

## DAFTAR PUSTAKA

1. Purba Elida, Ade Citra Khairunisa, Kajian awal reaksi fotosintesis untuk penyerapan gas CO<sub>2</sub> menggunakan mikroalga Tetraselmis Chuii, *Jurnal Rekayasa Proses*, 2012, No 1. Vol 6
2. Sobah saripah, Hary sulistyo, Siti Syamsiah, Pengolahan gas CO<sub>2</sub> hasil samping industri amoniak melalui glasifikasi batu bara yang telah dipirolysis dengan menambahkan Ca(OH)<sub>2</sub>, *Jurnal Rekayasa Proses*, 2013, 1(3)
3. Khaira kuntum : Pengaruh temperatur dan waktu kalsinasi batu kapur terhadap karakteristik precipitated calcium carbonate (PCC). *Jurnal Saintek*,2011, 1(3): 33-43
4. Azis, Muchtar, Kalsium karbonat : Karakteristik serta penggunaanya dalam industri. *Makalah Teknik*. 1997. No 3
5. Jamarun, N., Rahmadanis, Arif, S : ,Pengaruh Temperatur Karbonasi Pada Pembentukan PCC, *Jurnal Kimia Andalas*, 2005, 1(11) : 1-5
6. Jamarun Novesar, Yulfitrin dan Syukri A, Pembuatan precipitated calcium carbonate dari batu kapur dengan metoda kaustik soda. *Jurnal riset kimia*, Jurusan Kimia FMIPA, Universitas Andalas, 2007, No 1, Vol 1
7. Hermawan, Budi, Pengaruh suhu pada pembentukan PCC melalui metoda kaustik soda dengan menggunakan pelarut asam klorida, Thesis, Pascasarjana Universitas Andalas,2008
8. Ida N.Finahari, Djati HS., Heni Susiati, Gas CO<sub>2</sub> dan Polutan Radioaktif dari PLTU Batubara. *Jurnal Pengembangan Energi Nuklir* ,2007, Vol 09
9. Lead, C. O. The Carbon Cycle and Atmospheric Carbon Dioxide.
10. Wiwit, Pembuatan Precipitated calcium carbonate dengan penambahan HNO<sub>3</sub> dalam proses slaking pada metoda karbonasi, *Seminar dan rapat tahunan bidang ilmu MIPA*, 2011
11. Octavianty Dhini, Amun Amri, Zultiniar, Yelmida, Sintesa precipitated calcium carbonate dari kulit kerang (Anadara granosa) dengan variasi konsentrasi asam dan rasio CaO/ HNO<sub>3</sub>.*JOM FTEKNIK* ,2015, 2(2)
12. Prasetia Fanny, Noor Isnaini Azkiya, Elsa Desyta Putrl, Anggita Rosiana Putri dan Sri Wardhani , Sintesis Precipitated calcium carbonate dari batuan kapur alam dengan metoda karbonasi ( Kajian laju alir gas CO<sub>2</sub> ). *Prosiding seminar nasional*, Jurusan Kimia FMIPA Universitas Negeri Surabaya, 2015

13. Pouncher W.A . Pouncher's perfumes, cosmetic and soap, *chapman and hall inc*, 1992, Vol 3
14. Zikri Ahmed, Amun amri, zultiniar, yelmida, Sintesa precipitated calcium carbonate dari cangkang karang darah dengan variasi jenis asam dan waktu karbonasi. *JOM FTEKNIK* , 2015, 2(2)
15. Lailiyah qudsiyyatul, Malik A baqya, Darminto, Pengaruh temperatur dan laju aliran gas CO<sub>2</sub> pada sintesis kalsium karbonat presipitat dengan metoda bubbling. *Jurnal sains dan seni ITS* , 2012, No 1 , Vol 1
16. Keemperl,J macek J, Precipitation of calcium carbonate From Hydrated lime of Variable reactivity, *granulation and optical properties*, *Science Direct: Int J Miner*, 2009 ,Pp 84-88
17. Departemen kesehatan Republik Indonesia. Kodeks kosmetika Indonesia, 1980, Vol 1
18. Bowles O : limestone and dolomite, Bureau of Mines, L.C California, 1965,Pp 253
19. Jurgen : Physics And Chemistry Of Interface, 2003, pp162-173
20. Hannu Petteri mattila, Hannes Hudd, Ron Zevenhoven, Cradle to gate life assessment of precipitated calcium carbonate production from steel converter slag, *Journal of cleaner production* ,2014, 611-618
21. Ismono: Cara-Cara Optik Dalam Analisa Kimia, *Dept Kimia ITB*, Bandung, 1978, hal XI
22. Rahmawati Lucy, Amun Amri, Zultiniar, Yelmida, Sintesa precipitated calcium carbonate dari cangkang darah dengan variasi ukuran partikel dan waktu karbonasi.*FTEKNIK*, 2015, 2(2)
23. Rahmawati ika nurjanah, Pengaruh kecepatan aliran gas CO<sub>2</sub> terhadap kemurnian dan ukuran kristal nanokalsit dari cangkang kerang bulu dengan metoda karbonasi. *Jurnal Inovasi Fisika Indonesia*, 2013, 2(3): 51-53
24. Apriliani nurul fitria, Malik A Baqia, Darminto, Pengaruh penambahan larutan MgCl<sub>2</sub> pada sintesis kalsium karbonat presipitat berbahan dasar batu kapur dengan metoda karbonasi, *Jurnal Sains dan Seni ITS*, 2012, 1(1).
25. Kralj, D. And Ljerka B, Precipitation of Calcium Carbonate from calcium Hidroxide and carbonic acid solution, *J. Crystal Growth*, 1997, 248