

## DAFTAR PUSTAKA

- Amanda G. 2020. *Artikel Republika*, <https://m.republika.co.id/amp/qb1c5I423> (diakses tanggal 10 Maret 2022).
- Ambarita Y. P. dkk. 2015. *Pembuatan Asam Oksalat dari Pelepas Kelapa Sawit (Elaeis guineensis) Melalui Reaksi Oksidasi Asam Nitrat*. Jurnal Teknik Kimia USU. Vol 4 (4), 46-50.
- Angraeni P. D dan Rahmawati D. A. 2014. *Efektivitas Daya Antibakteri Ekstrak Kulit Nanas (Ananas comosus) terhadap Pertumbuhan Streptococcus mutans*. Universitas Muhammadiyah. Yogyakarta.
- Arief A., dkk. 2017. *Hidrolisis Sekam Padi Menjadi Asam Oksalat Menggunakan Ca(OH)<sub>2</sub>*. Seminar Nasional Inovasi dan Aplikasi Teknologi di Industri. E4.1-E4.3.
- Atikah. 2017. *Pengaruh Oksidator dan Waktu Terhadap Yield Asam Oksalat dari Kulit Pisang dengan Proses Oksidasi Karbohidrat*. Jurnal Redoks. Vol 2 (1), hal 1-11.
- AOAC. 1995. *Official Methods of Analysis of Association of Official Analytical Chemist*. AOAC International. Virginia USA.
- Artati E. K. dkk. 2010. *Konstanta Kecepatan Reaksi Sebagai Fungsi Suhu pada Hidrolisa Selulosa dari Ampas Tebu dengan Katalisator Asam Sulfat*. Ekuilibrium. Vol 9 (1), 1-4.
- Asip F. dkk. 2015. *Pengaruh Konsentrasi NaOH dan Waktu Peleburan pada Pembuatan Asam Oksalat dari Ampas Tebu*. Jurnal Teknik Kimia. Vol 21 (3), 7-13.
- Astuti P. dkk. 2014. *Fourier Transform Infrared Sebagai Metode Alternatif Penetapan Tingkat Stres Pada Sapi*. Jurnal Veteriner. Vol 15 (1), 57-63.
- Badan Pusat Statistik. 2022. *Produksi Tanaman Buah-buahan 2020*, <https://www.bps.go.id/indicator/55/62/1/produksi-tanaman-buah-buahan-html>, (diakses tanggal 10 maret 2022).
- Dalimarta S. 2001. *Atlas Tumbuhan Obat Indonesia Jilid 2 Nanas*. Tribus Agriwidya. Jakarta. 140-145.
- Desinta Gita dkk. 2020. *Pengaruh Waktu Peleburan Pada Pembuatan Asam Oksalat dengan Metode Hidrolisa Limbah Kardus*. Jurnal Konversi Universitas Muhammadiyah Jakarta. Vol 9 (1) hal 53-57.
- Dewati R. 2010. *Kinetika Reaksi Pembuatan Asam Oksalat dari Sabut Siwalan dengan Oksidator H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>*. Jurnal Penelitian Ilmu Teknik. Vol 10 (1), 29-37.

- Endang M. W. 2005. *Pembuatan Asam Oksalat dari Sekam Padi*. Ekuilibrium. Vol 4 (1), 13-17.
- Febriaty I. R. dkk. 2016. *Perbandingan Metode Hidrolisis Asam dan Basa Tandan Kosong Kelapa Sawit Sebagai Bahan Baku Pembuatan Asam Oksalat*. JKK. Vol 5 (4), 22-28.
- Fitrah. 2017. *Pembuatan Asam Oksalat ( $H_2C_2O_4$ ) dari Limbah Kulit Kacang Tanah (*Arachis Hypogaea L*) Dengan Metode Peleburan Alkali*. Skripsi Fakultas Sains dan Teknologi. UIN Alauddin Makassar.
- Groggins, P. H., 1958. *Unit Processes in Organic Synthesis, 5<sup>th</sup> Edition*. Mc. Graw Hill Kogakusha, Co. Tokyo.
- Gunawan B. dan Azhari CD. 2010. *Karakterisasi Spektrofotometri FTIR dan Scanning Electron Microscopy (SEM) Sensor Gas dari Bahan Polimer Poly Ethylene Glycol (PEG)*. Jurnal Sains Teknologi. Vol 3 (2), 1-17.
- Hadiati, S. dan Indriyani, N.L.P. 2008. *Petunjuk Teknis Budidaya Nenas*. Solok: Balai Penelitian Tanaman Buah Tropika.
- Haryani, dkk. 2015. *Pengaruh Konsentrasi Asam dan Waktu Hidrolisis pada Pembentukan Bioetanol dari Daun Nanas*. Prosiding Seminar Nasional. Universitas Sriwijaya.
- Hidayat P. 2008. *Teknologi Pemanfaatan Daun Nanas Sebagai Alternatif Bahan Baku Tekstil*. Jurnal Teknologi Industri. Vol 13 (2), 31-35.
- Iloan P. H. M. 2016. *Pembuatan Asam Oksalat dari Pelepah Kelapa Sawit dengan Kalisum Hidroksida*. Jurnal Teknik Kimia USU. Vol 5 (1), 40-44.
- Irfandi. 2005. *Karakterisasi Morfologi Lima Populasi Nanas (*Ananas comosus L. Merr.*)*. Skripsi Bidang Studi Holtikultura Fakultas Pertanian Institut Pertanian Bogor.
- Iriany, dkk. 2015. *Pembuatan Asam Oksalat dari Alang-Alang (*Imperata cylindrica*) dengan Metode Peleburan Alkali*. Jurnal Teknik Kimia USU. Vol 4 (1), 1-4.
- Kirk-Othmer. 1983. *Encyclopedia of Chemical Technology, 3<sup>rd</sup> ed., John Wiley and Sons*, New York.
- Kumalasari I. J. 2011. *Pengaruh Variasi Suhu Inkubasi Terhadap Kadar Etanol Hasil Fermentasi Kulit dan Bonggol Nanas (*Ananas sativus*)*. Skripsi, Universitas Muhammadiyah Semarang.
- Kurt C. and J. Bittner. 2006. *Sodium Hydroxide In Ullmann's Encyclopedia Of Industrial Chemistry*. Willey Online Ribrary: Bayer Material Science AG, Leverkusen, Germany, 1-12.

- Kusmiran A. dkk. 2020. *Analisis Pengaruh Konsentrasi Natrium Hidroksida Terhadap Sifat Mekanik Biokomposit Berpenguat Serat Sisal*. Jurnal UNNES. Vol 10 (2), 11-18.
- Libretexts. 2020. *Infrared Spectroscopy Absorption Table*. [https://chem.libretexts.org/Ancillary\\_materials/references/references\\_tables/spectroscopy\\_reference\\_tables/infrared\\_spectroscopy\\_absroption\\_table](https://chem.libretexts.org/Ancillary_materials/references/references_tables/spectroscopy_reference_tables/infrared_spectroscopy_absroption_table), (diakses tanggal 19 Maret 2022).
- Lutfiati A. 2008. *Prarancangan Pabrik Asam Sulfat dari Sulfur Udara dengan Proses Kontak Kapasitas 225.000 Ton Per Tahun*. Skripsi Jurusan Teknik Kimia. Universitas Muhammadiyah Surakarta.
- Mardina P. dkk. 2013. *Pembuatan Asam Oksalat dari Sekam Padi dengan Hidrolisis Berkatalisator NaOH dan Ca(OH)<sub>2</sub>*. Jurnal Bahan Alam Terbarukan. Vol 2 (2), 7-13.
- Melwita E. dan Effan K. 2014. *Pengaruh Waktu Hidrolisis dan Konsentrasi H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pada Pembuatan Asam Oksalat dari Tongkol Jagung*. Teknik Kimia. Vol 2 (2), 44-48.
- Minarni. 2019. *Pengaruh Berkumur dengan Maserasi Ekstrak Bonggol Nanas terhadap PH Saliva Rongga Mulut*. Jurnal Kesehatan Gigi, 63-67
- Mufid M. dkk. 2018. *Sintesis Asam Oksalat dari Limbah Serbuk Kayu Jati dengan Proses Hidrolisis Alkali*. Jurnal Teknik Kimia dan Lingkungan. Vol 2 (1), 17-22.
- Muljohardjo M. 1984. *Nanas dan Teknologi Pengolahannya (Ananas comosus (L.) Merr.)*. Yogyakart: Liberty.
- Narimo. 2006. *Pembuatan Asam Oksalat dari Peleburan Kertas Koran Bekas dengan Larutan NaOH*. Jurnal Kimia dan Teknologi. Vol 5 (2), 73-79.
- Najakha Hanim. 2020. *Kinetika Pembuatan Asam Oksalat dari Limbah Cangkang Kemiri dengan Metode Hidrolisis Alkali*. Laporan Hasil Penelitian. Universitas Pembangunan Nasional Jawa Timur.
- Natalia M. dkk. 2019. *Pemanfaatan Limbah Daun Nanas (Ananas comosus) Sebagai Bahan Baku Pembuatan Plastik Biodegradable*. EnviroScientiae. Vol 15 (3), 357-364.
- Nurfadila A. 2017. *Pembuatan Asam Oksalat dari Limbah Batang Pisang Kepok (Musa paradisiacal L.) dengan Metode Peleburan Alkali*. UIN Alauddin, Makassar.
- Nurul. 2016. *Variasi Waktu dan Suhu Dalam Produksi Asam Oksalat (H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>) dari Limbah Kertas Dengan Metode Peleburan Alkali*. Skripsi Fakultas Sains dan Teknologi. UIN Alauddin Makassar.

- Nurul dkk. 2017. *Waktu dan Suhu Optimum dalam Produksi Asam Oksalat dari Limbah HVS dengan Metode Peleburan Alkali*. Jurnal Al-Kimia. Vol 5 (1), 39-47.
- Oktaviani D. 2009. *Pengaruh Media Tanam dan Asal Bahan Stek Terhadap Keberhasilan Stek Basal Daun Mahkota Nenas (Ananas comosus (L.) Merr.)*. Skripsi. Fakultas Pertanian. Institut Pertanian Bogor.
- Panjaitan R.R. 2008. *Pemanfaatan Sabut Akar Pinang Untuk Pembuatan Asam Oksalat*. Vol 39 (1), 42-49.
- Permatasari A. 2014. *Sirup Gula Buah Nanas dan Rambutan Yang Diproses Secara Hidrolisis Asam dan Pemanasan*. Laporan Akhir. Politeknik Negeri Sriwijaya. Palembang.
- Perry G. 2008. *Perry's Chemical Engineers' handbook, 8<sup>th</sup> Edition*. Mc-Graw-Hill Companies, Inc., United State.
- Pikukuh P. 2011. *Selulosa Komponen yang Paling Banyak Ditemukan Dialam*, <https://blog.ub.ac.id/supat/2011/03/14/hello-world/>, (diakses tanggal 10 Maret 2022).
- Pitaloka Ayu D. P. dkk. 2020. *Ekstraksi Asam Oksalat dari Sekam Padi Untuk Agen Pereduksi Ion CR (IV)*. Jurnal Crystal. Vol 2 (2), hal 54-66.
- Pusat Data dan Informasi Pertanian. 2016. *Komoditas Pertanian Sub Sektor Hortikultura*. Kementerian Pertanian RI. Jakarta.
- Rahmadi I. 2017. *Pembuatan Asam Oksalat dari Pelepah Kelapa Sawit (*Elaeis guineensis*) Melalui Reaksi Oksidasi Asam Nitrat*. Skripsi Fakultas Teknik. Universitas Sumatera Utara.
- Rakhmat F. dan H. Fitri. 2007. *Budidaya dan Pasca Panen Nanas*. Balai Pengkajian Teknologi Pertanian. Kalimantan Timur. 21 hal.
- Ratnasari D. 2014. *Pembuatan Asam Oksalat dari Kulit Singkong dengan Variasi Konsentrasi HNO<sub>3</sub> dan Lama Pemanasan pada Proses Hidrolisis*. Skripsi, Palembang: Politeknik Negeri Sriwijaya, 1-34.
- Retno Dewati. 2010. *Kinetika Reaksi Pembuatan Asam Oksalat dari Sabut Siwalan dengan Oksidator H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>*. Jurnal Penelitian Ilmu Tekniki. Vol 10 (1).
- Rizaty M. A. 2021. *Nanas Jadi Komoditas Buah Unggulan dengan Volume Ekspor Tertinggi*, <https://databoks.katadata.co.id/datapublish/2021/03/12/nanas-jadi-komoditas-buah-unggulan-dengan-volume-ekspor-tertinggi>, (diakses tanggal 10 maret 2022).
- Sawad, H., & Murakami, T., 2000. *Oxalic acid. Kirk-Othmer Encyclopedia of Chemical Technology*. New York: John Wiley & Sons, Inc.

- Silviyah S. dkk. 2014. *Penggunaan Metode FT-IR (Fourier Transform Infra Red) Untuk Mengidentifikasi Gugus Fungsi Pada Proses Pembaluran Penderita Mioma*. Jurnal Fisika FMIPA Universitas Brawijaya.
- Soeprijanto dkk. 2021. *Produksi Serat Kasar dari Limbah Daun Nanas Melalui Ekstraksi Mekanik di Desa Satak Kabupaten Kediri*. Jurnal Teknik Kimia. Vol 5 (3), 307-314.
- Standar Nasional Indonesia. 1989. *Asam Oksalat Teknis*. Badan Standarisasi Nasional. ICS 71.060.30, Jakarta.
- United State Departement of Agricultural. 2016. *Classification for Kingdom Plantae Down to Genus Ananas Mill*, <https://plants.usda.gov/home/classification/30881>, (diakses tanggal 14 Maret 2022).
- Utami L. I., dkk. 2018. *Pembuatan Asam Oksalat dari Sabut Siwalan dengan Proses Peleburan Alkali*. Jurnal Teknik Kimia. Vol 12 (2), hal 56-58.
- Vieira I. M. M. dkk. 2021. *Valorization of Pineapple Waste: a Review on How the Fruit's Potential Can Reduce Residue Generation*. Bioenergy Research. Vol 15, 924-934.
- World Integrated Trade Solution. 2022. *Indonesia Imports of Acids*, <https://wits.worldbank.org/trade/comtrade/en/country/IDN/year/2018/tradeflow/Imports/partner/ALL/product/291711>, (diakses tanggal 17 Maret 2022).
- Wulan R. D. W. dkk. 2021. *Pembuatan Asam Oksalat dari Tongkol Jagung dengan Proses Soda*. Jurnal ChemPro. Vol 2 (2), hal 1-5.