



## LAPORAN HASIL PENELITIAN

“Perolehan Magnesium Fosfat ( $Mg_3(PO_4)_2$ ) dari Pelarutan Bijih Dolomit Menggunakan Asam Fosfat dengan Proses Ekstraksi Aerasi”

---

### DAFTAR PUSTAKA

- Adiman, TMF, Feriyanto, A, Sutiyono & Edahwati, L 2020, ‘Mineral Struvite dari Batuan Dolomit dengan Reaktor Kolom Sekat’, *Jurnal Teknik Kimia*, Vol. 14, No. 2.
- Aryanti, D, Syaifuddin, M 2019, ‘Ekstraksi Au dari Batuan Mineral dengan Hidrometalurgi Aerasi-Sianida Serta Kajian Perbandingan Efektivitasnya pada Berbagai Metode dan Pelarut’, *JPKP (Jurnal Kimia dan Pendidikan Kimia)*, Vol. 4, No. 2, Hh. 115-122.
- Awaluddin, N 2007, ‘Teknologi Pengelolaan Air Tanah Sebagai Rumah Tangga’, *Pekan Apresiasi Mahasiswa LEM-FTSP UII Seminar "Peran Mahasiswa Dalam Aplikasi Keteknikan Menuju Globalisasi Teknologi"*, Universitas Islam Indonesia.
- Chen, YK, An, Z & Chen, M 2018, ‘Competition Mechanism Study of  $Mg + H_2O$  and  $MgO + H_2O$  Reaction’, *IOP Conf. Series : Material Science and Engineering*, No. 394.
- Galai, H, Pijolat, M, Nahdi, K & Ayadi, MT 2007, ‘Mechanism of Growth of  $MgO$  and  $CaCO_3$  During a Dolomagraite Partial Decomposition’, *Solid State Ionics*, No. 178, Hh. 1039-1047.
- Margaretha, PA 2018, *Optimasi Sintesis Kalsium dan Magnesium Sitrat dari Dolomit sebagai Kandidat Suplemen Mineral : Peranan Konsentrasi Asam Sitrat dan Suhu Proses*, Jurusan Teknologi Hasil Pertanian : Fakultas Teknologi Pertanian : Universitas Brawijaya, Malang.
- Moldoveanu, S & David, R 2015, *Modern Sample Preparation for Chromatography. Chapter 6. Solvent Extraction*, Elsevier, New York.
- MSDS 2006, ‘Magnesium Carbonate Anhydrous’, <https://fscimage.fishersci.com/msds/13340.htm>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.21 WIB.
- MSDS 2007, ‘Magnesium Hydroxide’, <https://fscimage.fishersci.com/msds/13405.htm>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.08 WIB.
- MSDS 2008, ‘Calcium Carbonate’, <https://fscimage.fishersci.com/msds/03880.htm>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.14 WIB.
-



## LAPORAN HASIL PENELITIAN

### “Perolehan Magnesium Fosfat ( $Mg_3(PO_4)_2$ ) dari Pelarutan Bijih Dolomit Menggunakan Asam Fosfat dengan Proses Ekstraksi Aerasi”

- MSDS 2008, ‘Phosphoric Acid’, <https://fscimage.fishersci.com/msds/18691.htm>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.26 WIB.
- MSDS 2008, ‘Water’, <https://fscimage.fishersci.com/msds/00199.htm>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.18 WIB.
- Natasha, N, Irawan, J, Sulistiyono, E, Yunita, FE & Rhamdani, AR 2019, ‘Uji Karakteristik Magnesium Karbonat Sintesis dari Mineral Dolomit’, *Seminar Nasional Sains dan Teknologi 2019*, TK-015.
- Ningsih, SKW 2016, *Sintesis Anorganik*, UNP Press Padang, Padang.
- Oates, JAH 1998, *Lime and Limestone Chemistry and Technology, Production and Uses*, Wiley-VCH, Weinheim (Federal Republic of Germany).
- Petrucci, RH, Herring, FG, Madura, JD & Bissonnette C 2016, *General Chemistry Principles and Modern Applications. Eleventh Edition*, Toronto, Pearson Canada.
- Poppel, HJ 1974, *Aeration and Gas Transfer*, Delft University of Technology, Department of Civil Eng Dev of Sanitary Engineering.
- Raza, N, Zafar ZI, Ul-haq, N & Kumar, RV 2015, ‘Leaching of Natural Magnesite Ore in Succinic Acid Solutions’, *International Journal of Mineral Processing*, No. 139, Hh. 25-30.
- Royani, A & Subagja, R 2019, ‘Ekstraksi Kalsium dari Bijih Dolomit Terkalsinasi Menggunakan Pelarutan Asam Klorida’, *Jurnal Teknologi Mineral dan Batubara*, Vol. 15, No. 1, Hh. 13-22.
- Royani, A 2016, ‘Proses Pelarutan Bijih Dolomit dalam Larutan Asam Klorida’, *Seminar Nasional Sains dan Teknologi 2016*, TK-006.
- Royani, A 2017, ‘Studi Optimasi Pelarutan Dolomit Menggunakan Asam Klorida’, *Seminar Nasional Metalurgi dan Material (SENAMM) X 2017*.
- Royani, A, Sulistiyono, E & Sufiandi, D 2016, ‘Pengaruh Suhu Kalsinasi pada Proses Dekomposisi Dolomit’, *Jurnal Sains Materi Indonesia*, Vol. 18, No. 1, Hh. 41-46.
- Royani, A, Sulistiyono, E, Prasetyo, AB & Subagja, R 2018, ‘Extraction of Magnesium From Calcined Dolomite Ore Using Hydrochloric Acid Leaching’, *AIP Conference Proceedings 1964*, 020017.



## LAPORAN HASIL PENELITIAN

“Perolehan Magnesium Fosfat ( $Mg_3(PO_4)_2$ ) dari Pelarutan Bijih Dolomit Menggunakan Asam Fosfat dengan Proses Ekstraksi Aerasi”

---

- SDS 2017, ‘Magnesium Phosphate’, <https://www.spectrumchemical.com/MSDS/M1176AGHS.pdf>, diakses pada tanggal 20 Februari 2020 pukul 12.30 WIB
- Sulistiyono, E, Firdiyono, F, Natasha, NC & Sufiandi, D 2015, ‘Pengaruh Ukuran Butiran Terhadap Struktur Kristal pada Proses Kalsinasi Parsial Dolomit’, *Majalah Metalurgi*, Vol. 30, No. 3, Hh. 125-132.
- Ullmann, F 2002, *Ullmann’s Encyclopedia of Industrial Chemistry 6 th Edition*, John Wiley and Sons Inc, Canada.
- Viswanathan, VN, Rao, DVR, Kumar, K & Raina, SJ 1979, ‘Simultaneous Production of Magnesium Carbonate and Calcium Carbonate from Dolomites and Dolomitic Limestones’, *International Journal of Mineral Processing*, No. 6, Hh. 73-83.
- Wahyudi, T & Supriyanto, B 2010, ‘Uji Coba Pelarutan Dolomit Karo dengan Asam Sulfat Menjadi Kiserit’, *Jurnal Teknologi Mineral dan Batubara*, Vol. 6, No. 4, Hh. 183-192.
- Yunianto, B 2015, ‘Pengalokasian Wilayah Pertambangan Rakyat : Kasus Tambang Dolomit di Kecamatan Palang-Kabupaten Tuban’, *Jurnal Teknologi Mineral dan Batubara*, Vol. 11, No. 1, Hh. 29-48.
- Yustanti, E & Manaf, A 2004, ‘Ekstraksi MgO dari Mineral Dolomit Melalui Proses Hidrasi dan Karbonisasi’, *Peningkatan Daya Saing Nasional Melalui Pemanfaatan Sumber Daya Alam untuk Pengembangan Produk dan Energi Alternatif*, ISSN 1410-9891.