

V. SIMPULAN DAN SARAN

A. Simpulan

Berdasarkan penelitian pemanfaatan bakteri indigenus dalam remediasi limbah cair *laundry* dengan media lumpur aktif yang telah dilakukan, diperoleh kesimpulan bahwa:

1. Isolat bakteri yang ditemukan dominan pada limbah cair *laundry* adalah isolat bakteri AW1 diperkirakan dari genus *Enterobacter* dan isolat bakteri AW2 diperkirakan dari genus *Pseudomonas*.
2. Lumpur aktif dengan penambahan isolat bakteri AW1 mampu menurunkan kadar BOD sebesar 47,76%; menurunkan kadar TSS sebesar 65,91% dan menurunkan kadar fosfat sebesar 46,55%. Dengan penambahan isolat bakteri AW2 mampu menurunkan kadar BOD sebesar 56,25% menurunkan kadar TSS sebesar 70,30% dan menurunkan kadar fosfat sebesar 20,71% dari kadar awal. Dengan penambahan campuran isolat bakteri AW1 dan AW2 mampu menurunkan kadar BOD sebesar 50%; mampu menurunkan kadar TSS sebesar 61,27% dan mampu menurunkan kadar fosfat sebesar 18,90% hingga minggu ke-1 (waktu optimal pengolahan limbah).
3. Berdasarkan persentase (%) penurunan kadar BOD, TSS dan fosfat, isolat bakteri AW2 cenderung lebih baik dalam meremediasi limbah *laundry*.

B. Saran

Saran yang perlu diberikan setelah melihat dan membaca hasil penelitian ini adalah :

1. Perlu dilakukan penelitian lebih lanjut untuk mengetahui rasio nutrisi untuk bakteri agar dapat berkembang dengan optimal di dalam lumpur aktif.
2. Perlu dilakukan penambahan jumlah mikrobia isolat AW1 dan isolat AW2 dalam meremediasi limbah *laundry* hingga kadar BOD, TSS, TDS, pH dan fosfat sesuai dengan baku mutu limbah *laundry*.
3. Perlu memodifikasi metode pengolahan limbah *laundry* tidak hanya menggunakan satu metode, tapi bisa juga ditambahkan dengan metode fitoremediasi sehingga hasil akhir pengolahan limbah juga dapat menjernihkan air limbahnya.

DAFTAR PUSTAKA

- Ahmad, J., dan El-Dessouky, H. 2008. Design of a modified low cost Treatment system for the recycling and reuse of laundry waste water. *Resources, Conservation and Recycling*, 52(1): 973–978.
- Ahsan, S. 2005. *Effect of Temperature on Wastewater Treatment with Natural and Waste Materials [Original Paper]*. Clean Technology Environment Policy, 7:198-202.
- Akbar, T.A.E,. 2013. Efektivitas Sistem Pengolahan Limbah Cair dan Keluhan Kesehatan Pada Petugas IPAL di RSUD DR. M SOEWANDHI Surabaya. *The Indonesian Journal of Occupational Safety and Health* 1(2) : 86.
- Akhtar, W., Muhammad, R., dan Iqbal, A. 1997. *Optimum Design of Sedimentation Tanks Based in Settling Characteristics of Karahci Tanney Wastes*. Institute of Environment Engineering and Research, Pakistan. Halaman 27.
- Alaerts, G., dan Santika, S.S. 1984. *Metode Penelitian Air*. Penerbit Usaha Nasional, Surabaya. Halaman 149.
- Alexander, M. 1977. *Introduction to soil microbiology*. 2nd ed. John Wiley and Sons, Inc., New York. Halaman 227-228.
- Anonim. 1988. Keputusan Kantor Menteri Negara Kependudukan dan Lingkungan Hidup No.Kep 02/MENKLH/I / 1988. Tentang Pedoman Penetapan Baku Mutu Lingkungan. KKMNKLH, Jakarta.
- Anonim a. 2004. SNI 06-6989.11. *Metode Pengukuran Derajat Keasaman Air*. Badan Litbang Pekerjaan Umum, Jakarta.
- Anonim b. 2005. SNI 06-6989.23. *Metode Pengukuran Suhu Air*. Badan Litbang Pekerjaan Umum, Jakarta.
- Anonim c. 2008. SNI 06-6989.58. *Metoda Pengambilan Contoh Uji Kualitas Air*. Badan Litbang Pekerjaan Umum, Jakarta.
- APHA., 1992. *Standard Methods for the Examination of Water and Waste Water Including Bottom sediment and Sludges*. 12-th ed. Amer.Publ. Health Association Inc., New York.
- Asmadi, dan Suharno. 2012. *Dasar-dasar Teknologi Pengolahan Air Limbah*. Gosyen Publishing, Yogyakarta. Halaman 47.

- Benefield, L.D., Randall, C. W. 1980. *Biological Proses Design for Wastewater Treatment*. Prentice Hall Inc Engewood, USA. Halaman 76.
- Betsy, T. dan Keogh, J. 2005. *Microbiology Demystified*. McGraw-Hill Publisher, USA. Halaman 23.
- Bewley, J.F. 1996. Field Implementation of In Situ Bioremediation : Key Physicochemical and Biological Factor. Di dalam : Stozky G. Bollay J.M., editors. *Soil Biochemistry*. Marcel Dekker Inc, New York. Hal 475-555.
- Bitton, G. 1994. *Wastewater Microbiology*. A John Wiley & Sons INC, New York. Halaman 47-46.
- Cappuccino, J. G., dan Sherman, N. 2011. *Microbiology a Laboratory Manual 9th edition*. Pearson Benjamin Cumming, San Fransisco. Halaman 67-79.
- Carolina, S. dan Neni. 2012. Netralisasi limbah karet oleh beberapa jenis mikroalga. Dalam : *Prosiding Seminar Perhimpunan Bioteknologi Pertanian Indonesia, Pusat Penelitian dan Pengembangan Fisika Terapan LIPI*. 8-9 Mei 2012, Subang.
- Chotimah, S.N. 2010. Pembuatan Biogas dari Limbah Makanan dengan Variasi dan Suhu Substrat dalam Biodigester Anaerob. *Skripsi S-1*. Fakultas Matematika dan ilmu Pengetahuan Alam. Universitas Sebelas Maret, Surakarta.
- Cooney, J. J. 1984. *The Fate of Petroleum Pollutants in Fresh Water Ecosystem*. Macmillan Publishing Co, New York. Halaman 400-433.
- Darmayasa, I.B.C., 2008. Daya hambat fraksinasi ekstrak sembung delan (*Sphaerantus indicus* L.) terhadap bakteri *Escherichia coli* dan *Staphylococcus aureus*. *Jurnal Biologi*, 11 (2) : 74-77.
- Effendi, H. 2012. *Telaah Kualitas Air Bagi Pengelolaan Sumber Daya dan Lingkungan Perairan*. Kanisius, Yogyakarta. Halaman 12-15.
- Ewies, J. B., Ergas, S. J., Chang, D. P. V. dan Schroeder, E. D. 1998. *Bioremediation principles*. Mc Graw-Hill, New York. Halaman 128-129.
- Fieser. 1980. *Introduction to Organic Chemistry*. Maruzen Company Ltd, Tokyo. Halaman 45.
- Gaspersz, V. 1991. *Metode Perancangan Percobaan*. Armico, Bandung. Halaman 49.
- Ginting, P. 1995. *Mencegah dan Mengendalikan Pencemaran Industri*. Pustaka Sinar Harapan, Jakarta. Halaman 32-33.

- Ginting, P. 2007. *Sistem Pengelolaan Lingkungan dan Limbah Industri*. Yrama Widya, Bandung. Halaman 19.
- Gunarto, L. dan L. Nurhayati. 1994. Karakterisasi dan identifikasi bakteri pelarut fosfat pada tanah-tanah di Indonesia. Dalam : *Seminar Tahunan 1994 Hasil Penelitian Tanaman Pangan, Balai Penelitian Tanaman Pangan Bogor*, 29-30 Maret 1994.
- Hadioetomo, R. S. 1993. Mikrobiologi Dasar dalam Praktek. Gramedia, Jakarta. Halaman 19-20.
- Hanrahan, G., Paulo Gardoinski, Martha Gledill, dan Paul Worsfold. 2002. *Environmental Monitoring of Nutrients, dalam Environmental Monitoring Handbook, Frank R. Burden (editor)*. McGraw-Hill, New York. Halaman 76.
- Harley, J. P. dan Prescott, L. M. 2002. Laboratory Exercise in Microbiology Fifth Edition. McGraw-Hill, New York. Halaman 43-47, 76-78, 83-89, 93-94, 110, 126-130, 139-140, 169-170, 201-203, dan 257-260.
- Hera. 2003. *Sodium Tripolyphosphate. Human & Environmental Risk Assessmenton Ingredients of European Household Cleaning Products*, London. Halaman 23.
- Herlambang, A., dan Wahjono, H.D. 1999. *Teknologi Pengolahan Limbah Tekstil dengan Sistem Lumpur Aktif*. Direktorat Teknologi Lingkungan, Jakarta. Halaman 2.
- Jeni, B.S., dan Rahayu, W.P. 1993. *Penanganan Limbah Industri Pangan*. Kanisius, Yogyakarta. Halaman 55.
- Joner, E.J, Aarle, I.M dan Vosatka, M. 2000. Phospahates Activity of Axtraradical Arbuscular Mycorrhiza Hyphae. *Plant and Soil international Journal*, 226(1) : 199-210.
- Joong, K.Y., Liavoga, A., dan Bagarogo, K. 2000. *Characterizing of Phytase Fombran of Various Wheat Cultivars*. American Ass.J. of Cereal Chemist, Inc, New York. Halaman 78-79.
- Jutono, J., S. Hartadi, K. S. Siti., Susanto dan Suhadi. 1980. *Mikrobiologi Umum*. Departemen Mikrobiologi Pertanian UGM, Yogyakarta. Halaman 67-68.
- Kayser,F.H., Bienz,K., Eckert,J. 2005. *Color atlas of medical microbiology*. Stuttgart, Thieme, New York. Halaman 146.

- Khusnuryani, A. 2008. Mikrobia Sebagai Agen Penurun Fosfat Pada Pengolahan Limbah Cair Rumah Sakit. Dalam *Seminar Nasional Aplikasi Sains dan Teknologi*. 3-4 Februari 2008, Yogyakarta.
- Kodoatie, R. . 2002. *Pengelolaan sumber Daya Air dalam Otonomi Daerah*. Penerbit Andi, Yogyakarta. Halaman 10.
- Kwartiningsih, E., dan Mulyati, N. S. 2005. Fermentasi Sari Buah Nanas Menjadi Vinegar. *Jurnal Ekilibrium* 4 (1) : 10.
- Lawrence, J.R., Thomas R. Neu, dan Kevin C. Marshall. 2002. *Colonization, Adhesion, Aggregation, and Biofilm*, dalam Christon J Hurst, *Manual of Environmental Microbiology*, 2nd ed. ASM Press, Washington,D.C. Halaman 119-121.
- Lay, B. 1994. *Analisis Mikroba di Laboratorium*. Raja Grafindo Persada, Jakarta. Halaman 43-45.
- Litaay, G.W. 2013. Kemampuan *Pseudomonas aeruginosa* Dalam Menurunkan Kandungan Fosfat Limbah Cair Rumah Sakit. *Skripsi S-1*. Fakultas Biologi Program Studi Biologi Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Mardini, D., Hernani dan Asep, K. 2004. Penggunaan Metode Lumpur Aktif Sebagai Salah Satu Pengolahan Sekunder Terhadap Limbah Cair Industri Tekstil PT. CAGM Dengan Sistem Flow Skala Laboratorium. Dalam *Seminar Nasional Penelitian dan Pendidikan Kimia*. 9 Oktober 2004, Bandung.
- Maryani, S. 2013. Pengaruh Jumlah Tawas dan Tekniknya Terhadap Hasil Pewarnaan Pada Kain Katun. *eJournal*, 2(1) : 87-93.
- Notoatmodjo, S. 2003. *Ilmu Kesehatan Masyarakat*. Rineka Cipta, Jakarta. Halaman 27.
- Nursanthary, D.L., Colby, E.R., dan Santosa, H. 2012. Pengolahan Air Limbah Rumah Tangga Secara Biologis Dengan Lumpur Aktif. *Jurnal Teknologi Kimia dan Industri*, 1(1) : 456-460.
- Nurlita, H dan Utomo, S. 2011. Potensi Nitrifikasi Oleh Bakteri Yang Terdapat di Laut Aliran Kali Plumbon, Laut Aliran Kali Banjir Kanal Barat dan Laut Aliran Kali Banjir Kanal Timur. *Jurnal PRESIPITASI*, 8(1) : 4-5.
- Octavia, B. 2010. Kajian Kekayaan Bakteri Indigenous Indonesia untuk Bioremediasi Limbah. Naskah *Skripsi S-1*. Fakultas MIPA Jurusan Pendidikan Biologi Universitas Negeri Yogyakarta.

- Oetomo, R.S.H. 1993. *Morfologi Dasar dalam Praktek*. Gramedia Pustaka Utama, Jakarta. Halaman 19-20.
- Odum, E.P. 1993. *Dasar-Dasar Ekologi*. Gajah Mada Press, Yogyakarta. Halaman 43.
- Paramita, P., Shovitri,M., dan Kuswytasari, N.D. 2012. Biodegradasi Limbah Organik Pasar Dengan Menggunakan Mikroorganisme Alamni Tangki Septik. *Jurnal Sains dan Seni ITS* 1(23) : 25.
- Pescod M, D. 1973. *Investigation of Rational Effluent and Stream Standards for Tropical Countries*. A.I.T, Bangkok. Halaman 32.
- Patten, C.L. and B.R. Glick. 1996. Bacterial Biosynthesis of Indole-3-acetic Acid. *Journal Microbiol.* 42 (2) : 207-220.
- Pelczar, M. J., dan Chan, E. C. S. 2008. Dasar-Dasar Mikrobiologi. Erlangga, Jakarta. Halaman 37-39.
- Pramesti, O. 2012. Jasa Laundry Picu Pencemaran Limbah B3. <http://nationalgeographic.co.id/berita/2012/04/jasa-laundry-picu-pencemaran-limbah-b3>. Diakses pada 19 Agustus 2015.
- Pratiwi, Y., Sunarsih, S., dan Windi, W.F. 2012. Uji Toksisitas Limbah Cair Laundry Sebelum dan Sesudah Diolah Dengan Tawas dan Karbon Aktif Terhadap Bioindikator (*Cyprinus carpio* L). Dalam *Seminar Nasional Aplikasi Sains dan Teknologi*. 3 November 2012, Yogyakarta.
- Rajasa, G. 2010. Pemanfaatan Biofilm Mikrobentos Untuk Menurunkan Kadar Fosfat Pada Limbah Deterjen Laundry. *Skripsi S-1*. Fakultas Biologi Program Studi Biologi Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Retnosari, A.A., dan Shovitri, M. 2013. Kemampuan Isolat *Bacillus* sp. Dalam Mendegradasi Limbah Tangki Septik. *Jurnal Sains dan Seni Pomits* 2(1) : 9.
- Roga, O. S. 2014. Pemanfaatan Lumpur Aktif dalam Remediasi Limbah Cair Bengkel Kendaraan Bermotor dengan Penambahan Bakteri Indigenus. *Skripsi S-1*. Fakultas Teknobiologi. Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Samantha, A. 2016. Pemanfaatan Lumpur Aktif Dalam Remediasi Minyak Pelumas Bekas Mobil Penumpang Dengan Penambahan Bakteri Indigenus. *Skripsi S-1*. Fakultas Teknobiologi. Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.

- Salib, C. 2003. Dekomposisi Limbah Cair dengan Penambahan Sumber Nitrogen dan Fosfor pada Lumpur Aktif. *Skripsi S-1*. Fakultas Biologi Program Studi Biologi Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Salimin, Z. 1997. Evaporasi Limbah Radioaktif Cair Yang Mengandung Deterjen Dengan Antibuih Minyak Silikon. Dalam : *Prosiding Pertemuan dan Presentasi Ilmiah Teknologi Pengolahan Limbah I*. 10-11 Desember 1997, Serpong.
- Salimin, Z. 2002. Pengolahan Limbah Radioaktif Cair yang Mengandung Deterjen Dengan Proses Biologi Lumpur Aktif. Dalam: *Prosiding Pertemuan dan Presentasi Ilmiah Penelitian Dasar Ilmu Pengetahuan dan Teknologi Nuklir P3TM-BATAN*. 27 Juni 2002, Yogyakarta. Hal : 134-135.
- Salmin. 2005. Oksigen Terlarut (DO) dan Kebutuhan Oksigen Bologi (BOD) Sebagai Salah Satu Indikator Untuk Menentukan Kualitas Perairan. *Oseana*, 30(3) : 24.
- Sari, F.R., Annissa, R., dan Tuhulola, A. 2013. Perbandingan Limbah dan Lumpur Aktif terhadap Pengaruh Sistem Aerasi pada Pengolahan Limbah CPO. *Journal Program Studi Teknik Kimia fakultas Teknik*, 2(1): 50-56.
- Sawyer, C.N., dan McCarty, P.L. 1978. *Chemistry for Sanitary Engineers*. Edisi ke 3. McGraw-Hill Book Company, Tokyo. Halaman 66-67.
- Schleheck, D., T. P. Knepper, K. Fischer & A. M. Cook. 2004. Mineralization of Individual Congeners of Linear Alkylbenzene Sulfonate by Defined Pairs of Heterotrophic Bacteria. *Appl. Environ. Microbiology*. 70(7): 4053-4063.
- Siregar, S.A. 2005. *Instalasi Pengolahan Air Limbah*. Kanisius, Yogyakarta. Halaman 12
- Sitanggang, B. 2008. Kemampuan *Pseudomonas aeruginosa* dalam Meremediasi Limbah Pabrik Batik Tulis PT.'X' Yogyakarta. *Skripsi S-1*. Fakultas Teknobiologi Universitas Atma Jaya Yogyakarta, Yogyakarta.
- Sostar-Turk, S., Pertini, I., dan Simoi, M. 2004. Laundry Wastewater Treatment Using Coagulation and Membrane Filtration. *Journal of Resources, Conservation and Recycling*, 2(1) : 1-5.
- Sudiana, I.M. 2004. Peran Komunitas Mikroba Lumpur Aktif Dalam Perombakan Detergen Alkil Sulfonat Linear dan Benzena Alkil Sulfonat. *Berkas Penelitian Hayati*, 10 (1) : 75-80.
- Sugiharto. 1987. *Dasar-dasar Pengelolaan Air Limbah*. UIP, Jakarta. Halaman 43.

- Suharto. 2010. *Limbah Kimia dalam Pencemaran Air dan Udara*. Percetakan Andi, Yogyakarta. Halaman 7-9.
- Suhardjono. 2010. Pemberdayaan Komunitas *Pseudomonas* Untuk Bioremediasi Ekosistem Air Sungai Tercemar Limbah Deterjen. Dalam *Seminar Nasional Biologi*. 9 Oktober 2001, Jakarta.
- Susanna. 2006. Pemanfaatan Bakteri Antagonis sebagai Agen Biokontrol penyakit Layu (*Fusarium Oxysporum* F.sp., Cubense) pada Tanaman Pisang. *J. Floratek. Jurnal Fakultas Pertanian Universitas Syah Kuala Banda Aceh*, 2(1) :114 – 141.
- Sutapa, I.D.A. 1999. Lumpur Aktif : Alternatif Pengolah Limbah Cair. *Jurnal Studi Pembangunan, Kemasyarakatan dan Lingkungan*, 1(3) : 25-38.
- Tarigan, M.S., dan Edward. 2003. Kandungan Total Zat Padat Tersuspensi (*Total Suspended Solid*) di Perairan Raha, Sulawesi Tenggara. *Makara Sains* 7(3) : 109.
- Thermo Fisher Scientific. 2015 a. Nutrient Agar. <http://www.oxoid.com/uk/blue/proddetail/proddetail.asp?pr=CM0309&org=107&c=uk&lang=en>. Diakses pada tanggal 15 Juni 2016.
- Thermo Fisher Scientific. 2015 b. Nutrient Broth. http://www.oxoid.com/UK/blue/prod_detail/prod_detail.asp?pr=CM0001&cat=&sec=1&c=uk&lang=en. Diakses pada tanggal 15 Juni 2016.
- Utami, A.R. 2013. Pengolahan Limbah Cair Laundry Menggunakan *Biosand Filter* dan *Activated Carbon*. *Jurnal Teknik Sipil UNTAN*, 13(1) : 59-71.
- Wagner, M, Alexander L, Regina N, Ulrike P, Natuschka L, dan Holger D. 2002. *Microbial Community Composition and Function in Wastewater Treatment Plants*, Antonie van Leeuwenhoek, Washington D.C. Halaman 210-213.
- Waluyo, L. 2010. *Teknik dan Metode dasar Dalam Mikrobiologi*. UMM Press, Malang. Halaman 10-13.
- Widyaningsih, V. 2011. Pengolahan Limbah Cair Kantin Yongma FISIP UI. *Skripsi S-1*. Program Studi Teknik Lingkungan. Universitas Indonesia, Depok.
- Wirda, F.R., dan Handajani, H. 2011. Degradation of Organic Compound in Liquid Phase Biowaste with Additional Water Variatio at Ratio 1:2 in Batch Reactor. *Skripsi S-1*. Isntitut Teknologi Bandung, Bandung.

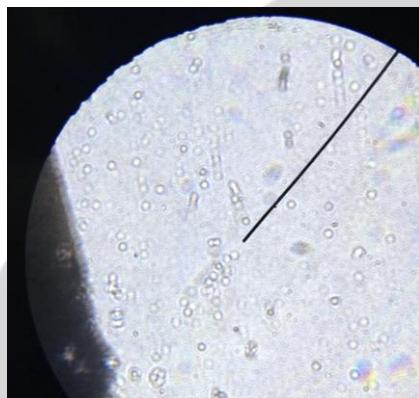
Yazid, M. 2014. Peranan Isolat Bakteri Indigenous Sebagai Agen Bioremediasi Perairan Yang Terkontaminasi Uranium. *Jurnal Iptek Nuklir Ganendra*, 17(1) : 35-44.

Zimbro, M.J., Power, D.A., Miller, S.M., Wilson, G.E., dan Johnson, J.A. 2009. *Difco™ & BBL Manual; Manual of Microbiological Culture Media 2nd Ed.* Becton, Dickinson and Company, Maryland.

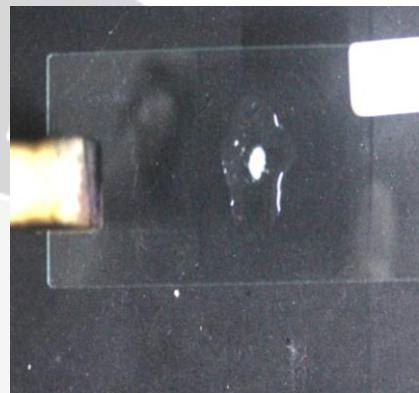


LAMPIRAN

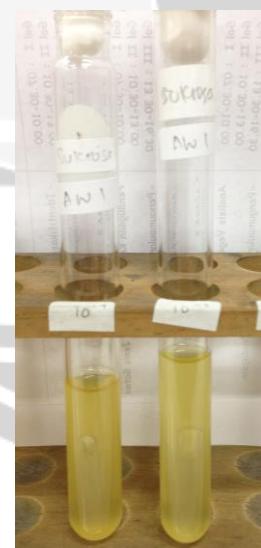
Lampiran 1. Hasil Uji Morfologi dan Biokimia Isolat Bakteri AW1



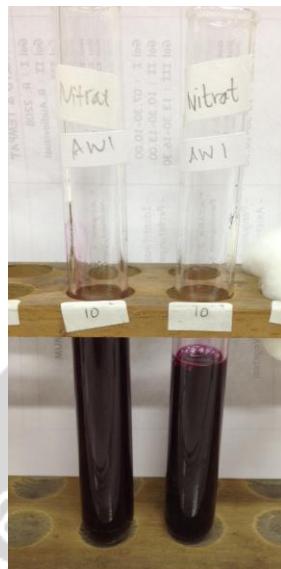
Gambar 14. Bentuk koloni (bulat) pengecatan negatif



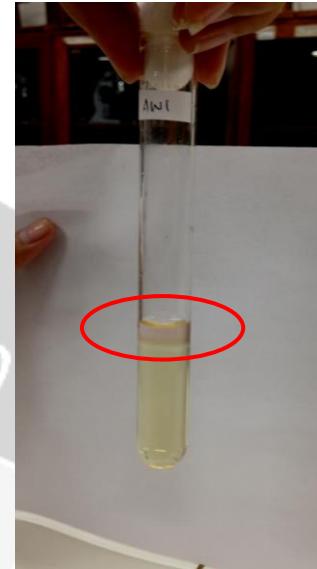
Gambar 15. Buih pada uji katalase



Gambar 16. Fermentasi Karbohidrat Isolat Bakteri AW1, Glukosa (kiri),Laktosa (tengah) dan Sukrosa (kanan)



Gambar 17. Reduksi Nitrat berwarna ungu tua



Gambar 18. Pembentukan Indol terbentuk cincin merah



Gambar 19. Persebaran pertumbuhan isolat bakteri AW1 pada agar miring

Lampiran 2. Hasil Uji Morfologi dan Biokimia Isolat Bakteri AW2



Gambar 20. Bentuk koloni (bulat) pengecatan negatif



Gambar 21. Buih pada uji katalase



Gambar 22. Fermentasi Karbohidrat Isolat Bakteri AW2, Glukosa (kiri),Laktosa (tengah) dan Sukrosa (kanan)



Gambar 23. Reduksi Nitrat berwarna ungu



Gambar 24. Pembentukan Indol terbentuk lapisan cincin merah



Gambar 25. Persebaran pertumbuhan isolat bakteri AW2 pada agar miring

Lampiran 3. Analisis Varian dan Uji Duncan pH Pada Lumpur Aktif

Tabel 10. Hasil Pengukuran pH Lumpur Aktif Minggu ke-0

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		pH
AW 1 (1)	I	7,40
	II	7,38
	III	7,11
AW2 (2)	I	6,91
	II	7,20
	III	7,00
Campuran (3)	I	6,93
	II	7,10
	III	7,09
Kontrol	I	7,23
	II	7,22
	III	7,25

Tabel 11. Hasil Pengukuran pH Lumpur Aktif Minggu ke-1

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		pH
AW 1 (1)	I	8,37
	II	8,39
	III	8,38
AW2 (2)	I	7,94
	II	8,20
	III	8,26
Campuran (3)	I	7,39
	II	8,36
	III	8,15
Kontrol	I	8,35
	II	8,10
	III	8,29

Tabel 12. Hasil Pengukuran pH Lumpur Aktif Minggu ke2

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		pH
AW 1 (1)	I	7,91
	II	7,71
	III	7,60
AW2 (2)	I	7,65
	II	7,60
	III	8,02
Campuran (3)	I	7,69
	II	7,73
	III	7,68
Kontrol	I	7,47
	II	7,92
	III	7,63

Tabel 13. Hasil Uji Anava pH Lumpur Aktif Minggu ke-0

Sumber Keragamn	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	,160	3	,053	3,708	,061
Galat	,115	8	,014		
Total	,275	11			

Tabel 14. Hasil Uji Duncan pH Lumpur Aktif Minggu ke-0

Perlakuan	N	Tingkat Keperayaan = 0.05	
		2	1
AW2	3	7,0367	
Campuran	3	7,0400	
Kontrol	3	7,2333	7,2333
AW1	3		7,2967
Sig.		,090	,536

Tabel 15. Hasil Uji Anava pH Lumpur Aktif Minggu ke-1

Sumber Keragamn	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	,276	3	,092	1,202	,369
Galat	,613	8	,077		
Total	,889	11			

Tabel 16. Hasil Uji Duncan pH Lumpur Aktif Minggu ke-1

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = 0,05
		1
Campuran	3	7,9667
AW2	3	8,1333
Kontrol	3	8,2467
AW1	3	8,3800
Sig.		,124

Tabel 17. Hasil Uji Anava pH Lumpur Aktif Minggu ke-2

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	,013	3	,004	,132	,938
Galat	,260	8	,033		
Total	,273	11			

Tabel 18. Hasil Uji Duncan pH Lumpur Aktif Minggu ke-2

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05
		1
Kontrol	3	7,6733
Campuran	3	7,7000
AW1	3	7,7400
AW2	3	7,7567
Sig.		,607

Lampiran 4. Uji Varian dan Duncan BOD Pada Lumpur Aktif

Tabel 19. Hasil Pengukuran BOD Lumpur Aktif Minggu ke-0

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		BOD (mg/L)
AW 1 (1)	I	4600
	II	4400
	III	4400
AW2 (2)	I	4800
	II	4600
	III	5000
Campuran (3)	I	4600
	II	4400
	III	4600
Kontrol	I	4800
	II	4800
	III	4600

Tabel 20. Hasil Pengukuran BOD Lumpur Aktif Minggu ke-1

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		BOD (mg/L)
AW 1 (1)	I	2500
	II	2200
	III	2300
AW2 (2)	I	2000
	II	2200
	III	2100
Campuran (3)	I	2300
	II	2100
	III	2400
Kontrol	I	1900
	II	2000
	III	1900

Tabel 21. Hasil Pengukuran BOD Lumpur Aktif Minggu ke-2

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		BOD (mg/L)
AW 1 (1)	I	8000
	II	8800
	III	8800
AW2 (2)	I	8000
	II	8000
	III	5000
Campuran (3)	I	9000
	II	6000
	III	8800
Kontrol	I	6000
	II	8800
	III	8400

Tabel 22. Hasil Uji Anava BOD Lumpur Aktif Minggu ke-0

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	226666,667	3	75555,556	3,778	,059
Galat	160000,000	8	20000,000		
Total	386666,667	11			

Tabel 23. Hasil Uji Duncan BOD Lumpur Aktif Minggu ke-0

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05	
		2	1
AW1	3	4466,6667	
Campuran	3	4533,3333	4533,3333
Kontrol	3	4733,3333	4733,3333
AW2	3		4800,0000
Sig.		,058	,058

Tabel 24. Hasil Uji Anava BOD Lumpur Aktif Minggu ke-1

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	289166,667	3	96388,889	6,426	,016
Galat	120000,000	8	15000,000		
Total	409166,667	11			

Tabel 25. Hasil Uji Duncan BOD Lumpur Aktif Minggu ke-1

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05	
		2	1
Kontrol	3	1933,3333	
AW2	3	2100,0000	2100,0000
Campuran	3		2266,6667
AW1	3		2333,3333
Sig.		,134	,056

Tabel 26. Hasil Uji Anava BOD Lumpur Aktif Minggu ke-2

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	3600000,00	3	1200000,000	,577	,646
Galat	16640000,00	8	2080000,000		
Total	20240000,00	11			

Tabel 27. Hasil Uji Ducan BOD Lumpur Aktif Minggu ke-2

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05	
		1	
AW2	3		7000,0000
Kontrol	3		7733,3333
Campuran	3		7933,3333
AW1	3		8533,3333
Sig.			,255

Lampiran 5. Uji Variasi dan Duncan TSS Pada Lumpur Aktif

Tabel 28. Hasil Pengukuran TSS Lumpur Aktif Minggu ke-0

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		TSS (mg/L)
AW 1 (1)	I	2180
	II	2360
	III	2280
AW2 (2)	I	3390
	II	3860
	III	3710
Campuran (3)	I	2550
	II	3240
	III	3590
Kontrol	I	4170
	II	4310
	III	3860

Tabel 29. Hasil Pengukuran TSS Lumpur Aktif Minggu ke-1

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		TSS (mg/L)
AW 1 (1)	I	730
	II	835
	III	760
AW2 (2)	I	1340
	II	980
	III	935
Campuran (3)	I	1190
	II	1110
	III	1290
Kontrol	I	2030
	II	1750
	III	1860

Tabel 30. Hasil Pengukuran TSS Lumpur Aktif Minggu ke-2

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		TSS (mg/L)
AW 1 (1)	I	2405
	II	2535
	III	1140
AW2 (2)	I	2500
	II	2350
	III	1420
Campuran (3)	I	1275
	II	1840
	III	2235
Kontrol	I	2340
	II	1880
	III	3355

Tabel 31. Hasil Uji Anava TSS Lumpur Aktif Minggu ke-0

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	5610500,00	3	1870166,667	18,756	,001
Galat	797666,67	8	99708,333		
Total	6408166,67	11			

Tabel 32. Hasil Uji Duncan TSS Lumpur Aktif Minggu ke-0

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05		
		2	3	1
AW1	3	2273,3333		
Campuran	3		3126,6667	
AW2	3		3653,3333	3653,3333
Kontrol	3			4113,3333
Sig.		1,000	,075	,112

Tabel 33. Hasil Uji Anava TSS Lumpur Aktif Minggu ke-1

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	1954775,00	3	651591,667	32,485	,000
Galat	160466,667	8	20058,333		
Total	2115241,667	11			

Tabel 34. Hasil Uji Duncan TSS Lumpur Aktif Minggu ke-1

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05		
		2	3	1
AW1	3	775,0000		
AW2	3		1085,0000	
Campuran	3		1196,6667	
Kontrol	3			1880,0000
Sig.		1,000	,362	1,000

Tabel 35. Hasil Uji Anava TSS Lumpur Aktif Minggu ke-2

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	858672,917	3	286224,306	,659	,600
Galat	3477083,33 3	8	434635,417		
Total	4335756,25 0	11			

Tabel 36. Hasil Uji Duncan TSS Lumpur Aktif Minggu ke-2

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05	
		1	
Campuran	3		1783,3333
AW1	3		2026,6667
AW2	3		2090,0000
Kontrol	3		2525,0000
Sig.			,231

Lampiran 6. Uji Variasi dan Duncan Kadar Fosfat Pada Lumpur Aktif

Tabel 37. Hasil Pengukuran Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-0

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		PO₄ (mg/L)
AW 1 (1)	I	16,10
	II	19,63
	III	19,50
AW2 (2)	I	18,08
	II	10,82
	III	19,48
Campuran (3)	I	11,14
	II	19,39
	III	17,97
Kontrol	I	23,73
	II	19,09
	III	22,79

Tabel 38. Hasil Pengukuran Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-1

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		PO₄ (mg/L)
AW 1 (1)	I	7,71
	II	8,39
	III	13,43
AW2 (2)	I	14,75
	II	8,89
	III	14,76
Campuran (3)	I	17,36
	II	10,69
	III	14,51
Kontrol	I	12,02
	II	18,79
	III	15,60

Tabel 39. Hasil Pengukuran Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-2

Jenis Perlakuan	Ulangan	Parameter
		PO₄ (mg/L)
AW 1 (1)	I	12,79
	II	8,85
	III	3,86
AW2 (2)	I	11,50
	II	9,34
	III	10,25
Campuran (3)	I	10,02
	II	13,24
	III	10,36
Kontrol	I	14,12
	II	9,47
	III	12,32

Tabel 40. Hasil Uji Anava Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-0

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	64,807	3	21,602	1,734	,237
Galat	99,649	8	12,456		
Total	164,456	11			

Tabel 41. Hasil Uji Duncan Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-0

Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05
		1
AW2	3	16,1250
Campuran	3	16,2533
AW1	3	18,4083
Kontrol	3	21,8700
Sig.		,098

Tabel 42. Hasil Uji Anava Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-1

Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	52,484	3	17,495	1,596	,265
Galat	87,699	8	10,962		
Total	140,183	11			

Tabel 43. Hasil Uji Duncan Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-1

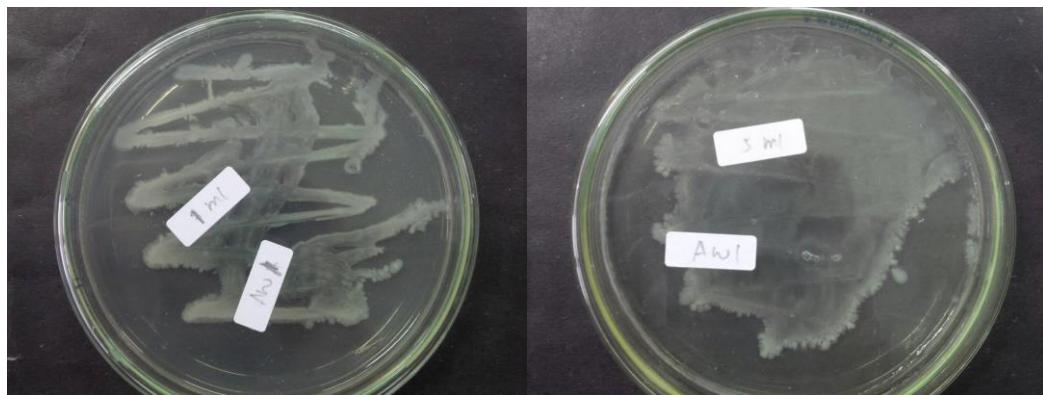
Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05
		1
AW1	3	9,8400
AW2	3	12,7908
Campuran	3	14,1842
Kontrol	3	15,4663
Sig.		,086

Tabel 44. Hasil Uji Anava Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-2

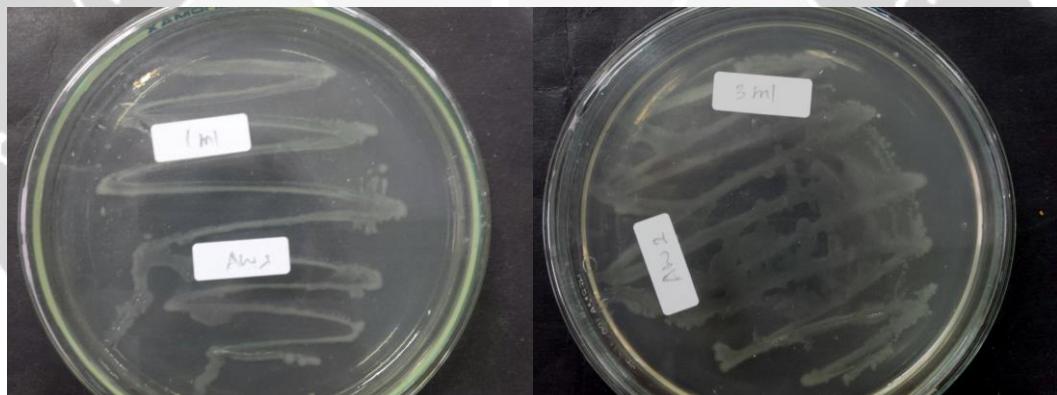
Sumber Keragaman	Jumlah Kuadrat	Derajat Bebas	Kuadrat Tengah	F	Sig.
Perlakuan	20,071	3	6,690	,896	,484
Galat	59,704	8	7,463		
Total	79,775	11			

Tabel 45. Hasil Uji Duncan Kadar Fosfat Lumpur Aktif Minggu ke-2

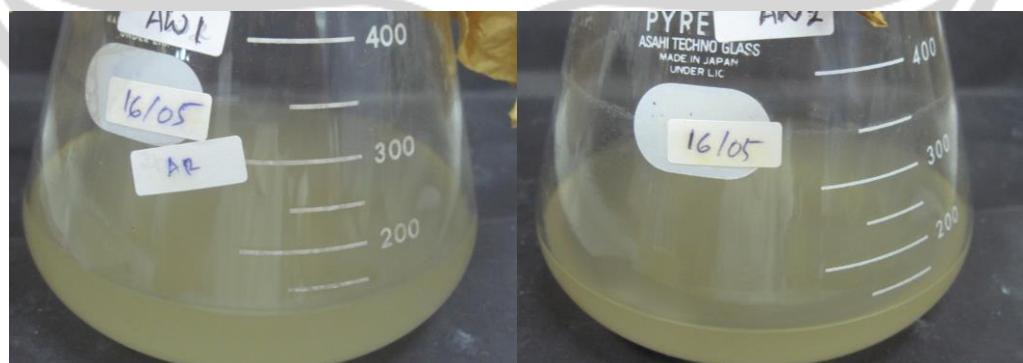
Perlakuan	N	Tingkat Kepercayaan = .05
		1
AW1	3	8,4975
AW2	3	10,3618
Campuran	3	11,2075
Kontrol	3	11,9700
Sig.		,181

Lampiran 7. Aplikasi Lumpur Aktif

Gambar 26. Uji pertumbuhan isolat bakteri AW1 pada medium NA+ 1 ml limbah laundry (kiri), medium NA+3 ml limbah laundry (kanan)



Gambar 27. Uji pertumbuhan isolat bakteri AW2 pada medium NA+ 1 ml limbah laundry (kiri), medium NA+3 ml limbah laundry (kanan)



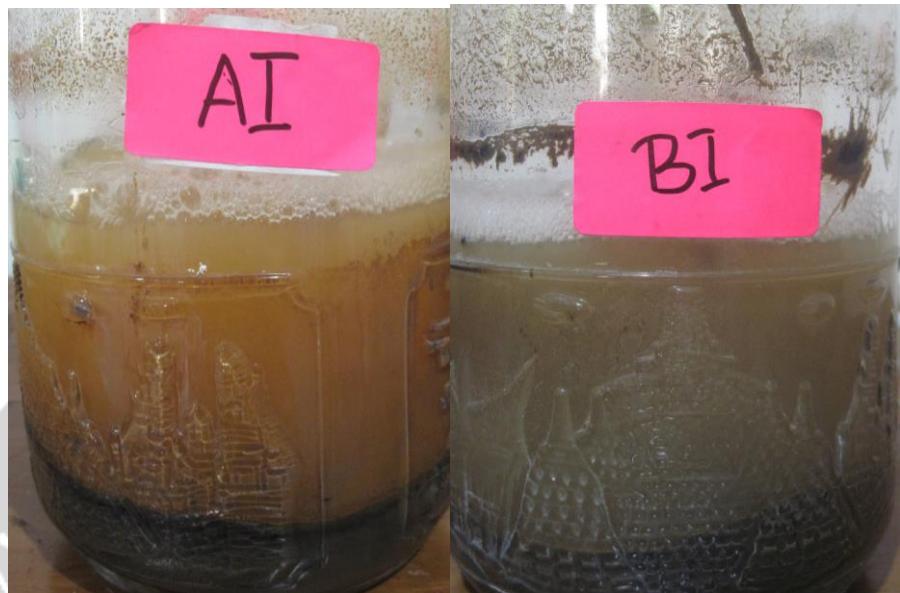
Gambar 28. Starter Isolat Bakteri AW1 (kiri) dan Starter Isolat Bakteri AW2 (kanan)



Gambar 29. Warna Lumpur Aktif dengan penambahan isolat bakteri AW1 (kiri) dan dengan penambahan isolat bakteri AW2 (kanan) di minggu ke-0



Gambar 30. Warna Lumpur Aktif dengan penambahan isolat bakteri campuran (kiri) dan kontrol (kanan) di minggu ke-0



Gambar 31. Warna Lumpur Aktif dengan penambahan isolat bakteri AW1 (kiri) dan dengan penambahan isolat bakteri AW2 (kanan) di minggu ke-1



Gambar 32. Warna Lumpur Aktif dengan penambahan isolat bakteri campuran (kiri) dan kontrol (kanan) di minggu ke-1

Lampiran 8. Perhitungan Isolat Bakteri Uji secara langsung



Gambar 33. Penghitungan bakteri dengan Haemositometer
(Perbesaran 10×45)

Perhitungan:

$$\sum \text{bakteri} = \bar{X}_{\text{total}} \times 25 \times 10 \times 10^3 \times \frac{1}{\text{faktor pengenceran}}$$

Isolat Bakteri AW1

Rata- rata pada pengenceran 10^{-5}

$$\bar{X} = \frac{29}{5} = 5,8 \text{ sel}$$

$$\begin{aligned} \sum \text{bakteri} &= 5,8 \times 25 \times 10 \times 10^3 \times \frac{1}{10^{-5}} \\ &= 1,45 \times 10^7 \text{ sel/ml} \end{aligned}$$

Isolat Bakteri AW2

Rata- rata pada pengenceran 10^{-1}

$$\bar{X} = \frac{39}{5} = 7,8 \text{ sel}$$

$$\begin{aligned} \sum \text{bakteri} &= 7,8 \times 25 \times 10 \times 10^3 \times \frac{1}{10^{-1}} \\ &= 19,5 \times 10^5 \text{ sel/ml} \end{aligned}$$

