hettiararachchi *et al* (2004), ketersediaan biologisFe dan Zn pada tepung beras setelah ditambah FeSO<sub>4</sub> dan Na<sub>2</sub>EDTA meningkat secara signifikan. Berdasarkan konsentrasi Fe pada tepung beras fortifikasi (60 mg/kg)

ditambah Na<sub>2</sub>EDTA, anak-anak dapat menyerap 92 mikrogram zat besi dari 25 g tepung beras yang dikonsumsi. Davidson *et al* (1994) melakukan studi efek EDTA terhadap penyerapan Zn pada wanita yang mengkonsumsi terigu fortifikasi mengakibatkan penyerapan Zn meningkat sebesar 60,3 %. Pemberian Na2EDTA yang aman ada pada perbandingan rasio molar Fe:Na2EDTA 1:1 (Hurrell *et al*. 2000).

## Pengolahan Terigu

Di Indonesia, terigu secara umum diolah dengan cara dikukus, digoreng, dan dipanggang. Kerusakan zat gizi berlangsung secara berangsur-angsur tergantung dari proses pengolahannya. . Faktor yang paling berpengaruh terhadap tingkat kerusakan pada pengolahan dengan panas adalah lama waktu dan suhu pemanasan. Pemanasan dapat mengurangi daya tarik-menarik antara molekul-molekul air dan akan memberikan cukup energi pada molekul-molekul air tersebut sehingga dapat mengatasi daya tarik menarik antar molekul dalam bahan pangan tersebut, oleh karena itu daya kelarutan mineral pada bahan yang melibatkan ikatan hidrogen akan meningkat dengan meningkatnya suhu (Winarno 2008).

Perubahan yang terjadi selama proses pengukusan antara lain adalah karbohidrat akan mengalami sedikit perubahan warna, pati akan tergelatinasi membentuk struktur jaringan yang kokoh, protein akan mengeras karena mengalami koagulasi.

Menggoreng adalah suatu proses untuk memasak bahan pangan mengguankan minyak lemak atau minyak pangan. Dalam penggorengan, minyak goreng berfungsi sebagai medium penghantar panas (Ketaren 1986). Proses pemasakan ini dapat berubah atau tidak merubah karakter bahan pangan, tergantung dari bahan pangan yang digoreng. Permukaan lapisan luar akan berwarna berwarna coklat keemasan akibat penggorengan. Timbulnya warna pada permukaan bahan disebabkan oleh reaksi *browning* (Ketaren 1986).

Proses pemanggangan roti merupakan langkah terakhir dan sangat penting dalam memproduksi roti. Melalui suatu penghantar panas, suatu massa adonan akan diubah menjadi produk yang ringan dan mudah dicerna (Desrosier 1988). Nampaknya tak ada susut vitamin yang berarti dalam tahap pencampuran, fermentasi, dan pencetakan (Harris dan Karmas, 1989).

#### **METODE**

Secara umum penelitian ini dilaksanakan dalam dua tahapan, yaitu tahap penelitian pendahuluan dan penelitian lanjutan. Berikut adalah metode penelitian ini.

#### A. Penelitian Pendahuluan

1. Penetapan jumlah Na<sub>2</sub>EDTA yang ditambahkan

Menurut Hurrel *et al.* (2000) jumlah Na<sub>2</sub>EDTA efektif yang ditambahkan berdasarkan perbandingan Molar Na<sub>2</sub>EDTA dengan Molar Besi (Fe), yaitu 1:1. Berikut perhitungannya:

Kandungan Fe / 1 Kg terigu = 0,0052 gram Molaritas Fe =  $\frac{0,0052/55,8}{L}$ = 0.00093/L Molaritas Na<sub>2</sub>EDTA =  $\frac{x/336}{L}$ M Na<sub>2</sub>EDTA : M Fe = 1:1

Jumlah Na2EDTA  $= 0,00093 \times 336 = 0,31312 \text{ g} = 313,12 \text{ mg/Kg}$ 

2. Pengolahan terigu

Pengolahan terigu pada penelitian ini menggunakan satu adonan dengan bahan dasar yang sama, yaitu terigu, gula, telur, air, margarin, ragi, dan garam. Kemudian adonan tersebut diolah dengan tiga cara pengolahan yang berbeda, yaitu goreng (donat), kukus (bakpao), dan panggang (roti).

3. Penetapan standar cara pembuatan dan penyajian minuman

### a) AMDK

Tersedia dalam kemasan siap saji (gelas) 240 mL. Kemasan aseptik dibuka dengan menancapkan sedotan pada bagian atas gelas.

#### b) Susu

Tersedia dalam kemasan siap saji (*tertra pack*) 200 mL. Kemasan aseptik dibuka dengan menancapkan sedotan pada bagian atas gelas.

#### c) Sari buah jambu

Tersedia dalam kemasan siap saji (*tertra pack*) 200 mL. Kemasan aseptik dibuka dengan menancapkan sedotan pada bagian atas gelas.

### d) Air Teh

Teh celup merk Sari Wangi dicelupkan selama 5 menit. Ditambah 10 gram gula dan diaduk 10 kali searah jarum jam menggunakan sendok.

4. Perhitungan perbandingan donat (g), bakpao (g), roti (g) dan minuman (mL) pada berbagai jenis kombinasi

Berikut adalah asumsi Muslihah (2011) yang digunakan pada perhitungan perbandingan kudapan (g) dan minuman (mL) berbagai jenis kombinasi:

- Kebutuhan energi rata-rata per hari adalah 2000 Kal, dimana 20% kebutuhan energi (2000 Kal) dapat dipenuhi dari 2 x konsumsi kudapan.
- Kebutuhan air rata-rata per hari adalah 2000 mL, dimana kebutuhan air tersebut dapat dipenuhi dari berbagai jenis minuman.
- Takaran saji atau URT (Ukuran Rumah Tangga) 1 gelas belimbing minuman adalah 200 mL.
- Takaran saji kudapan dihitung berdasarkan rumus:

Takaran saji kudapan (g) =  $\frac{10 \% \times 2000 \text{ Kal } \times 100g}{\text{Rata-rata Kal per } 100 \text{ g kudapan (Kal)}}$ 

Perbandingan takaran saji pada campuran antara kudapan dan minuman adalah
1:1.

## B. Penelitian Lanjutan

1. Analisis Kimia Produk Olahan Terigu

Analisis kimia yang dilakukan meliputi kadar air (AOAC 1995), kadar abu (AOAC 1995), kadar protein metode kjehdahl (AOAC 1995), kadar lemak (AOAC 1995), dan kadar karbohidrat *by different* (Winarno 1997).

2. Analisis Ketersediaan Biologis Besi dan Seng (Roig et al. 1999)

Mineral sampel dihirolisis dari ikatannya dengan protein menggunakan enzimenzim pencernaan yang terdapat di lambung dan usus halus. Mineral bebas yang terdapat dalam larutan sampel akan berdifusi melalui membran semipermeabel ke dalam kantung dialisis yang berisi buffer NaHCO<sub>3</sub>. Mineral dalam dialisat menunjukkan jumlah mineral yang diserap tubuh.

### 3. Pengolahan dan Analisis Data

12 Pengolahan data13 Pembuatan laporan

Data hasil analisis diolah menggunakan program Ms. Excel 2010 dan SPSS ver.16 for Windows dengan uji T dan uji sidik ragam. Uji T dan uji sidik ragam dilakukan pada data analisis untuk mengetahui pengaruh pada setiap perlakuan dalam pengolahan terigu. Jika hasil yang diperoleh berbeda nyata akan dilanjutkan dengan uji lanjut Duncan.

### PELAKSANAAN PROGRAM

## Waktu dan Tempat

Penelitian ini dilaksanakan selama empat bulan, yaitu mulai Maret 2013 sampai dengan Juni 2013 di Laboratorium Percobaan Makanan dan Laboratorium Analisis Zat Gizi, Departemen Gizi Masyarakat, Fakultas Ekologi Manusia, Institut Pertanian Bogor.

Sauvai Laktuai Leaksanaan																	
No Vocietor		Maret		April			Mei			Juni							
No	No Kegiatan		2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4
1	Studi pustaka																
2	2 Pembelian bahan baku																
3	3 Persiapan laboratorium																
4	4 Pengolahan sampel																
5	5 Analisis kadar air																
6	6 Analisis kadar protein																
7	7 Analisis kadar abu																
8	8 Analisis kadar lemak																
9	Analisis kadar karbohidrat																
10	O Analisis ketersediaaan Fe dan Zn																
11	1 Konsultasi dosen pembimbing																

Jadwal Faktual Pelaksanaan

#### Instrumen Pelaksanaan

Bahan utama yang digunakan dalam penelitian ini adalah terigu yang banyak dikonsumsi masyarakat dengan kadar protein tinggi dan telah difortifikasi. Bahan kedua yang digunakan adalah Na<sub>2</sub>EDTA. Bahan-bahan kimia yang digunakan untuk analisis ketersediaan biologis adalah HCl 1N, air bebas ion, HCl 0,1N, pepsin (Sigma P-7000), pankreatin (sigma P-1750), ekstrak bile (Sigma B-8631), NaHCO<sub>3</sub>, NaOH, asam oksalat, dan HCl pekat.

Alat-alat yang digunakan untuk analisis ketersediaan biologis adalah wadah untuk merendam peralatan gelas, labu ukur (25 ml, 250 ml, 500ml), pipet mohr, pipet volumetrik, gelas ukur (100 ml, 250 ml), timbangan, cawan pengabuan, blender, pH meter, botol gelas, erlenmeyer, tabung reaksi, botol semprot, buret, gelas pengaduk, plastik, karet hisap, karet gelas, benang, kantung dialisis (Spectrapor I, 6000-8000 MWCO (Fisher No. 08-670C)), freezer, gunting, penangas air, dan *magnetic strirrer*.

Rekapitulasi Rancangan dan Realisasi Biaya

Rekapitulasi Rancangan dan Realisasi Biaya										
Biaya untuk analisis Ketersediaan Biologis										
Nama Bahan	Harga	Jumlah	Jumlah	Bahan	Jumlah					
	Bahan (Rp)	Sampel	Analisis	digunakan	Harga (Rp)					
Kantung Dialisis	12.000.000	36	36	12 cm	1.728.000					
	/30 m			/analisis						
Asam Nitrat	679.000	36	36	30	293.328					
	/2500 ml			ml/analisis						
Asam Sulfat	478.000	36	36	30	206.496					
	/2500 ml			ml/analisis						
Air Bebas Ion	20.000 /L	36	36	500 ml	360.000					
Kertas Whatman	350.000	36	36	1 kertas	126.000					
42	/100 kertas									
NA <sub>2</sub> EDTA	1.258.000	36	_	1 g	1.258.000					
	/250 g									
Membaca AAS	20.000/	36	72	-	1.440.000					
(Total mineral)	analsisis									
Membaca AAS	20.000 /	36	72	_	1.440.000					
(Bioavailabilitas)	analisis									
Lain-lain	50.000/	36	36	-	1.800.000					
	sampel									
Biaya untuk analisis Kimia										
Kadar air	20.000/	12	12	_	240.000					
	sampel									
Kadar abu	20.000/	12	12	-	240.000					
	sampel									
Kadar protein	30.000/	12	12	_	360.000					
1	sampel									
Kadar lemak	30.000/	12	12	-	360.000					
	sampel									
Bahan untuk Pembuatan Produk Olahan Terigu										
Terigu (Cakra   11.900 /kg   36   - 4 kg   47.6										
Kembar)				8						
Gula (Gulaku)	14.300 /kg	36	-	2 kg	28.600					
Ragi	3000	36	_	8 bungkus	24.000					
(Saccharomyces	/bungkus			e						
cerevisiae)	,8									
Garam	3.900	36	_	1 bungkus	3.900					
	/bungkus			1 0 011811018						
Margarin (Blue	5.500	36	_	2 bungkus	11.000					
Band)	/bungkus			- cangias	11.000					
Telur	19.000 /kg	36	_	1 kg	19.000					
Minyak Goreng	12.200 /L	36	_	1 L	12.200					
Gas	16.000 /3kg	36	_	3 kg	16.000					
Kopi (Indocafe)	7.000 /pak	6	_	2 pak	14.000					
Susu (Ultra	3.500	6	_	6 kemasan	21.000					
Milk)	/kemasan	U	-	o Keiliasail	21.000					
IVIIIK)	/Kemasan									

Sari buah Jambu	3.500	6	-	6 kemasan	21.000
(Buavita)	/kemasan				
AMDK (Aqua)	500	6	-	6 kemasan	3.000
_	/kemasan				
Lain-lain	-	-	-	-	250.000
Total					10.323.124

## HASIL DAN PEMBAHASAN

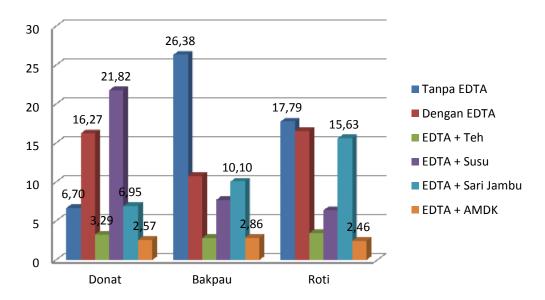
Analisis sifat kimia penelitian ini menunjukkan bahwa terjadi perbedaan nyata antar pengolahan pada kadar air, lemak, dan karbohidrat. Berikut data hasil analisis sifat kimia ditunjukkan pada Tabel 1.

Tabel 1. Hasil uji sifat kimia

Kode	Kadar Air	Kadar Protein	Kadar	Kadar Lemak	Kadar			
	(%)	(%)	Abu (%)	(%)	karbohidrat (%)			
Donat	27,5426	8,2171	0,4845	7,1603	56,5954			
Bakpao	35,3541	8,2554	0,4719	1,5858	54,3327			
Roti	28,3434	8,4941	0,5622	2,8325	59,7677			
P	0,002	0,155	0,120	0,000	0,025			

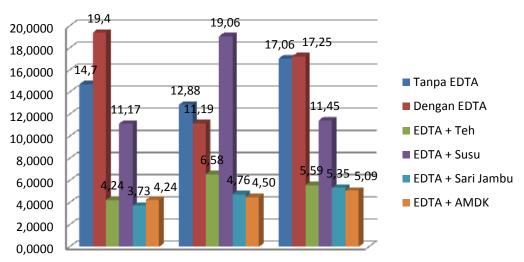
Berdasarkan uji lanjut duncan pada kadar air, donat dengan bakpao tidak berbeda nyata, tetapi keduanya berbeda nyata dengan bakpao. Kadar lemak pada bakpao dan roti tidak berbeda nyata, tetapi keduanya berbeda nyata dengan donat.. Kadar karbohidrat pada bakpao berbeda nyata dengan roti.

## Bioavailabilitas Fe



Gambar 1. Grafik hasil uji bioavailabilitas Fe

# Bioavailabilitas Zn



Gambar 2. Grafik hasil uji bioavailabilitas Zn

Berdasarkan *Inaependent 1-1est*, bioavailabilitas Fe dan Zn antara produk olahan terigu tanpa Na<sub>2</sub>EDTA dan dengan Na<sub>2</sub>EDTA tidak berbeda nyata (p>0,05). Hasil penelitian Hettiarachchi*et et al.* (2004) menunjukkan bahwa peningkatan ketersediaan biologis Fe dan Zn setelah ditambah Na<sub>2</sub>EDTA berkisar antara 2-4%. Sesuai dengan penelitian ini, pada produk olahan terigu yang digoreng (donat) terjadi peningkatan sebesar 9,6% (Gambar 1) untuk besi dan 4,6% (Gambar 2) untuk Zn, walaupun tidak berbeda nyata. Hal ini diduga karena adanya kerusakan protein pada proses penggorengan, sehingga terjadi pengkelatan antara Na<sub>2</sub>EDTA dengan mineral yang sebelumnya terikat oleh protein. Kerusakan protein terbesar diduga terjadi pada proses penggorengan dikarenakan penggorengan mengunakan suhu paling tinggi dibandingkan dengan dua jenis pengolahan lainnya, yaitu 200-205°C, sementara pengukusan menggunakan suhu 96-98°C, dan pemanggangan menggunakan suhu 160°C.

Berdasarkan *Independent T-Test*, ketersediaan biologis Fe dan Zn antara produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA tanpa dan dengan campuran minuman teh dan AMDK berbeda nyata (p<0,05). Senyawa Na<sub>2</sub>EDTA tidak dapat mempertahankan ketersediaan biologis Fe dan Zn dari inhibitor yang yang terkandung dalam minuman teh. Polifenol (tanin) pada teh merupakan inhibitor yang sangat kuat untuk menurunkan penyerapan Fe (Hurrel et al 1999). Konsumsi teh pada *low extraction wheat roll* yang difortifikasi NaFeEDTA dapat menurunkan penyerapan besi dari 11,5% hingga 1,86%. Hasil penelitian Solomons *et al* (1979) menyebutkan NaFeEDTA yang difortifikasi pada gula yang dimasukkan kedalam kopi dan teh yang diberikan orang Guetemala, tidak dapat memberikan pengaruh signifikan terhadap peningkatan penyerapan seng.

Produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA yang dicampur dengan AMDK memiliki ketersediaan biologis Fe dan Zn yang rendah. Hal ini diduga karena adanya kandungan kalsium dan fosfor pada AMDK yang menghambat ketersediaan biologis Fe dan Zn besi. Muslihah (2011) menyebutkan kandungan kalsium dan fosfor pada AMDK sebesar 12,84 mg/100g dan 6,95 mg/100g.

Ketersediaan biologis Fe dan Zn pada produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA yang tanpa dan dengan dicampur susu tidak berbeda nyata (p>0,05). Asam amino

yang terdapat pada susu merupakan enhancer penyerapan Fe dab Zn. Sistein merupakan asam amino yang paling kuat dan efektif dalam menghambat ikatan besi-fiber (Reinhold *et al.* 1981).

Ketersediaan biologis Fe pada produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA yang tanpa dan dengan dicampur sari buah jambu tidak berbeda nyata (p>0,05). Sari buah jambu mengandung vitamin C (asam askorbat) yang tinggi yaitu 103,5 mg/250ml. Troesch *et al.* (2011) menyebutkan penyerapan besi pada 16 wanita yang diberikan pangan yang telah difortifikasi ferro sulfat yang ditambah asam askorbat lebih besar 35% daripada yang ditambah dengan NaFeEDTA.

Ketersediaan biologis Fe pada produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA yang tanpa dan dengan dicampur sari buah jambu tidak berbeda nyata (p>0,05). vitamin C (asam askorbat) yang terdapat pada sari buah jambu tidak dapat mempertahankan bioavailabilitas seng. Namun berbeda dengan hasil penelitian Lonnerdal (2000) menyatakan bahwa asam amino, EDTA, dan asam organik (asam askorbat) dapat memberikan efek positif terhadap peningkatan penyerapan seng.

#### KESIMPULAN DAN SARAN

#### Kesimpulan

Hasil penelitian ini menunjukan terjadi perbedaan yang nyata (p<0,05) pada kadar air, lemak, dan karbohidrat antar pengolahan terigu. Sementara itu, tidak terjadi perbedaan ketersediaan biologis Fe dan Zn yang nyata pada produk olahan terigu yang ditambah Na<sub>2</sub>EDTA ataupun yang tidak ditambahkan Na<sub>2</sub>EDTA. Walaupun begitu, terjadi peningkatan nilai ketersediaan biologis Fe dan Zn pada produk olahan terigu yang digoreng setelah ditambah Na<sub>2</sub>EDTA sebesar 10,6% untuk Fe dan 4,6% untuk Zn.

Ketersediaan biologis Fe dan Zn antara produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA tanpa dan dengan campuran minuman teh dan AMDK berbeda nyata (p<0,05). Sementara itu, ketersediaan biologis Fe dan Zn pada produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA yang tanpa dan dengan dicampur susu tidak berbeda nyata (p>0,05). Berbeda dengan ketersediaan biologis Fe, ketersediaan biologis seng produk olahan terigu + Na<sub>2</sub>EDTA tanpa dan dengan dicampur sari buah jambu berbeda nyata (p<0,05).

#### Saran

Untuk melihat efek peningkatan ketersediaan biologis akibat penambahan Na<sub>2</sub>EDTA, akan lebih baik bila dilakukan premix terlebih dahulu antara fortifikan dengan Na<sub>2</sub>EDTA sehingga pengkelatan mineral dapat terjadi dengan lebih baik. Perlu adanya penelitian lebih lanjut mengenai *cost effectiveness* dari penambahanan Na<sub>2</sub>EDTA dalam upaya penurunan defisiensi zat gizi mikro di Indonesia melihat peningkatan yang terjadi pada penelitian ini relatif kecil bila Na<sub>2</sub>EDTA langsung ditambahkan pada terigu fortifikasi saat dilakukan pengolahan. Oleh karena itu, Na<sub>2</sub>EDTA belum dapat dijadikan bahan tambahan pangan untuk meningkatkan ketersediaan biologis Fe dan Zn.

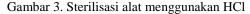
## DAFTAR PUSTAKA

Almatsier S. 2001. Prinsip Dasar Ilmu Gizi. Jakarta: Gramedia Pustaka Utama.

- Davidson L, Kastenmayer P, Hurrel RF. (1994). Sodium iron EDTA [NaFe(III)EDTA] as a food fortificant: the effect on iron deficiencyanemia and serum zinc. *Am J Clin Nutr*. 3:69-71.Halberg L. 1988. Ketersediaan biologis Nutrient Density: An New Concept Applied in The Interpretation of Food Iron Absorption Data. *Am. J. Clin. Nutr*.34: 2242-2247.
- Hettiarachchi M, Hilmer DC, Liyanage C, Abraham SA. 2004. Na2EDTA enhances the absorption of iron and zinc from fortified rice flour in Sri Lankan children. *J. Nutr.* 134: 3031-303
- Hurrell RF. 2000. An evaluation of EDTA compounds for iron fortification of cereal-based foods. *J. Nutr.* 84: 903–910.
- Ketaren S. 1986. Minyak dan Lemak Pangan. UI-Press. Jakarta
- Khoiriyah R.A. 2011. Ketersediaan biologis Zink dan Zat Besi pada Berbagai Proses PengolahanSayur Daun Torbangun Sebagai BagianMenu Makanan Ibu Menyusui [Tesis]. Sekolah Pascasarjana Institut Pertanian Bogor.
- Latunde-Dada dan Neale R.J. 1986. Availability of Iron From Food. *Journal of Food Technology*. 21:255-68.
- Palupi NS. 2008. Fortifikasi zat besi. (terhubung berkala) www.foodrivew.biz/login/preview.php?view&id=56100 [12 Okt 2012].
- Sandstead H.H. dan G.W. Evans. 1998. Seng. Dalam R.E. Olson, H.P. Broquiat, C.O. Chichester, W.J. Darby, A.C. Kolbye, Jr. & R.M. stalvey (Eds.), *Mineral* (A.H. Nasution, penerjemah). Jakarta: Gramedia.
- Winarno F.G.. 2008. Kimia Pangan dan Gizi. Jakarta: PT. Gramedia Pustaka Utama.
- Muslihah A. 2011. Bioavailabilitas Kalsium dan Zat Besi *In Vitro* Cookies Pati Garut (*Maranta arundinaceae L*) dengan Penambahan Torbangun (*Coleus amboinicus Lour*) Pada Berbagai Minuman. [Skripsi]. Departemen Gizi Masyarakat, Fakultas Ekologi Manusia, IPB.
- Reinhold JG, Garcia JS, Garzon P. 1981. Biding of iron by fiber of wheat and maize. *Am J. Clin Nutr.* 34: 1384-1391.
- Solomons NW, Jacob RA, Pineda O, Viteri FE. 1979. Studies on the bioavailability of zinc in man, effects of the Guetemalan rural diet and of the iron-fortifying agent, NaFeEDTA. *J. Nutr.* 109: 1519-1528.
- Troesh B, Egle I, Zeder C, Hurrel RF, Zimmermann MB. 2011. Fortification iron as ferrous sulfate plus ascorbic acid is more rapidly absorbed than as sodium iron EDTA but neither increase serum nontrasferrin-bound iron in women. *J. Nutr* 141: 822-827.
- Lonnerdal B. 2000. Dietary factors influencing zinc absorbtion. *J. Nutr.* 130:1378-1383.

#### LAMPIRAN







Gambar 4. Pembacaan AAS