



---

**DAFTAR PUSTAKA**

- Adiman, Thareq, Muhammad, F., Feriyanto, A. dan Sutiyono, L.E. (2020) “Mineral Struvite Dari Batuan Dolomit Dengan Reaktor Kolom Sekat Struvite Minerals From Rock Dolomites With Bulkhead Reactor Coloum,” *Jurnal Teknik Kimia*, 14(2), hal. 85–91.
- Aji, A., Bahri, S. dan Tantalia, T. (2018) “PENGARUH WAKTU EKSTRAKSI DAN KONSENTRASI HCl UNTUK PEMBUATAN PEKTIN DARI KULIT JERUK BALI (*Citrus maxima*),” *Jurnal Teknologi Kimia Unimal*, 6(1), hal. 33. Tersedia pada: <https://doi.org/10.29103/jtku.v6i1.467>.
- Artati, Enny, K., Wulandari, F. dan Sukma, Riski, N. (2013) “Pengaruh Konsentrasi Katalis Asam Dan Kecepatan Pengadukan Pada Hidrolisis Selulosa Dari Ampas Batang Sorgum Manis,” *Ekuilibium*, 12(1), hal. 17–22. Tersedia pada: <https://doi.org/10.20961/ekuilibium.v12i1.2172>.
- Bedjanian, Y. (2019) “Temperature-Dependent Rate Constant for the Reaction of Hydroxyl Radical with 3-Hydroxy-3-methyl-2-butanone,” *Journal of Physical Chemistry A*, 123(48), hal. 10446–10453. Tersedia pada: <https://doi.org/10.1021/acs.jpca.9b08714>.
- Chen, H., Wu, D. dan Wang, Z. (2024) “Investigation of the Leaching Kinetics of Zinc from Smithsonite in Ammonium Citrate Solution,” *Metals*, 14(5). Tersedia pada: <https://doi.org/10.3390/met14050519>.
- Dahlan, K. dan Dewi, S.U. (2013) “Pengaruh sintering dan penambahan senyawa karbonat pada sintesis senyawa kalsium fosfat,” *Jurnal Prosiding Semirata FMIPA Universitas Lampung*, 1(1), hal. 153–158. Tersedia pada: <https://jurnal.fmipa.unila.ac.id/semirata/article/view/730/549>.
- Dian Puspita Sukma Dewi, N.W., Janardana, I.G.N. dan Arta Wijaya, W. (2021) “Pemanfaatan Pencampuran Gypsum Dengan Kalsium Oksida Sebagai Zat Aditif Pada Sistem Pembumian,” *Jurnal SPEKTRUM*, 8(3), hal. 37. Tersedia pada: <https://doi.org/10.24843/spektrum.2021.v08.i03.p5>.
- Fakhruzzy *et al.* (2020) “Review: Optimalisasi Metode Maserasi Untuk Ekstraksi Tanin Rendemen Tinggi,” *Menara Ilmu*, 14(2)(02), hal. 38–41.



- Green, Don, W. dan Perry, Roberty, H. (2008) *Chemical engineer's handbook*. 8th ed, *Journal of the Society of Chemical Industry*. 8th ed. New York: McGraw Hill. Tersedia pada: <https://doi.org/10.1002/jctb.5000534310>.
- Khairul, A. *et al.* (2018) “Pengaruh Berat Katalis La/ZnO dan Waktu Reaksi terhadap Pembuatan Biodiesel dari Crude Palm Oil,” *Jom FTEKNIK*, 5.
- Kusaka, E., Suehiro, R. dan Iwamizu, Y. (2022) “Kinetics of Calcium Leaching from Particulate Steelmaking Slag in Acetic Acid Solution,” *ISIJ International*, 62(1), hal. 263–274. Tersedia pada: <https://doi.org/10.2355/isijinternational.ISIJINT-2021-121>.
- Levenspiel, O. (1999) *Chemical Reaction Engineering, Chemical Engineering Science*. New York: John Wiley. Tersedia pada: [https://doi.org/10.1016/0009-2509\(80\)80138-2](https://doi.org/10.1016/0009-2509(80)80138-2).
- Lolo, A., Patandean, C.F. dan Ruslan, E. (2020) “Karakterisasi Air Daerah Panas Bumi Pencong Dengan Metode Aas (Atomic Absorption Spectrophotometer) Di Kecamatan Biringbulu, Kabupaten Gowa Propinsi Sulawesi Selatan,” *Jurnal Geoelebes*, 4(2), hal. 102–110. Tersedia pada: <https://doi.org/10.20956/geoelebes.v4i2.8928>.
- Madfa, A.A. *et al.* (2014) “Application of Calcium Phosphate Materials in Dentistry Application of Calcium Phosphate Materials in Dentistry,” 2013(February), hal. 1–12.
- Miradita Lestari, N.M., Yusa, N.M. dan Ayu Nocianitri, K. (2020) “PENGARUH LAMA EKSTRAKSI MENGGUNAKAN ULTRASONIK TERHADAP AKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETANOL DAUN TEMPUYUNG (*Sonchus arvensis* L.),” *Jurnal Ilmu dan Teknologi Pangan (ITEPA)*, 9(3), hal. 321. Tersedia pada: <https://doi.org/10.24843/itepa.2020.v09.i03.p08>.
- Pratama, I.A., Nugraha, F.Y. dan Chalim, A. (2023) “Pengaruh Rasio Feed: Solvent Dan Waktu Terhadap Ekstraksi Oleoresin Jahe Dengan Pelarut Etanol,” *DISTILAT: Jurnal Teknologi Separasi*, 5(2), hal. 233–239. Tersedia pada: <https://doi.org/10.33795/distilat.v5i2.49>.
- Purwani, M. V dan Poernomo, H. (2015) “KINETIKA PELINDIAN TITANIUM



---

DALAM ILMENIT MEMAKAI HCl THE KINETICS OF TITANIUM LEACHING OF ILMENITE USING HCl,” *Jurnal Iptek Nuklir Ganendra*, 18(1), hal. 23–34.

- Rahmadyo, N.A., Cahayandari, D. dan Rahardjo, S. (2017) “Perbandingan Analisa Kinetika Reaksi Pembentukan Kerak  $\text{CaCO}_3$  -  $\text{CaSO}_4$  Menggunakan Persamaan Arrhenius dan Analisa Differensial Scanning Calorimetry (DSC),” *Lembaga Penelitian dan Pengabdian kepada Masyarakat*, (September), hal. 64–71.
- Royani, A. (2016) “Proses Pelarutan Bijih Dolomit dalam Larutan Asam Klorida,” *Seminar Nasional Sains dan Teknologi*, (November), hal. 1–5.
- Royani, A. (2017) “Studi Optimasi Pelarutan Dolomit Menggunakan Asam Klorida,” *Nasional Metalurgi dan Mineral*, 10(1), hal. 1–8.
- Royani, A. *et al.* (2018) “Extraction of magnesium from calcined dolomite ore using hydrochloric acid leaching,” *AIP Conference Proceedings*, 1964(May). Tersedia pada: <https://doi.org/10.1063/1.5038299>.
- Royani, A., Sulistiyono, E. dan Sufiandi, D. (2016) “Pengaruh Suhu Kalsinasi Pada Proses Dekomposisi Dolomit,” *Jurnal Sains Materi Indonesia*, 18(1), hal. 41. Tersedia pada: <https://doi.org/10.17146/jsmi.2016.18.1.4186>.
- Saputra, F., Fadli, A. dan Amri, A. (2016) “Kinetika Reaksi pada Sintesis Hidroksiapatit dengan Metode Presipitasi,” *Jom FTEKNIK*, 3(1), hal. 1–6.
- Saputri, D. dan Rohmawati, L. (2021) “Sintesis Magnesium Oksida ( $\text{MgO}$ ) dari Dolomit Bangkalan dengan Metode Leaching,” *Jurnal Teori dan Aplikasi Fisika*, 9(2), hal. 203. Tersedia pada: <https://doi.org/10.23960/jtaf.v9i2.2808>.
- Sari, N.K., Ernawati, D. dan Wurjani, W. (2021) “Isolation  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  from Dolomite with Extraction Process used  $\text{HNO}_3$ ,” *Journal of Physics: Conference Series*, 1899(1). Tersedia pada: <https://doi.org/10.1088/1742-6596/1899/1/012055>.
- Schrödter, K. *et al.* (2012) “Phosphoric Acid and Phosphates,” *Ullmann’s Encyclopedia of Industrial Chemistry*, hal. 1–55. Tersedia pada: [https://doi.org/10.1002/14356007.a19\\_465.pub4](https://doi.org/10.1002/14356007.a19_465.pub4).



- Sihombing, R.P. *et al.* (2022) “Ekstraksi Daun Tembakau dengan Metode MAE (Microwave Assisted Extraction) dengan Variasi Jenis Pelarut dan Waktu Ekstraksipada Daya Microwave 150 Watt,” *Prosiding The 13th Industrial Research Workshop and National Seminar*, hal. 13–14.
- Supriadi, H. *et al.* (2023) “Kinetics Study of Yttrium Leaching from Zircon Tailings Using Sulfuric Acid,” *Indonesian Journal of Chemistry*, 23(2), hal. 489–498. Tersedia pada: <https://doi.org/10.22146/ijc.79966>.
- Wanta, K.C., Perdana, I. dan Petrus, H.T.B.M. (2016) “Evaluation of shrinking core model in leaching process of Pomalaa nickel laterite using citric acid as leachant at atmospheric conditions,” *IOP Conference Series: Materials Science and Engineering*, 162(1). Tersedia pada: <https://doi.org/10.1088/1757-899X/162/1/012018>.
- Widyastuti, Annisa., Sukamana, Made., Setyadi, M. (2018) “Natrium Silikat Menggunakan Air Berdasarkan Shrinking Core Model Kinetic Study on Leaching Mixed of Sodium Zirconate , Sodium Silicate,” hal. 205–213.
- Yunianto, B. (2015) “Pengalokasian wilayah pertambangan rakyat: Kasus tambang dolomit di Kecamatan Palang-Kabupaten Tuban,” *Jurnal Teknologi Mineral dan Batubara*, 11(1), hal. 29–48.
- Zangooei, E. dan Talaghat, M.R. (2021) “Conversion of Gas-Solid Reactions of the Flat Plate Particles with Unchanged Size Using the Shrinking Core Model,” *Journal of Chemical and Petroleum Engineering*, 55(1), hal. 33–51. Tersedia pada: <https://doi.org/10.22059/jchpe.2020.239139.1206>.