



Plagiarism Checker X Originality Report

Similarity Found: 19%

Date: Selasa, Juni 16, 2020

Statistics: 505 words Plagiarized / 2665 Total words

Remarks: Low Plagiarism Detected - Your Document needs Optional Improvement.

TOTAL FENOL DAN AKTIVITAS ANTIOKSIDAN BUBUK KULIT MANGGIS (*Garcinia mangostana L.*) DARI BUAH SEGAR DENGAN VARIASI LAMA PENYIMPANAN YANG DIOLAH SECARA MEKANIS Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini Program Studi Teknologi Pangan, Jurusan Teknologi Pertanian, Politeknik Pertanian Negeri Payakumbuh E-mail: Irwanroza6238@yahoo.com dan evawati72@yahoo.com

ABSTRACT This study aims to determine the total content of phenolic compounds and antioxidant activity of mangosteen skin powder from fresh fruit with variations of storage duration which processed mechanically.

Methods of research done by determining the total content of phenolic compounds using the method of DPPH free radical scavengers. The fresh mangosteen skin was dried with a drying oven, with a capacity of 0.12 kg/h and a drying rate of 2.79 kg. Furthermore, dry mangosteen skin was milled by grinding machine with 2870 rpm rotation and obtained rendemen mangosteen skin powder as much as 38.04% with water content 8.33%. Total content of phenolic mangosteen powder with variation of storage duration 0 days, 10 days, and 20 days ranged 81.17 mgGAE / g - 195.51 mgGAE /g. The range of IC 50 for the three treatment is 6.80 ppm - 26.47 ppm.

The highest total phenolic content and antioxidant activity were found at zero days of storage. Kata kunci-phenolic, antioxidant activity, mangosteen PENDAHULUAN Buah manggis (*Garcinia mangostana L.*) dianggap sangat istimewa , warna kulit manggis merah kehi taman , daging buahnya putih bersih dan berasa manis, serta senyawa yang menjadi primadona buah itu adalah xanton, yang merupakan subs tanca kimia alami yang tergolong polyphenolic , yang dihasilkan oleh metabolisme sekunder.

Xanton tidak ditemukan pada buah-buahan lain, oleh karena itu manggis dijuluki

queen of fruits (ratu buah) (Yatman, 2012). Manggis sebagai komoditas ekspor merupakan tanaman yang berbuah sekali dalam setahun (juvenile) dari bulan September sampai Maret, untuk 1 Ha lahan manggis menghasilkan 20 ribu ton Total produksi manggis tahun 2007 mencapai 112.722 ribu ton dari kebun manggis seluas 11.964 ribu Ha (Dirjen Hortikultura 2007).

Dari total produksi yang dihasilkan hanya sebanyak 7.411 ribu ton yang dapat diekspor (Deptan 2008). Ini berarti buah manggis yang layak ekspor hanya 6,57%. Sisanya yang tidak layak dijual dipasar tradisional dengan harga relatif murah (Mansyah, Jamal, dan Jumjunitang, 2007). Untuk hasil panen yang tidak terjual dilakukan penyimpanan seadanya.

Hal ini membuat petani manggis tidak dapat meningkatkan pendapatannya, untuk itu perlu dicari solusi sehingga buah dengan kualitas rendah itu dapat dimanfaatkan untuk keperluan lain. Salah satunya dengan melakukan pengolahan secara mekanis dengan menggunakan oven pengering dan penggiling untuk mendapatkan bubuk kulit manggis agar dapat meningkatkan nilai tambah sekaligus menjadi bentuk alternatif terhadap turunnya permintaan buah segar.

Sehingga dapat memperpanjang daya tahan simpan produksi yang berlimpah pada saat panen raya, menurut Putra, et al., (2013) buah manggis mempunyai kadar air relatif tinggi (62,05%). *Kulit buah manggis (Garcinia mangostana L.) mengandung senyawa yang memiliki aktivitas farmakologi dan antioksidan*. Senyawa tersebut diantaranya flavonoid, tanin dan xanton (Nakatani et al.,

2002; Moongkarndi et al., 2004); dan putra et al (2013) Akan tetapi sifat antioksidan radikal bebasnya akan menurun sejalan dengan lama penyimpanan, penyimpanan selama dua minggu IC50 meningkat menjadi tiga kali dari semula (Kurniawati, 2011).

Semakin kecil nilai IC50 maka semakin besar aktivitas penangkal radikal bebas DPPH (Sunarni, 2005) Sifat antioksidan manggis melebihi vitamin E dan vitamin C. Xanthone yang terdapat di manggis merupakan substansi kimia alami yang tergolong senyawa polyphenolic. Peneliti dari Universitas Taichung di Taiwan telah mengisolasi xanthone dan deviratnya dari kulit buah manggis (pericarp) di antaranya diketahui adalah 3-isomangoestein, alpha mangostin, Gamma-mangostin, Garcinone A, Garcinone B, C, D dan garcinone E, maclurin, mangostenol (Iswari, dan Sudaryono 2007) Windono et al.

(2001), antioksidan adalah senyawa yang dapat digunakan untuk melindungi bahan pangan melalui Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol. 21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920, EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

===== 111 perlambatan kerusakan, ketengikan atau perubahan warna yang disebabkan oleh oksidasi.

Antioksidan mampu bertindak sebagai penyumbang radikal hidrogen atau dapat bertindak sebagai akseptor radikal bebas sehingga dapat menunda tahap inisiasi pembentukan radikal bebas Windono et al. (2001) Antioksidan yang diketahui merupakan zat yang dapat menetralkan radikal bebas atau bahan yang dapat mencegah sistem biologi tubuh dari efek yang merugikan yang timbul dari proses ataupun reaksi yang menyebabkan oksidasi yang berlebihan (Hariyatmi, 2004) Adanya antioksidan alami (seperti senyawa fenolik) maupun sintetis dapat menghambat oksidasi lipid, mencegah kerusakan, perubahan komponen organik dalam bahan makanan sehingga dapat memperpanjang umur simpan (Rohdiana, 2001).

METODOLOGI PENELITIAN A. Bahan dan Alat Bahan segar yang digunakan adalah Buah manggis (*Garcinia mangostana L.*), dan bahan kimia adalah methanol p.a (Merck), asam galat (p.a) Merck, Folin Ciocalteu, reagen Fplin Ciocalteu p.a (Merck), sodium carbonate p.a (Merck), methanol 96%, dan 2,2 - diphenil - pikrihidrazil (DPPH) p.a (Merck).

Alat untuk analisa yang digunakan adalah, test tube, peralatan gelas, timbangan analitik, spektrofotometer Genesys 10 S UV -VIS. B. Prosedur Percobaan Buah manggis (*Garcinia mangostana L.*) yang digunakan diperoleh dari Sicincin Kecamatan 2 x 11 Enam Lingkung Kabupaten Padang Pariaman dilakukan proses sortasi, dan penyimpanan sesuai perlakuan yaitu; A1 (Penyimpanan 0 Hari), A2 (Penyimpanan 10 hari), A3 (Penyimpanan 20 hari), selanjutnya dilakukan pencucian, pengeringan, pembelahan kulit manggis, pengeringan, penggilingan sehingga didapatkan bubuk kulit manggis.

Pengeringan dilakukan dengan oven yang telah dirancang yang mempunyai eksosfen dengan spesifikasi sebagai berikut: - Panjang : 80 cm - Lebar : 60 cm - Tinggi : 70 cm - Daya Listrik : 1200 Watt - Kapasitas pengeringan : 0,12 kg/jam - Suhu : 500C Kulit manggis yang telah kering dengan kadar air sekitar 4 % dilakukan proses penepungan dengan menggunakan mesin penggiling dengan spesifikasi sebagai berikut: - Panjang : 780 cm - Lebar : 60 cm - Tinggi : 110 cm - Putaran dinamo : 2870 Rpm - Putaran akhir : 4783 Rpm - Engine : Misako 2 PK - Kapasitas penepungan : 6,06 kg/jam - Losses penepungan : 0.97 % Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol.

21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920, EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

===== 112 Gambar 1. Oven pengering kulit manggis

Gambar 2.

Alat pengiling kulit manggis Dalam melaksanakan penelitian, terdapat 5 tahapan penelitian yang termasuk dalam prosedur penelitian sebelum mencapai kesimpulan, yaitu: tahap penyimpanan, tahap pengeringan buah manggis segar, tahap pembuatan bubuk kulit manggis, uji total fenol, uji kuantitatif aktivitas antioksidan dengan menggunakan metode DPPH Total fenol Analisis total fenol menggunakan reagen Folin-Ciocalteau dengan alat spektrofotometer, dan menggunakan asam galat sebagai larutan standar untuk menentukan kurva baku. 1.

Penetapan Total Fenol Pipet sebanyak 0,5 ml filtrat sampel ke dalam labu ukur 50 ml, tambahkan 2,5 ml larutan folin -Ciocalteau dan 5 ml Larutan natrium karbonat 14 %. Volumenya dicukupkan menjadi 50 ml dengan air suling dan aduk kemudian didiamkan pada suhu kamar selama 30 menit. Setelah itu diukur absorbannya dengan menggunakan spektrofotometer pada panjang gelombang 760 nm.

Larutan standar digunakan larutan asam galat dengan jalan memipet 0, 0,25 ; 0,5 ; 0,75; 1,0; 1,25; 1,5; 1,75; 2 ml larutan Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol. 21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920, EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

===== 113 standar induk (100 ppm) ke dalam labu ukur 50 ml. Langkah selanjutnya sama dengan perlakuan sampel. Totalfenol dinyatakan sebagai mg ekivalen asam galat/g ekstrak.

2. Aktivitas antioksidan Pembuatan Reagen Ditimbang sebanyak 1,97 mg DPPH dan dilarutkan dengan metanol di dalam labu sampai 100 m sehingga diperoleh enn nst $5\mu M$. Penentuan Panjang gelombang Serapan Maksimum DPPH (Okawa, M., 2001) Pipet sebanyak 2 ml larutan 1,1-difenil-2-pikrilhidra z(DP) μM .an ban enn 2 ml larutan sampel. Setelah dibiarkan selama 30 menit ditempat gelap, serapan maksimum larutan diukur dengan spektrofotometer UV-Vis pada panjang gelombang 400-800 nm.

Pemeriksaan Aktivitas Antioksidan (Hanani, E, 2005; Okawa.M, 2001) Sampel yang digunakan adalah 3 jenis bubuk kulit manggis dari manggis yang telah diperlakukan lama penyimpanannya A1 (Penyimpanan 0 hari), A2 (Penyimpanan 10 Hari), dan A3 (Penyimpanan 20 Hari).

Persiapan Sampel Sampel dari 3 jenis perlakuan disiapkan, dibuat sampel filtrat dengan konsentrasi 50 ppm, 25 ppm, 12,5 ppm, 6,25 ppm, 3,125 ppm, dan 1,875 ppm sebanyak 2 ml dengan pipet mikro dan masukkan ke alat ukur DPPH dengan menggunakan reagen Folin-Ciocalteau dengan alat spektrofotometer, dan menggunakan asam galat sebagai larutan standar untuk menentukan kurva baku. 1.

dibiarkan selama 30 menit ditempat gelap, serapan diukur dengan spetrofotometer Genesys 10S UV-Vis pada $\lambda = 1 \mu\text{m}$. Untuk absorbansi blanko dengan mencampur larutan DPPH 2 ml dengan metanol 96% 2 ml kemudian dibaca absorbansinya pada alat spektrofotometer.

Data pengukuran absorbansi uji aktivitas antioksidan diubah ke dalam persen (%) inhibisi dengan menggunakan rumus sebagai berikut: % Inhibisi = $((\text{Abs Kontrol} - \text{Abs sampel}) / \text{Abs Kontrol}) \times 100\%$ (1 Keterangan: Abs control = $S_{\text{PnrdkIDP}} / S_{\text{aa55}}$ Abs sampel = Serapan sampel dalam radikal DPPH 5 Mpd 55 nm)

HASIL DAN PEMBAHASAN A.

Penentuan Kadar Total Fenol Uji kandungan total fenol bertujuan untuk mengetahui jumlah fenol yang terdapat pada sampel. Uji kandungan total fenol dilakukan dengan metode Folin-Ciocalteu. Kadar total fenol ditetapkan dengan metode spektrofotometri sinar tampak. Metode ini didasarkan pada pembentukan senyawa kompleks yang berwarna biru dari fosfomolibdat-fosfat yang direduksi senyawa fenolik dalam suasana basa.

Kadar total fenol pada masing-masing ekstrak dinyatakan sebagai ekivalen asam galat atau Gallic Acid Equivalent (GAE) (Nur dan Astawan 2011). Analisis kandungan total fenolik dilakukan untuk mengetahui potensi bubuk kulit buah manggis sebagai penangkal radikal bebas dan penstabil oksigen singlet. Tubuh manusia menghasilkan senyawa antioksidan, tetapi jumlahnya seringkali tidak cukup untuk menetralkan radikal bebas yang masuk ke dalam tubuh.

Komponen kimia yang berperan sebagai antioksidan adalah senyawa golongan fenolik dan polifenolik. Senyawa-senyawa golongan tersebut banyak terdapat di alam, terutama pada tumbuhan-tumbuhan, dan memiliki kemampuan untuk menangkap radikal bebas (Ramle et al., 2008). Hasil analisis kandungan total fenol dengan 3 perlakuan lama penyimpanan yaitu A1 (0 hari), A2 (10 Hari) dan A3 (20 hari) dapat dilihat pada Tabel 1 dan Gambar 1.

Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol. 21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920,
EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

=====
===== 114 Tabel 1.

Standar absorban asam galat Konentrasi asam galat (mgL^{-1}) Absorbansi 0 0,000 0,5
0,031 1 0,087 1,5 0,127 2 0,181 2,5 0,226 3 0,280 3,5 0,340 4 0,360 Gb1 urva alras
amgalpa 0nm Kandungan fenolik total dalam bubuk kulit manggis dihitung dengan

menggunakan persamaan regresi linier setelah mengukur absorbansi sampel. Total fenol sampel dapat dilihat pada Tabel 2. Tabel 2.

Total fenol bubuk kulit manggis dengan variasi lama penyimpanan Perlakuan Absorbansi Konsentrasi (mg/g sampel) A1 1,817 195,51 A2 0,752 81,17 A3 0,661 71,02 Konsentrasi total fenol bubuk kulit manggis dengan variasi lama penyimpanan berkisar antara 81,17 mgGAE/g – 195,51 mgGAE/g, Lama penyimpanan mempengaruhi kandungan kadar total fenol dari bubuk kulit manggis, semakin lama penyimpanan kadar total fenol juga menurun. Kandungan total fenol tertinggi didapatkan pada penyimpanan 0 hari. B.

Uji Aktivitas Antioksidan Aktivitas penangkalan radikal bebas dari bubuk kulit buah manggis dapat diukur dengan pengujian radikal DPPH yaitu dengan mereaksikan 2 ml bubuk kulit buah manggis sesuai perlakuan dengan konsentrasi 50 ppm, 25 ppm, 12,5 ppm, 6,25 ppm, dan 3,125 ppm dengan 2 mL larutan DPPH 5 μ M, dan absorbansinya diukur pada 515nm yang merupakan panjang gelombang maksimum. $y = 0.092x$ $R^2 = 0.9941$ Absorbansi Asam galat (ppm) Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol. 21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920, EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

===== 115 Bubuk kulit buah manggis memiliki kemampuan sebagai penangkal radikal bebas yang sangat baik, hal ini terlihat pada Tabel 3.

Aktivitas penangkal radikal dibuktikan dengan perubahan warna ungu menjadi warna kuning, dan ketika ekstrak ditambahkan larutan DPPH, Tabel 3. Total fenol bubuk kulit manggis dengan variasi lama penyimpanan Perlakuan Absorbansi % Inhibisi 50 ppm terhadap 5 DPH IC50 (ppm) A1 0,019 94,31 6,80 A2 0,027 91,92 24,68 A3 0,049 85,33 26,47 Abs kontrol = 0,334 Kapasitas antioksidan dinyatakan Sebagai IC50 merupakan konsentrasi bubuk kulit manggis yang menghasilkan 50 % penghambatan, menunjukkan perbedaan diantara 3 perlakuan, IC 50 meningkat seiring bertambahnya lama penyimpanan.

Nilai IC50 bubuk kulit manggis dapat dilihat pada Tabel 2 Nilai IC50 berbanding terbalik dengan aktivitas antioksidan dari suatu sampel. Semakin rendah nilai IC50 suatu sampel, maka sampel tersebut menunjukkan aktivitas antioksidan yang semakin tinggi. Nilai IC50 terendah atau nilai aktivitas antioksidan tertinggi didapatkan pada perlakuan 0 hari dan semakin meningkat pada penyimpanan 10 hari dan 20 hari penyimpanan.

Nilai IC50 bubuk kulit manggis dapat dilihat pada Tabel 3 dan Gambar 2. Gambar 2.

Grafik aktivitas penangkal radikal bebas DPPH pada berbagai konsentrasi sampel bubuk kulit manggis dari 3 perlakuan penyimpanan. Berdasarkan Tabel 3 Kemampuan untuk menangkap radikal bebas menurun seiring dengan bertambahnya lama penyimpanan, penyimpanan sampai 10 hari IC50 meningkat dari 6,88 ppm menjadi 24,68 ppm dengan demikian terjadi penurunan aktivitas antioksidan.

Menurut Kurniawati (2011) dengan penyimpanan buah manggis hingga 2 minggu setelah dipanen, penurunannya mencapai sepertiga kali dengan aktivitas tertinggi didapat pada buah yang tidak disimpan dengan IC 50 12,81 ppm. KESIMPULAN Berdasarkan hasil penelitian dapat disimpulkan bahwa bubuk kulit buah manggis yang diolah dengan pengolahan secara mekanis, kulit manggis segar dikeringkan dengan oven penggering, dengan kapasitas 0,12 kg/jam.

Selanjutnya digiling dengan mesin penggiling dengan putaran 2870 rpm didapatkan rendemen bubuk kulit manggis sebanyak 38,04 % dengan kadar air 3,33%. Kandungan total Aktivitas penangkal radikal bebas (%DPPH) Konsentrasi mg/L A1 A2 A3 Jurnal Teknologi Pertanian Andalas Vol. 21, No.2, September 2017, ISSN 1410-1920, EISSN 2579-4019 Irwan Roza, Evawati, Rince Alfia Fadri, dan Gusmalini

===== 116 fenolik dan aktivitas antioksidan yang relatif tinggi, dengan kandungan total fenolik dan aktivitas antioksidan tertinggi pada penyimpanan nol hari.

Konsentrasi total fenol bubuk kulit manggis dengan variasi lama penyimpanan berkisar 81,17 mgGAE/g – 195,51 mgGAE/g. Kapasitas antioksidan dinyatakan Sebagai IC50 merupakan konsentrasi bubuk kulit manggis yang menghasilkan 50 % penghambatan. Kisaran IC 50 untuk ketiga perlakuan adalah 6,80 ppm – 26,47 ppm UCAPAN TERIMAKASIH Penulis sangat berterimakasih kepada Kementerian Riset dan Teknologi Pendidikan Tinggi/ (Kemristekdikti) Indonesia untuk dukungan finansial pada program Penelitian Terapan Unggulan Perguruan Tinggi Tahun 2017. DAFTAR PUSTAKA Haryatmi. 2004.

Kemampuan Vitamin E sebagai antioksidan terhadap Radikal Bebas pada Lanjut Usia. Jurnal MIPA UNS. 14(I). Iswari. K., dan T. Sudaryono. 2007. Empat jenisnolahan manggis si ratu buah dunia dari Sumbar. Balai Pengkajian Teknologi Pertanian. Sumatera Barat. Kurniawati, A. 2011. Kajian karakter biomassa Kadar dan profil derivat xanthone srtai potensi antioksidan kulit buah manggis (*Garcinia mangostana L.*) pada berbagai aspek agronomi.

Jumjunidang. 2007. Getah kuning kendala utama ekspor manggis. Iptek Hortikultura, No. 3 – Juni 2007. Balai Penelitian Tanaman Buah. Sukarami Moongkarndi , et al. 2004 Xanthones - Powerful Health Agents for Improve d Health and Xanthone Research Findings. <http://wwwXanthone.com>. Nakata, K., Nakata N., Arawaka T.,

Yasuda H., Ohizumi Y . 2002 Inhibition of Cyclooxygenases and Prostaglandin E2 Synthesis by Gamma -Mangostin , a Xanthone Derivative in Mangosteen , in C6 Rat Glioma Cell. Department of Pharmaceutical Molecular Biology, Tohoku University. Biochem. Pharmacol. Nur A.M. dan Astawan, M. 2011.

Kapasitas Antioksidan Bawang Dayak (*Eleutherine palmifolia*) Dalam Bentuk Segar, **Simplisia** dan Keripik, Pada Pelarut Nonpolar, Semipolar dan Polar. Skripsi. Bogor: Institut Pertanian Bogor Putra. S. D. R., E. Purwiantiningsih, F. S. Pranata. 2013,. Kualitas minuman serbuk instan kulit buah manggis. (*Garcinia mangostana* Linn.) dengan variasi maltodekstrin dan suhu pemanasan. Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta. Ramle, S. F. M., Kawamura, F.,

Sulaiman, O., Hashim, R. 2008 Study on Antioxidant Activities, Total Phenolic Compound, and Antifungal Properties of Some Malaysian Timbers from Selected Hardwoods Species. International Conference of Environmental Research and Technology. 472- 475 Rohdiana, D. Aktivitas Daya Tangkap Radikal Polifenol dalam Daun Teh. 2011.

Majalah Jurnal Indonesia. 2001, 12, 53-58. Sunarni,T., 2005. Aktivitas Antioksidan Penangkap Radikal Bebas Beberapa kecambah Dari Biji Tanaman Familia Papilionaceae, Jurnal Farmasi Indonesia 2 (2), 2001, 53-61. Windono, T., Soediman, S., Yudawati, U., Ermawati, E., Srielita, Erowati, T. I.

Uji Peredam Radikal Bebas terhadap 1,1-Diphenyl-2-Picrylhydrazyl (DPPH) dari Ekstrak Kulit Buah dan Biji Anggur (*Vitis vinifera* L.) Probolinggo Biru dan Bali. Artocarpus. 2001, 1, 34-43 Yatman, E. 2012. Kulit manggis mengandung xanthone yang berkhasiat tinggi. Widya tahun 29 No 324 <http://e-jurnal.Jurwddyakop3.com/indak.php/majalah>

INTERNET SOURCES:

1% - <https://www.e-jurnal.com/2018/01/total-fenol-dan-aktivitas-antioksidan.html>
1% -

<https://id.123dok.com/document/zkxpj11y-total-fenol-dan-aktivitas-antioksidan-bubuk-kulit-manggis-garcinia-mangostana-l-dari-buah-segar-dengan-variasi-lama-penyimpanan-yang-diolah-secara-mekanis-irwan-roza-evawati-rince-alfia-fadri-dan-gusmalini.html>
<1% - <https://www.ncbi.nlm.nih.gov/pubmed/16448157>

<1% - <https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0308814604000366>

1% -
<https://www.bi.go.id/id/umkm/kelayakan/pola-pembiayaan/holtikultura/Documents/db844c797c0543c482278ad8f6c07dc8BudidayaUbiKayu1.pdf>

<1% - <http://journal.ipb.ac.id/index.php/jphpi/article/download/13452/10098>

1% -
<http://repository.pertanian.go.id/bitstream/handle/123456789/3417/TEKNOLOGI%20PENANGANAN%20BUAH%20MANGGIS%20UNTUK%20MEMPERTAHANKAN%20MUTU%20SELAMA%20 PENYIMPANAN.pdf?sequence=1&isAllowed=y>

<1% -
https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/12658/G09epr-5_BAB%20III%20Bahan%20dan%20Metode.pdf?sequence=10

1% - <https://obatkencingnanahherbalan.wordpress.com/>

1% - <https://agenxamthone-lampung.blogspot.com/2012/04/tentang-manggis.html>

<1% -
<https://mediaindonesia.com/read/detail/140251-penggunaan-antioksidan-sintetis-pada-makanan-tidak-berisiko>

1% -
<http://repository.unhas.ac.id/bitstream/handle/123456789/15646/SAMPUL%20SKIPSI%20IRMA%20BURNING%20terbaru.pdf?sequence=1>

1% - <https://jurnal.ar-raniry.ac.id/index.php/elkawnie/article/download/518/434>

<1% -
<https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/57256/BAB%20II%20TINJAUAN%20PUSTAKA.pdf?sequence=4&isAllowed=y>

1% - <https://cah-kimia.blogspot.com/p/sirup-ubi-jalar-kuning-pkm-penelitian.html>

<1% -
<https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/60299/BAB%20III%20Metodologi%20Penelitian.pdf>

<1% -
<http://repository.usu.ac.id/bitstream/handle/123456789/33447/Cover.pdf;sequence=7>

<1% - https://id.m.wikipedia.org/wiki/Sicincin,_2x11_Enam_Lingkung,_Padang_Pariaman

1% - <http://eprints.ums.ac.id/33411/22/NASKAH%20PUBLIKASI.pdf>

1% - <http://journal.unhas.ac.id/index.php/mff/article/download/5703/3125>

<1% -
<https://sumaryono58.blogspot.com/2011/11/pembuatan-larutan-induk-zn-ii-1000-ppm.html>

1% -
<http://jurnal.farmasi.umi.ac.id/index.php/fitofarmakaindo/article/download/183/168>

1% -
<https://www.scribd.com/document/353117915/Antioksidan-Kadar-Fenolat-Total-Likope>

n-Buah-TOMAT

<1% - <https://jkb.ub.ac.id/index.php/jkb/article/download/582/438>

1% - <http://karyailmiah.unisba.ac.id/index.php/farmasi/article/download/14486/pdf>

1% -

<https://text-id.123dok.com/document/dzx94kjnz-senyawa-antioksidan-dan-manfaatnya.html>

1% - <https://atom-green.blogspot.com/2015/01/antioksidan-dan-radikal-bebas.html>

1% - <https://id.m.wikipedia.org/wiki/Antioksidan>

<1% -

<http://repository.unika.ac.id/15319/4/13.70.0194%20Fanny%20Kosasih%20BAB%20III.pdf>

1% - <http://garuda.ristekbrin.go.id/journal/view/14780>

<1% -

<https://www.bbp4b.litbang.kkp.go.id/jurnal-jpbkp/index.php/jpbkp/article/download/341/pdf>

<1% -

<http://repository.unika.ac.id/2396/3/10.70.0039%20Biondy%20Adiyoga%20BAB%20II.pdf>

<1% -

<http://jurnal.lppm.unsoed.ac.id/ojs/index.php/Pembangunan/article/viewFile/186/185>

<1% - <https://www.deherba.com/kandungan-kulit-buah-manggis.html>

<1% -

<https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/62279/BAB%20IV%20Hasil%20Dan%20Pembahasan.pdf?sequence=7&isAllowed=y>

<1% - <https://journal.unsika.ac.id/index.php/agrotek/article/download/721/629>

<1% -

https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/4587/Daftar%20Pustaka_2009imu-7.pdf

<1% -

<http://www.litbang.pertanian.go.id/artikel/172/pdf/4JenisOlahanManggis,SiRatuBuahDuniadariSumbar.pdf>

<1% -

<https://repository.ipb.ac.id/bitstream/handle/123456789/52686/BAB%20III%20Evaluasi%20Biomassa%20Kadar%20dan%20Profil%20Derivate%20....pdf?sequence=5&isAllowed=y>

<1% - <https://balitbu.litbang.pertanian.go.id/images/filepdf/juknis/bdnenas.pdf>

1% - <https://jurnal.poltekba.ac.id/index.php/jtt/article/view/433>

1% - <http://www.sciepub.com/reference/188958>

1% - <https://jkb.ub.ac.id/index.php/jkb/article/view/322>

1% - <https://jtpc.farmasi.unmul.ac.id/index.php/jtpc/article/view/98>

1% - <https://www.jfg.stfb.ac.id/index.php/jfg/article/view/141>