



Laporan Penelitian

PEMBUATAN NAOH DARI LARUTAN BITTERN DENGAN PROSES ELEKTROLISIS SEL MEMBRAN

DAFTAR PUSTAKA

- Amrulloh, H., Simanjuntak, W., & Situmeang, R.T.M. 2019, “Konversi Mg^{2+} dalam Bittern Menjadi $Mg(OH)_2$ Menggunakan Metode Elektrokimia”, *Prosiding Seminar Nasional Sains Matematika Informatika dan Aplikasinya IV*, 4(1), Hh. 23-20
- Badan Pusat Statistik 2023, “Statistik Impor NaOH solid Indonesia 2022. Jakarta: Badan Pusat Statistik Republik Indonesia.”
- Bengi, M., F., Wahyuni, A. S., Syamsuryani, W., Mustika, D. 2018, ‘Perbandingan Arus dan Tegangan Larutan Elektrolit berbagai Jenis Garam’, *Jurnal Pendidikan Fisika dan Sains*, 1(1), Hh. 32-36
- Dewi, S. R., Handayani, R., Bakar, A., Ramli, S. 2022 “Pemanfaatan Bittern Dan Cuka Sebagai Koagulan Pada Pembuatan Tahu”, *Jurnal Inovasi Ramah Lingkungan*, 3(1), Hh. 22-27
- Faizah, N., Indriyani, L., Juwari, & Renanto 2018, “Pra Desain Pabrik Pupuk $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ dari Bittern”, *Jurnal Teknik ITS*, 7(1), Hh. 2337-2340
- Fajri, M. F., Hakim, L., Meriatna, Ibrahim, I. 2022, “Produksi Gas Hidrogen Menggunakan Metode Elektrolisis Fotovoltaik (PV) dari Air Laut Menggunakan Elektroda Graphite”, *Jurnal Seminar Nasional Fakultas Teknik Universitas Malikussaleh*, Hh. 889-897
- Fazlunnazar, M, et al. 2020, “Produksi Gas Hidrogen dari Air Laut dengan Metode Elektrolisis Menggunakan Elektroda Tembaga dan Aluminium (Cu dan Al)”, *Jurnal Teknologi Kimia Unimal*, 9(1), Hh. 58-66
- Fitriyanti 2021, “Pengaruh Luas Permukaan Elektroda dengan Penambahan PWM Controller Terhadap Efisiensi Produksi Gas Hidrogen pada Proses Elektrolisis”, *Jurnal Sains Fisika*, 1(1), Hh. 42-52
- Hasan, M.S. & Widayati 2022, "Produksi Hidrogen dengan Memanfaatkan Sumber Daya Energi Surya dan Angin di Indonesia", *Jurnal Energi Baru & Terbarukan*, 3(01), Hh. 38-48



Laporan Penelitian

PEMBUATAN NAOH DARI LARUTAN BITTERN DENGAN PROSES ELEKTROLISIS SEL MEMBRAN

- Hidayah, F.F. 2019, “Pengaruh Voltase Terhadap Rendemen Magnesium Hidroksida Dari Bittern Melalui Sistem Elektrolisis”, *Jurnal Sains Dasar*, 3(2), Hh. 156-161
- Hsu, G. S. W. 2020, “Effects Of Electrolysis Time And Electric Potential on Chlorine Generation of Electrolyzed Deep Ocean Water”, *Journal of Food and Drug Analysis*, 25(4), Hh. 759-765
- Huamani, J. A. R., Collana, J. T. M., Cordova, Z. M. D., & Pisfil, J. A. M. 2021, “Factors Influencing the Formation of Sodium Hydroxide by an Ion Exchange Membrane Cell”, *Journal Batteries*, 7(34), Hh. 1-11
- Husada, I. W. 2016 "Proses-Proses Berbasis Membran Penukar Ion dalam Industri Kimia", *Jurnal Teknik Kimia ITB*, 1(1), Hh. 1-8
- Li K., Fan, Q., Chuai, H., Liu, H., Zhang, S., Ma, X. 2021, “Revisiting Chlor-Alkali Electrolyzers: from Materials to Devices”, *Journal Transactions of Tianjin University*, 27(1), Hh. 202-216
- Maharani, S., Mulyono, S., Putri, E. R. 2022, “Kaitan Konduktivitas Listrik dengan Konsentrasi Larutan Garam Dapur”, *Progressive Physics Journal*, 3(2), Hh. 157-163
- Nuzula, N. I., Pratiwi, W. S. W., Indriyawati, N., & Efendy, M. 2021, “Analisa Komposisi Kimia pada Bittern (Studi kasus Tambak Garam Desa Pedelekan Pamekasan Madura)”, *Jurnal Seminar Nasional Kahuripan*, 1(1), Hh. 173-176
- Paidar, M., Fateev, V., & Bouzek, K. 2019. "Membrane electrolysis—History, current status and perspective", *Journal Electrochimica Acta*, 209(1), Hh. 737-756
- Pratama, D. I., Aditya, R. B., Fatimah, S. 2020, “Pengaruh Waktu dan Tegangan Listrik terhadap Kadar COD dan Fosfat pada Limbah Cair Nata De Coco Dengan Metode Hibridisasi Pipe Filter Layer-Elektrolisis (HPFLE)”, 09(01), Hh. 308-314
- Priyanto, N. E., Kurniawan, E., Estanto 2018, “Kontrol Tegangan menggunakan DC to DC Converter Tipe Boost untuk Elektrolisis Air Laut”, *E-Proceeding of Engineering*, 5(3), Hh. 3934-3941



Laporan Penelitian

PEMBUATAN NAOH DARI LARUTAN BITTERN DENGAN PROSES ELEKTROLISIS SEL MEMBRAN

- Redjeki, S. & Iriani 2021, “Produksi Garam Industri dari Garam Rakyat”, *Jurnal Teknik Kimia*, 16(1), Hh. 35-38
- Saefudin, S., Sulisty, Sulardjaka, Arfiansyah, A. 2021, "Desain Sel Elektrolisis untuk Memproduksi MgO dari Limbah Garam Rakyat", *Jurnal Rekayasa Mesin*, 16(2), Hh.225-233
- Siregar, S., Hafizah, M. A., Wibowo, H. B. 2023, “Kajian Pengaruh Waktu Elektrolisis dan Arus Listrik Terhadap Pembentukan Endapan Massa Ag pada Katoda pada Aplikasi Pelapisan Logam Senjata”, *Jurnal Ilmu Pengetahuan Sosial*, 10(8), Hh. 4104-4108
- Sumanto, Maghfiroh, R. E. 2019, “Efek Temperatur Terhadap Laju Korosi”, *Jurnal Flywheel*, 10(1), Hh. 26-32
- Thiel, G. P. 2017, “Utilization of Desalination Brine for Sodium Hydroxide Production: Technologies, Engineering Principles, Recovery Limits and Future Directions”, *MIT Open Access Articles*, Hh. 14-16
- Wahyono, Y., Sutanto, H., Hidayanto, E. 2017, “Produksi Gas Hydrogen Menggunakan Metode Elektrolisis dari Elektrolit Air dan Air Laut dengan Penambahan Katalis NaOH”, *Youngster Physics Journal*, 6(4), Hh. 353-359
- Witjaksana, B., Sarya, G., Widhiarto, H. 2016, “Pembuatan Batu Bata Tanpa Bakar dengan Campuran Sodium Hiroksida (NaOH) dan Sodium Silikat (Na₂SiO₃)”, *Jurnal Hasil Penelitian LPPM*, 1(1), Hh. 25-32