



# Jurnal Penelitian Pendidikan IPA (JPPIPA)

P-ISSN : 2460-2582 , E-ISSN : 2407-795X

Sekretariat : Lt. 1 Gedung B FKIP Universitas Mataram

Telp./Fax : (0370) 634918

Email : [magipa@unram.ac.id](mailto:magipa@unram.ac.id)

Website : <http://jppipa.unram.ac.id/index.php/jppipa/index>

## UJI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN DAN PENAPISAN FITOKIMIA DARI EKSTRAK DAUN PAKOASI DAN KLUWIH SEBAGAI SUMBER ANTIOKSIDAN ALAMI

Nurlaila Agustikawati<sup>1</sup>, Yayuk Andayani<sup>2</sup>, Dedy Suhendra<sup>3</sup>

Program Studi Magister Pendidikan IPA, Program Pascasarjana Universitas Mataram<sup>1,2,3</sup>

Email: [ella.agustika.ea@gmail.com](mailto:ella.agustika.ea@gmail.com)

### Key Words

*Antioxidant activity, phytochemical analysis ethanol extract, green bean leaves, kluwih leaves, leaves of pakoasi*

### Abstract

*This study aims to determine the antioxidant activity and secondary metabolism of pakoasi leaf extract and kluwih leaf. Analysis using DDPH method (1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl). Result of antioxidant activity test in. Concentration Barriers (IC<sub>50</sub>). IC<sub>50</sub> values for leaf extract of pakoasi and kluwih leaves were 89.659 µg / mL and 54.719 µg / mL greater than IC<sub>50</sub> vitamin C of 46.74 µg / mL. Qualitative analysis of antioxidant compounds using TLC technique showed seven chromatogram profiles for pakoasi leaf extract and four chromatogram profiles for kluwih leaf extract. In addition, phytochemical analysis of leaf extract of pakoasi and kluwih leaves showed the presence of saponin compounds, tannins, phenols, flavonoids, steroids and triterpenoids. Based on the results of this analysis concluded that leaf extract of pakoasi and kluwih leaf as natural source of antioxidant which can be seen with IC<sub>50</sub> value in the sample is in strong category and supported from phytolyte analysis result which according to phenol and flavonoid which act as antioxidant.*

### Kata Kunci

Aktivitas antioksidan, Analisis fitokimia Ekstrak etanol, Daun buncis, Daun kluwih, Daun pakoasi

### Abstrak

Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui aktivitas antioksidan dan mengidentifikasi senyawa metabolit sekunder dari ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih. Analisis dilakukan menggunakan metode DDPH (1,1-diphenyl-2-pikrylhydrazyl). Hasil uji aktivitas antioksidan dinyatakan dalam nilai *Inhibition Concentration* (IC<sub>50</sub>). Nilai IC<sub>50</sub> untuk ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih berturut-turut 89,659 µg/mL dan 54,719 µg/mL lebih besar dibandingkan dengan nilai IC<sub>50</sub> vitamin C yaitu 46,74 µg/mL. Analisis kualitatif senyawa antioksidan menggunakan teknik KLT menunjukkan adanya tujuh profil kromatogram untuk ekstrak daun pakoasi dan empat profil kromatogram untuk ekstrak daun kluwih. Selain itu analisis fitokimia ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih menunjukkan adanya kandungan senyawa saponin, tanin, fenol, flavonoid, steroid dan triterpenoid. Berdasarkan hasil analisis ini disimpulkan bahwa ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih berpotensi sebagai sumber antioksidan alami yang dapat dilihat dengan nilai IC<sub>50</sub> pada sampel berada dalam kategori kuat dan didukung dari hasil analisis fitokimia yang mengidentifikasi adanya senyawa fenol dan flavonoid yang berperan sebagai antioksidan.

## PENDAHULUAN

Berbagai penyakit, seperti kanker kulit, diabetes melitus, kegagalan ginjal,

penyakit kardiovaskuler, katarak dan penuaan dini telah diketahui erat kaitannya dengan radikal bebas (Astawan, 2004).

Senyawa radikal bebas dalam tubuh terbentuk dari proses metabolisme normal tubuh atau dapat terbentuk dari luar tubuh. Sumber dalam tubuh misalnya terbentuk dari *xanthine oxidase*, mitokondria, fagositosis, reaksi oleh besi atau logam transisi lain, pembentukan arakidonat, peroksisom, inflamasi, serta olahraga. Sumber dari luar tubuh terbentuk dari asap rokok, polusi lingkungan, radiasi, obat-obatan, pestisida, anestetik, limbah industri, ozon, serta sinar ultraviolet (Agarwal, *et al.*, 2010).

Radikal bebas adalah spesi kimia yang tidak memiliki pasangan elektron dikulit terluar sehingga sangat reaktif dan mampu bereaksi dengan protein, lipid, karbohidrat atau DNA. Reaksi antara radikal bebas dengan molekul-molekul ini akan berakibat pada timbulnya suatu penyakit (Rao dkk, 2011). Reaksi radikal bebas dapat menimbulkan berbagai penyakit seperti kanker, jantung, katarak, penuaan dini, serta penyakit degenerative lainnya (Barus, 2009).

Radikal bebas yang merusak tubuh dapat dinetralisir oleh senyawa antioksidan. Antioksidan merupakan senyawa yang dapat menghambat oksigen reaktif dan radikal bebas dalam tubuh. Senyawa antioksidan ini akan menyerahkan satu atau lebih elektron kepada radikal bebas sehingga menjadi bentuk molekul yang normal kembali dan menghentikan berbagai kerusakan yang ditimbulkan. Kerusakan oksidatif atau kerusakan akibat radikal bebas dalam tubuh pada dasarnya dapat diatasi oleh antioksidan endogen seperti enzim catalase, glutathione peroxidase, superoxide dismutase, dan glutathione S-transferase. Namun jika senyawa radikal bebas terdapat berlebihan dalam tubuh atau melebihi batas kemampuan proteksi antioksidan seluler, maka dibutuhkan antioksidan tambahan dari luar atau antioksidan eksogen untuk menetralkan radikal yang terbentuk (Reynertson, 2007).

Berdasarkan sumbernya, antioksidan dapat digolongkan menjadi dua jenis yaitu

antioksidan alami dan antioksidan sintesis. Menurut Tristantodkk (2014) penggunaan antioksidan sintesis yang umum digunakan adalah butylated hydroxyl toluene (BHT), butylated hydroxyl anysol (BHA), butylated hydroxyl quione (BHQ) dan Propylgallate (PG). Penggunaan antioksidan sintesis dalam bidang industry pangan tidak direkomendasikan oleh badan pengawas obat dan makanan (Barus, 2009). Selain itu, dibutuhkan antioksidan alami sebagai alternatif dalam bidang kesehatan dan industri (Subiyandono, 2013).

Studi epidemiologi menunjukkan bahwa beberapa tanaman dan buah-buahan terbukti bermanfaat melindungi tubuh manusia terhadap bahaya radikal bebas (Rohman dan Riyanto, 2010). Hal ini dikarenakan potensi antioksidan yang terdapat dalam tanaman dan buah-buahan tersebut, seperti karoten, flavonoid, komponen fenolik lain, vitamin C dan E (Windono et al, 2001). Antioksidan alami banyak ditemukan pada tanaman seperti biji-bijian, buah dan sayur-sayuran yang mempunyai manfaat bagi kesehatan.

Beberapa tanaman telah dilakukan pengujian terhadap beberapa penyakit antara lain ekstrak pakoasi sebagai antikolestrol (Ikewuchi, 2011) dan ekstrak daun kluwih sebagai antidiabetes (Marianne dkk., 2011). Hal ini diperkuat dengan adanya penelitian oleh Marianne dkk., (2014) bahwa ekstrak etanol pakoasi mengandung senyawa alkaloid, flavonoid, tannin dan asam amino. Dalam penelitian yang dilakukan oleh Mariana dkk., (2013) bahwa daun kluwih mengandung senyawa flavonoid.

Pemanfaatan tanaman kluwih selama ini hanya pada buah dan batangnya, sedangkan tanaman pakoasi dianggap hama. Sementara ketersediaan kimia aktif dari daun sangatlah melimpah diantaranya alkaloid, pectin, resin, vitamin-vitamin, mineral, senyawa aromatis, klorofil, flavanol, katekin, protein dan asam amino pada daun teh (Towaha dan Balittri, 2013).

Pemanfaatan tanaman obat didasari dari kandungan kimia aktif pada tanaman tersebut yang sebagian besar merupakan senyawa metabolit sekunder. Senyawa metabolit sekunder inilah yang berperan sebagai antioksidan alami. Selama ini penelitian tentang antioksidan alami dilakukan pada buah dan batang tanaman, sehingga dalam penelitian ini akan dilakukan uji aktivitas antioksidan dengan metode DPPH dan identifikasi senyawa metabolit sekunder dari ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih melalui penapisan fitokimia yang berpotensi sebagai sumber antioksidan alami.

## **METODOLOGI**

### **Alat dan Bahan**

Alat yang digunakan pada penelitian ini adalah alat-alat gelas yang umum di laboratorium, blender, neraca analitik, pipet volumetri, rotary evaporator, alat KLT dan spektrofotometer UV Light & UV Kon XL/XS, lampu UV  $\lambda_{254}$  dan  $\lambda_{365}$ .

Sedangkan bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah daun kluwih dan daun pakoasi, aquades, etanol 70% teknis dan p.a, plat KLT GF<sub>254</sub>, n-heksan, etil asetat, serbuk magnesium, asam klorida pekat 37% v/v, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat 97% v/v, NH<sub>4</sub>OH, FeCl<sub>3</sub> 1% v/v, FeCl<sub>3</sub> 5% w/v, larutan amoniak, klorofom, pereaksi Dragendorff, pereaksi Meyer, anhidrat asetat, amil-alkohol, DPPH Merck, vitamin C.

### **Ekstraksi**

Daun pakoasi dan kluwih dikeringanginkan selama 5 hari kemudian diblender dan diayak untuk mendapatkan sampel dalam bentuk serbuk yang lebih halus. Hal ini bertujuan untuk memperluas daerah penyerapan oleh pelarut pada saat proses ekstraksi. Sampel yang telah halus dimaserasi menggunakan pelarut etanol 70%. Ekstrak sampel diperoleh dengan merendam 100 gr serbuk sampel dengan 1L etanol 70% selama 2 x 24 jam Filtrat yang dihasilkan dilanjutkan dengan proses evaporasi dan pemanasan sehingga

diperoleh ekstrak kental daun pakoasi dan kluwih sebanyak 13,75gr dan 11,92 gr.

## **Analisis Fitokimia**

### **1. Uji Alkaloid**

0,1 gr ekstrak sampel dilarutkan dalam 10 mL CHCl<sub>3</sub> dan 4 tetes NaOH kemudian saring kedalam tabung reaksi dan kocok. Tambahkan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> dan kocok sampai terbentuk 2 lapisan. Lapisan yang berada diatas diambil untuk diujikan masing-masing dengan pereaksi Meyer dan Pereaksi Dragendorf. Ekstrak sampel yang positif mengandung alkaloid dengan pereaksi Meyer akan menghasilkan endapan putih dan pereaksi Dragendorf menghasilkan endapan jingga.

### **2. Pengujian Saponin**

0,1 gr ekstrak sampel ditambahkan 10 mL aquades yang dipanaskam selama 5 menit kemudian saring kedalam tabung reaksi. Tambahkan 4 tetes HCl 2M kemudian kocok kuat. Hasil uji positif saponin ditandai dengan terbentuknya busa yang stabil selama 10 menit.

### **3. Uji Tanin**

0,1 gr ekstrak sampel ditambahkan aquades yang dipanaskan selama 5 menit lalu saring kedalam tabung reaksi, kemudian tambahkan 3 tetes FeCl<sub>3</sub> 1%. Hasil uji positif ditunjukkan terbentuknya warna hijau kehitaman pada larutan sampel.

### **4. Uji Fenol**

0,1 gr ekstrak sampel ditambahkan aquades yang dipanaskan selama 5 menit lalu saring, kemudian tambahkan 3 tetes FeCl<sub>3</sub> 5%. Hasil uji positif ditunjukkan dengan terbentuknya warna hijau pada larutan sampel.

### **5. Uji Flavonoid**

0,1 gr ekstrak sampel ditambahkan 10 mL aquades dan dipanaskan selama 5 menit lalu saring. Tambahkan 0,5 mg serbuk Mg, 1 mL HCl dan 1 mL amilalkohol kemudian kocok dengan kuat. Hasil positif ditandai dengan

terbentuknya warna merah, kuning atau jingga pada larutan sampel.

#### 6. Uji Steroid dan Triterpenoid

0,1 gr ekstrak sampel dilarutkan dalam 2 mL kloroform lalu tambahkan 10 tetes anhidrida asetat dan 3 tetes H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat melalui dinding tabung reaksi. Hasil positif triterpenoid ditandai terbentuknya cincin kecoklatan dan munculnya warna hijau menandakan adanya steroid.

#### Analisis Senyawa Antioksidan Metode KLT

0,5 gr ekstrak sampel dilarutkan dengan etanol 70%. Campurkan eluen n-heksan: kloroform dengan perbandingan 2:8. Setelah elusi selesai keringkan plat kemudian semprotkan dengan larutan DPPH 0,5 mM. Uji positif antioksidan ditandai dengan bercak kuning dengan latar belakang ungu.

#### Analisis Aktivitas Antioksidan dengan Metode DPPH

Larutkan ekstrak sampel kemudian buat variasi larutan 500, 400, 300, 200 dan 100 ppm masing-masing 10 mL. masing-masing larutan ditambahkan 1 mL larutan DPPH 0,5 mM kemudian diinkubasi selama 30 menit dalam ruang gelap. Ukur pada panjang gelombang maksimum (517 nm (Kurnia, 2013)). Nilai persentasi daya hambat yang diwakili oleh nilai IC<sub>50</sub> dihitung dengan rumus:

$$\% \text{ inhibisi} = \frac{(A_{\text{blankol}} - A_{\text{ekstrak}})}{A_{\text{blanko}}} \times 100\%$$

Keterangan:

A blanko = serapan radikal DPPH  
0,5 mM

A sampel = serapan radikal DPPH  
Setelah ada sampel

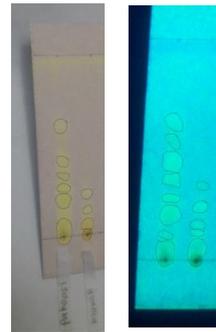
Hasil dibuatkan kurva untuk memperoleh persamaan regresi dengan konsentrasi ekstrak (µg/mL) sebagai absis (sumbu x) dan nilai % inhibisi sebagai ordinat (sumbu y). Nilai IC<sub>50</sub> dihitung pada saat nilai % inhibisi sebesar 50% dengan

menggunakan persamaan  $Y = ax + b$  (Wijaya dkk, 2014).

#### HASIL DAN PEMBAHASAN

##### Senyawa Antioksidan dalam Ekstrak Daun Pakoasi dan Kluwih

Berdasarkan hasil analisis kualitatif senyawa antioksidan dengan teknik KLT diperoleh beberapa profil kromatogram senyawa antioksidan dengan nilai R<sub>f</sub> pada ekstrak daun pakoasi (0,14, 0,20, 0,28, 0,36, 0,46, 0,52 0,56) dan ekstrak daun kluwih (0,12, 0,18, 0,28, 0,36). Berdasarkan nilai R<sub>f</sub> tersebut ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih memiliki senyawa antioksidan yang sama yang dapat dilihat dari nilai R<sub>f</sub> yang sama pada 0,36.



Gambar 1 Hasil Uji KLT senyawa antioksidan (a) setelah penyemprotan DPPH (c) dibawah lampu UV 366 nm

##### Aktivitas Antioksidan Ekstrak Daun Pakoasi dan Kluwih

Hasil uji aktivitas antioksidan dengan DPPH disajikan dalam bentuk kurva hubungan persen penghambatan dengan konsentrasi sampel sehingga diperoleh persamaan regresi untuk menentukan nilai IC<sub>50</sub>. Semakin tinggi konsentrasi sampel yang digunakan untuk bereaksi dengan DPPH semakin turun nilai absorbansinya yang berarti semakin tinggi persen penghambatan terhadap radikal DPPH oleh antioksidan.

Aktivitas antioksidan digambarkan pada nilai IC<sub>50</sub> pada vitamin C, ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih secara berurutan yaitu 46,74 µg/mL, 89,65 µg/mL

dan 54,72 µg/mL. Hasil uji aktivitas antioksidan dapat dilihat dalam grafik pada

Tabel 1.

Tabel 1. Data Hasil Uji Aktivitas Antioksidan Vitamin C, Ekstrak Daun Pakoasidan Kluwih

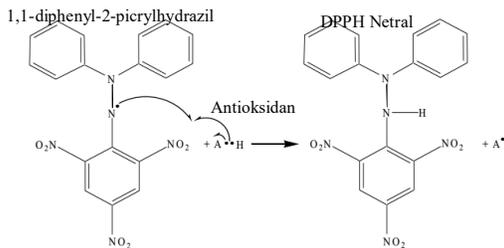
Sampel	Konsentrasi (ppm)	Absorbansi (A)	Daya Hambat (%)	Pers. Regresi (y=ax+b)	IC <sub>50</sub> (µg/mL)
Vitamin C	100	0,145	55,65	y = 0,089x + 45,84	46,74
	200	0,119	63,60		
	300	0,099	69,72		
	400	0,054	83,48		
	500	0,032	90,214		
Ekstrak Daun Pakoasi	100	0,168	48,62	y = 0,088x + 42,11	89,659
	200	0,125	61,77		
	300	0,097	70,33		
	400	0,074	77,37		
	500	0,049	85,01		
Ekstrak Daun Kluwih	100	0,156	52,29	y = 0,089x + 45,13	54,719
	200	0,118	63,91		
	300	0,085	74,006		
	400	0,062	81,039		
	500	0,038	88,379		

Aktivitas antioksidan dapat dilihat dari penurunan intensitas warna DPPH yang memudar dari ungu menjadi kuning (Molenuux, 2004). Hal ini dikarenakan semakin banyak atom hidrogen yang didonorkan oleh ekstrak sampel untuk menghambat radikal DPPH mengakibatkan meningkatnya kompleks non radikal DPPH sehingga karakteristik radikal DPPH menurun. Semakin besar konsentrasi ekstrak sampel, warna kuning pada larutan uji yang dihasilkan akan semakin kuat (Widyaningsih, 2010).. Secara umum reaksi radikal DPPH dengan antioksidan dapat dilihat pada Gambar 1.

Antioksidan (A••H) yang mempunyai fungsi utama yang sering disebut sebagai antioksidan primer. Senyawa ini dapat memberikan atom hidrogen secara cepat ke radikal DPPH atau mengubahnya ke bentuk lebih stabil, sementara turunan radikal antioksidan (A•) tersebut memiliki keadaan lebih stabil dibanding radikal DPPH. Radikal-radikal antioksidan (A•) yang terbentuk pada reaksi tersebut relatif stabil dan tidak mempunyai cukup energi untuk dapat bereaksi dengan molekul lain membentuk radikal bebas baru.

**Metabolit Sekunder dalam Ekstrak Daun Pakoasi dan Kluwih**

Analisis kualitatif senyawa antioksidan dengan teknik KLT diperkuat dengan hasil uji fitokimia yang menunjukkan ekstrak daun pakoasi dan kluwih positif mengandung flavonoid, fenol tannin, saponin, steroid dan triterpenoid. Hasil uji fitokimia secara keseluruhan ditunjukkan pada Tabel 2.



Gambar 1 Reaksi Umum Radikal DPPH dengan Antioksidan (Windono *et al.*, 2001)

Tabel 2. Hasil Uji Fitokimia Ekstrak daun Pakoasi, ekstrak daun Kluwih dan ekstrak daun Buncis

Hasil analisis Fitokimia	Pereaksi	Hasil Pengamatan	Ekstrak daun pakoasi	Ekstrak daun kuwih
Alkaloid	Meyer	Tidak terbentuk endapan putih	-	-
	Dragendorf	Tidak terbentuk endapan merah bata	-	-
Flavonoid	Mg, HCl pekat amilalkohol	Terbentuk warna kuning atau jingga	+	+
Tannin	FeCl <sub>3</sub> 1%	Terbentuk warna hijau kehitaman	+	+
Saponin	Air panas dan HCl	Timbul busa	+	+
Fenol	FeCl <sub>3</sub> 5%	Terbentuk warna hijau	-	+
Triterpenoid dan steroid	Liebermann-Burchard	Terbentuk cincin kecoklatan dan larutan berwarna hijau	+	+

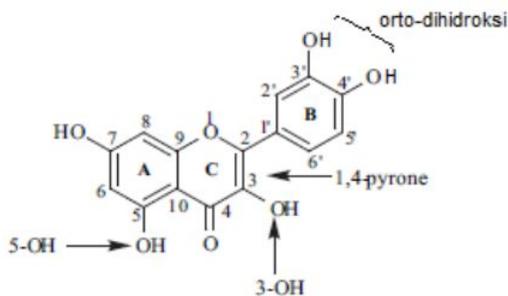
Keterangan:

(-) = tidak terdapat kandungan

(+) = Terdapat kandungan

Berdasarkan uji fitokimia menunjukkan keberadaan senyawa flavonoid, fenol, tannin, saponin, steroid dan triterpenoid menunjukkan bahwa ekstrak daun pakoasi dan daun kluwih berpotensi sebagai sumber antioksidan alami.

Efektifitas senyawa flavonoid dalam menangkal radikal DPPH sebagian besar bergantung pada struktur, hidrofobisitas, aktivitas biologis dan aktivitas oksidatif. Kemampuan pemutusan reaksi berantai radikal oleh flavonoid terutama bergantung pada kehadiran setidaknya dua kelompok *o*-hidroksil pada cincin B. hal ini memungkinkan pembentukan ikatan hidrogen intramolekul antara kelompok hidroksil yang meningkatkan stabilitas radikal fenoksil. Struktur kimia senyawa flavonoid sebagai antioksidan dapat dilihat pada Gambar 5.12.



Gambar 5.12 struktur kimia senyawa flavonoid sebagai antioksidan

Dijelaskan lebih lanjut bahwa grup hidroksil pada cincin B senyawa flavonoid mendonorkan ion hidrogen dengan mendonorkan sebuah electron ke radikal hidroksil dan peroksil sehingga menstabilkan kedua radikal tersebut dan membentuk radikal flavonoid yang relative stabil (Heim *et al.*, 2002).

Selain senyawa polifenol, senyawa triterpenoid juga diketahui memiliki aktivitas antioksidan yang tinggi. Sedangkan saponin yang mampu meredam superoksida melalui pembentukan intermediet hidroperoksida sehingga mencegah kerusakan biomolekular oleh radikal bebas (Yuhernita dan Juniarti, 2011).

Golongan senyawa yang aktif sebagai antioksidan pada batang, buah dan daun mengkudu berasal dari senyawa flavonoid (Crichton *et al.*, 2013) dan triterpenoid, tannin, dan steroid glikosida dapat berperan sebagai antioksidan dan antimikroba (iwalukom *et al.*, 2007).

Hal ini diperkuat dengan nilai IC<sub>50</sub> pada ketiga ekstrak sampel menunjukkan bahwa aktivitas antioksidannya berada dalam kategori kuat karena nilai IC<sub>50</sub> ketiga ekstrak sampel berada diantara 50 ppm sampai 100 ppm (Putranti, 2013).

## KESIMPULAN

Berdasarkan dari hasil penelitian yang telah dilakukan dapat diambil kesimpulan sebagai berikut:

1. Senyawa metabolit sekunder yang terkandung dalam ekstrak daun pakoasi, daun kluwih dan daun buncis adalah flavonoid, tannin, saponin, fenol, steroid dan triterpenoid.
2. Aktivitas antioksidan pada ekstrak daun pakoasi, daun kluwih dan daun buncis dikategorikan antioksidan kuat sehingga berpotensi dijadikan sebagai sumber antioksidan alami

## DAFTAR PUSTAKA

- Agarwal, A., Thompson, A., Kothari, S., Plessis, S. 2010. Free Radicals: Their Beneficial and Detrimental Effects on Sperm Function. *Indian Journal of Experimental Biology*, 48 (9): 425-435
- Barus, Pina. 2009. Pemanfaatan Bahan Pengawet dan Antioksidan Alami pada Industri Bahan Makanan. Pidato Pengukuhan Jabatan Guru Besar Tetap dalam Bidang Kimia Analitik. *Rapat terbuka Universitas Sumatera Utara: Medan*
- Crichton, G.E., Bryan, J., Murphy, K.J. 2013. Dietary antioxidants, cognitive function and dementia--a systematic review. *Plant Foods for Human Nutrition* 68 (3): 279-92
- Iwalokum, B.A., Usen, U.A., Otunba, A.A., Olukoya, D.K. 2007. Comparative phytochemical evaluation, antimicrobial and antioxidant properties of *Pleurotus ostreatus*. *African Biotechno.* 6:1732-1739.
- Kurnia, Nova. 2013. Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Air Buah Buncis (*Phaseolus vulgaris* L.). Tesis S2 Universitas Mataram
- Mariana, L., Andayani, Y., Gunawan, E.R. 2013. Analisis Senyawa Flavonoid Hasil Fraksinasi Ekstrak Diklorometana Daun Kluwih. *Chemistry Progress* 6 (2)
- Marianne., Yuandani., Rosnani. 2011. Antidiabetic Activity from Ethanol Extract of Kluwih's Leaf (*Artocarpus camansi*). *Jurnal Natural* 11 (2)
- Marianne., Lestari, D., Sukandar, EY., Kurniati, NF., Nasution, R. 2014. Antidiabetic Activity of Leaves Ethanol *Chromolaena odorata* (L.) R.M. King on Induced Male Mice with Alloxan Monohydrate. *Jurnal Natural* 14 (1): 1-4 ISSN 1141-8513
- Molyneux, P. 2004. The Use of the Stable Free Radical Diphenylpicrylhydrazyl (DPPH) for Estimating Antioxidant Activity. *Songklanakaring Journal Science of Technology.* 26 (2): 211-219
- Putranti, Ristiyana Ika. 2013. Skrining Fitokimia dan Aktivitas Antioksidan Ekstrak Rumpun Laut *Sargassum duplicatum* dan *Turbinaria ornate* Dari Jepara. Tesis S2. Universitas Diponegoro Semarang
- Rao, S.P., Kava, S., Yerramili, A., Mamidi, A. 2011. Free Radicals and Tissue Damage: Role of Antioxidants. *Free Radicals and Antioxidants Journal*, 1 (4)
- Reynertson, K. A., 2007, Phytochemical Analysis of Bioactive Constituents from Edible Myrtaceae Fruit, Dissertation, The City University of New York, New York.

- Rohman, A., Riyanto, S., Yuniarti, N., Saputra, W. R., Utami, R. & Mulatsih, W., 2010, Antioxidant activity, total phenolic, and total flavonoid of extracts and fractions of red fruit (*Pandanus conoideus* Lam), *International Food Research Journal*, 17, 97-106
- Subiyandono. 2013. Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak *Camellia sinensis*, *Hibicus sabdariffa* dan *Phaleria macrocarpa* (Scheff.) Boerl. Secara Spektrofotometri dengan DPPH. Jurusan Farmasi POLTEKES DEPKES Palembang
- Tristanto, R., Putri, M.A., Situmorang, A.P., Suryanti. 2014. Optimalisasi Pemanfaatan Daun Lamun *Thalassia hemprichii* sebagai sumber antioksidan alami. Available online at *Indonesian Journal of Fisheries Science and Technology* (IJFST) Vol. 10 No.1: 26-29
- Towaha, J. dan Balittri. 2013. Kandungan Senyawa Kimia pada Daun The (*Camellia sinensis*). *Warta Penelitian dan Pengembangan Tanaman Industri*, Volume 19 Nomor 3
- Widyaningsih, W. 2010. Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Daun Dewa (*Gynura procumbens*) dengan Metode DPPH (1,1-difenil-2-pikrilhidrazil). [Proiding Seminar Nasional Kosmetika Alami]
- Wijaya, Dwi Putra., Paendong, Jessy E., Abijulu, Jemmy. 2014. Skrining Fitokimia dan Uji Aktivitas Antioksidan dari Daun Nasi (*Phrynium capitatum*) dengan Metode DPPH (1,1-difenil-2-pikrilhidrazil). *Jurnal Mipa Unsrat Online* 3 (1) 11-15
- Windono, T., Soediman, S., Yudawati, U., Ermawati, E., Srielita, A. & Erowati, T. i., 2001, Uji Peredaman Radikal Bebas Terhadap 1,1-Diphenyl-2-Picrilhidrazil (DPPH) dari Ekstrak Kulit Buah dan Biji Anggur (*Vitis vinifera*L.) Probolinggo Biru dan Bali, *Artocarpus*, Vol.1 No.1, 34-43