

ISSN : 0854 – 4778

PROSIDING

Seminar Nasional Ke 55

TEMU-ILMIAH JARINGAN KERJASAMA KIMIA INDONESIA

Seminar Nasional XXIV

KIMIA DALAM INDUSTRI DAN LINGKUNGAN

“Perkembangan Mutakhir dalam Teori, Instrumentasi dan Penerapan”

(Hotel Phoenix Yogyakarta, 19 November 2015)



REDAKSI:

Ketua merangkap anggota	:	Prof. Dr. Sigit, DEA
Sekretaris merangkap anggota	:	Sihono
Anggota	:	Ir. Prayitno., MT, Pen. Utama
		Drs. Sutjipto., MS
		Dra. Susana Tuning., MT
		Imam Prayogo., ST

Diterbitkan 1 Februari 2016

Oleh

JARINGAN KERJASAMA KIMIA INDONESIA

YAYASAN MEDIA KIMIA UTAMA

Akta No : 24/15/IV/1993

REFEREER / DEWAN PENELAAH :

Prof. Drs. I Nyoman Kabinawa, MM, MBA	Mikrobiologi (<i>Microbiology</i>)
Prof. Dr., Ir., Drs., Kris Tri Basuki., M.Sc.	Ilmu Separasi (<i>Separation Sciences</i>), Teknologi Sopgrasi dan Membran (<i>Membrane and Separation Technology</i>)
Prof. Drs. Sukandi Nasir, MM	Acrodinamika, Teknik Ruang Angkasa Lainnya/ Bahan Bakar Roket (<i>Aerospace Engineering not elsewhere classified</i>)
Wisnu Susetyo, Ph.D	Jaminan Kualitas, Ilmu-ilmu Kimia Lainnya/ Managernen Mutu laboratorium Kimia (<i>Chemical Sciences not elsewhere Classified</i>)
Dr. Bambang Setiaji	Kimia Bahan Solid (<i>Solid State Chemistry</i>), Katalis Kimia (<i>Chemistry of Catalyses</i>) dan ilmu-ilmu Anorganik lainnya (<i>Non-Organic Chemistry not elsewhere classified</i>)
Dr. Eko Sugiharto	Kimia Lingkungan, Jaminan Kualitas (<i>Quality Assurance</i>)
Prof. Dr. Ir. Sigit, DEA	Simulasi dan Kontrol Proses, Design Teknik Kimia (<i>Chemical Engineering Design</i>) dan teknik Kimia Lainnya (<i>Other Chemical Engineering not elsewhere Classified</i>)
Drs. Sutjipto, MS, Pen.Utama	Kimia Lingkungan, Energy dan Termodinamika Kimia. Kimia Organik Fisik, Ilmu-ilmu kimia Lainnya (<i>Chemical Sciences not elsewhere classified</i>)
Ir. Ary Achyar Alfa, M.Si, Pen.Utama	Polimer, karakterisasi makromolekul, Mekanisme Polimerisasi (<i>Polymerization Machanism</i>) dan Teknik Bahan Lainnya (<i>Other Material Engineering not elsewhere classified</i>)
Ir. Erfin Yundra Febrianto, MT, Pen.Utama	Ilmu Bahan dan Proses/ Teknik Bahan Lainnya (<i>Other Moterial Engineering not elsewhere classified</i>)
Dr. Ir. Mahyudin Abdul Rakhman M.Eng, Pen.Utama	Teknik Biokimia (<i>Other Chemical Engineering not elsewhere classified</i>)
Dr. Djoko Santoso, Pen. Utama	Bioteknologi (<i>Biotechnology</i>)

SUSUNAN PANITIA PENYELENGGARA

Ketua I	:	Wisnu Susetyo, Ph.D
Ketua II	:	Dr. Eko Sugiharto
Ka. Dept. Diklat.	:	Ir. Prayitno, MT., Pen.Utama
Sekretaris	:	Sihono
Bendahara	:	Imam Prayogo, ST
Anggota	:	Prof. Dr. Ir. Sigit, DEA Drs. Sutjipto, MS Dra. Susanna TS., MT Ashar Andrianto., ST

PENGANTAR

Puji Syukur kami panjatkan kehadirat Tuhan Yang Maha Esa atas petunjuk dan karuniaNya sehingga Prosiding Seminar Nasional XXIV **Kimia Dalam Industri dan Lingkungan** dengan tema **“Perkembangan Mutakhir dalam Teori, Instrumentasi dan Penerapan”** dapat diterbitkan.

Prosiding ini merupakan dokumentasi karya ilmiah para peneliti dari berbagai disiplin ilmu terkait sains dan teknologi yang mendukung industri dan lingkungan, dan telah dipresentasikan pada Temu Ilmiah Jaringan Kerjasama Kimia Indonesia (JASAKIAI) pada tanggal 19 November 2015, bertempat di Hotel Phoenix, Jalan Jendral Sudirman No. 9 Yogyakarta.

Kegiatan Temu-Ilmiah Jaringan Kerjasama Kimia Indonesia ini merupakan penyelenggaraan yang ke XXIV dan dihadiri 60 peserta. Adapun tujuan Seminar adalah untuk menjadi forum pertukaran informasi antara peneliti di Perguruan Tinggi dan Lembaga Penelitian di satu pihak dengan para praktisi di lingkungan industri di lain pihak.

Sebanyak 54 (Lima puluh empat) makalah telah dipresentasikan pada Seminar Nasional XXIV “Kimia dalam Industri dan Lingkungan” yang telah diselenggarakan pada tanggal 19 November 2015 oleh Jaringan Kerjasama Kimia Indonesia, dan setelah melalui penilaian oleh Referee/ Dewan Penelaah, dapat diterbitkan dalam 1 (satu) buku proseding ini.

Adapun rincian Intitusi yang hadir dan karya ilmiah yang telah dipresentasikan adalah sebagai berikut:

No.	Institusi	Makalah
01	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju PSTBM-BATAN Puspitek Serpong, Tangerang Selatan	9
02	PAIR-BATAN Jl. Cinere Pasar Jumat Kotak Pos 7002 JKSKL, Jakarta 12070,	6
03	Teknologi Intervensi Kesehatan Masyarakat, Badan Penelitian dan Pengembangan Kesehatan Kemenkes Jakarta Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560	8
04	Pusat Teknologi Roket, LAPAN Jl. Raya LAPAN No. 2, Mekarsari, Rumpin, Kab. Bogor 16350	2
05	Pusat Penelitian Bioteknologi dan Bioindustri Indonesia, Jl Taman Kencana 1, Bogor 16151, Indonesia	2
06	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari, Yogyakarta	6
07	Pusat Kajian Sistem Energi Nuklir- BATAN Jl. Kuningan Barat, Mampang Prapatan Jakarta 12710	2

08	Pusat Biomedia dan Teknologi Dasar Kesehatan Badan Litbangkes ¹ , Kementerian Kesehatan RI	11
09	Pusat Penelitian Bioteknologi – LIPI Jl. Raya Bogor Km 46, Cibinong 16911, Jawa Barat	6
10	Pusat penelitian dan Pengembangna Kesehatan, Balitbangkes, Depkes. RI Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560	2

Jaringan Kerjasama Kimia Indonesia (JASAKIAI) sebagai pihak penyelenggara seminar, dengan ini menyampaikan rasa terima kasih yang sebesar-besarnya kepada semua peserta dan pembawa makalah yang telah berpartisipasi dalam Seminar dan aktif memberikan masukan-masukan yang bermanfaat bagi semua pihak. Seluruh Dewan Penelaah yang telah membantu dalam seleksi, penilaian dan peningkatan mutu makalah untuk bisa dipublikasikan, seluruh anggota dewan redaksi yang telah bekerja keras untuk menyusun dan menerbitkan prosiding ini, serta semua pihak yang telah ikut membantu dalam penyelenggaraan seminar sampai dapat diterbitkannya prosiding ini.

Besar harapan kami bahwa Prosiding ini akan banyak berguna bagi para Pembaca serta semua rekan seprofesi, serta akan dapat menjadi acuan dan titik tolak untuk mencapai kemajuan yang lebih besar untuk perkembangan Ilmu Kimia dan terapannya di Indonesia. Kami sadari bahwa Seminar dan Prosiding ini tidak lepas dari berbagai kekurangan. Untuk itu, kami mohon maaf dan kritik serta saran yang bersifat membangun demi perbaikan dimasa datang selalu kami harapkan dari Rekan Sejawat dan Pembaca yang budiman.

Yogyakarta, 1 Februari 2016

Redaksi

DAFTAR ISI

NO.	DAFTAR ISI	HALAMAN
	HALAMAN JUDUL	i
	REFREE/DEWAN PENELAAH	iii
	SUSUNAN PANITIA	iv
	PENGANTAR	v-vi
	DAFTAR ISI	vii-x
1.	STUDI FARMAKOLOGI EFEK ANTI HIPERKOLESTEROLEMIA SEDIAAN KOMBINASI ANGKAK DAN KAYU MANIS PADA TIKUS PUTIH (<i>RATTUS NORVEGICUS</i>) GALUR WISTAR YANG DIINDUKSI PAKAN TINGGI KOLESTEROL Ai Hertati¹, Nurlaili Ekawati, Herman Irawan, Ela Novianti, dan Djadjat Tisnadjaja	1 - 8
2.	KARAKTERISTIK KASUS HIV DAN SUBTIPER DOMINAN DI PAPUA Roselinda	9 - 16
3.	RESPONSIVITAS HIDROGEL POLIVINIL ALKOHOL/KARBOKSIMETIL SELULOSA IRADIASI TERHADAP PERUBAHAN pH Ambyah Suliawarno* dan Ine Cyntya**	17 - 22
4.	PENGGUNAAN REFLUKS PADA PELINDIAN ASAM UNTUK MENINGKATKAN SINTESIS ZOC Harry Supriadi, Erlin Purwita Sari, Herry Poernomo	23 - 28
5.	HUBUNGAN ANTARA LINGKUNGAN DENGAN KEJADIAN PNEUMONIA PADA SURVEILANS SEVERE ACUTE RESPIRATORY INFECTIONS (SARI) DI INDONESIA Roselinda	29 - 36
6.	ANALISA SITUASI DEMAM BERDARAH DENGUE (DBD) DI KOTA JAMBI PERIODE (2007-2011) Dasuki, Elsa Elsi, Sehatman	37 - 46
7.	ANALISA LANJUT HUBUNGAN ANTARA OBESITAS DAN KEJADIAN KECELAKAAN DI INDONESIA BERDASARKAN DATA RISKESDAS 2013 *Raflizar, **Merryani Girsang	47 - 56
8.	SINTESIS DAN KARAKTERISASI KATODA BATERAI LiFePO ₄ DENGAN PENAMBAHAN ASAM SITRAT Wagiyo Honggowiranto, Indra Gunawan	57 - 64
9.	PRETREATMENT BIOLOGI DAN HIDROLISIS ASAM TANDAN KOSONG KELAPA SAWIT Isroi dan Irma Kresnawati	65 - 70
10.	EVALUASI IMPLEMENTASI PERATURAN DAERAH KOTA PADANG PANJANG NOMOR 8 TAHUN 2009 TENTANG KAWASAN TANPA ASAP ROKOK DAN KAWASAN TERTIB ROKOK Raflizar¹ Merryani Girsang²	71 - 80
11.	PEMBENTUKAN NANOPARTIKEL LiCoO ₂ MENGGUNAKAN TEKNIK PLANETARY MILLING Elman Panjaitan, Wagiyo	81 - 84
12.	STATUS GIZI WANITA USIA SUBUR (WUS) DI INDONESIA MENURUT DATA RISKESDAS 2013 Kristina*	85 - 92
13.	IMPLEMENTASI STRATEGI DOTS DI RUMAH SAKIT DALAM PENANGGULANGAN PENYAKIT TUBERCULOSIS PARU *Merryani Girsang, **Rafrizar	93 - 98

NO.	HALAMAN
14 RASIO TENAGA KESEHATAN PERAWAT DAN BIDAN DI PROVINSI JAMBI Dasuki, Kusuma A, Helper S Manalu	99 - 108
15 PENYEBAB KEMATIAN UTAMA MENURUT KELOMPOK UMUR TAHUN 2011 Kristina*	109 - 116
16 PREDIKSI DISTRIBUSI ZIRKONIUM - HAFNIUM PADA KESETIMBANGAN CAIR - CAIR DALAM SISTEM ASAM NITRAT ENCER DAN TBP + KEROSIN Wahyu Rachmi P.^{1)*}, Wahyudi Budi S.¹⁾, Budhijanto¹⁾, dan Dwi Biyantoro²⁾	117 - 126
17 CAMPURAN EKSTRAK TEMPUTIH (<i>Curcuma zedoaria</i> (Christm. Roscoe.) DAN MAHKOTA DEWA (<i>Phaleria macrocarpa</i> (Scheff) Boerl.) IRADIASI GAMMA SEBAGAI ANTIBAKTERI Nikham	127 - 136
18 PERBANDINGAN KUALITAS DAN KAPASITAS DAYA SERAP AIR SUPER ABSORBAN POLIMER KOMPOSIT BEBERAPA FILLER BENTONIT, ZEOLIT , KAOLIN DAN FELDSFAR ^{1)Jadigia Ginting, ^{2)Yustinus P dan ^{3)Sri Yatmani}}}	137 - 142
19 POTENSI PADUAN POLIMER POLIPROPILENE-KO-ETILEN/POLI-ε-KAPROLAKTON DAN POLIPROPILENE DITEMPEL MALEIK ANHIDRAT HASIL IRADIASI GAMMA SEBAGAI BAHAN BIODEGRADABLE Nikham	143- 150
20 PENGGUNAAN FILLER MONTMORILONIT PADA ELEKTROLIT POLIMER PADAT BERBASIS POLIMER PMMA DENGAN GARAM LICL Yustinus Purwamargapratala dan Jadigia Ginting	151- 156
21 DAMPAK KEBAKARAN HUTAN TERHADAP KEJADIAN PNEUMONIA KAITANNYA DENGAN PERILAKU MASYARAKAT DI KABUPATEN TANJUNG JABUNG TIMUR, PROVINSI JAMBI Suharjo	157- 162
22 KEJADIAN LUAR BIASA (KLB) DEMAM BERDARAH DENGUE DI KABUPATEN MERAUKE PAPUA Rudi Hendro P, Eka Pratiwi dan John Master	163- 156
23 SURVEI CEPAT KEPADA PENGEMUDI BUS DALAM RANGKA ANTISIPASI KECELAKAAN DALAM PERJALANAN MUDIK LEBARAN 2015 Joko Irianto*, Saimawar Djaja	157 - 164
24 OPTIMASI PROSES DEGRADASI LIMBAH WARNA OLEH KATALIS HETEROGEN $\text{Fe}_3\text{O}_4/\text{SiO}_2$ MENGGUNAKAN METODE FOTO FENTON Sari Hasnah Dewi dan Siti Wardiyati	165 - 170
25 PEMBUATAN LTJ HIDROKSIDA DARI HASIL OLAH MONASIT DENGAN PROSES ASAM Suyanti dan Prayitno	171 - 180
26 KARAKTERISASI ZIRKONIUM OKSIDA HASIL KALSINASI $\text{Zr}(\text{OH})_4$ DARI PROSES PEMURNIAN PASIR ZIRKON Iga Trisnawati ¹⁾, Indra Perdana, I Made Bendiyasa	181 - 186
27 PENGARUH IRADIASI TERHADAP KUALITAS FUNGSIONAL ANEKA SAYUR KERING SKALA SEMI-PILOT. Idrus Kadir dan Darmawan	187 - 192

NO.		HALAMAN
28	PEMBUATAN TiO ₂ DARI ILMENIT TAILING BENEFISIASI MINERAL ZIRKON Suyanti dan MV. Purwani	193 - 202
29	PEMERIKSAAN NON POLIO ENTEROVIRUS (NPEV) DARI ANAK-ANAK SEHAT UMUR 12 BULAN - 36 BULAN YOGJAKARTA Sehatman	203 - 216
30	MIKROALGAE SEBAGAI BIORESORCES PERAIRAN DALAM PERSPEKTIF BIOTEKNOLOGI I Nyoman K. Kabinawa	217 - 232
31	ANALISIS FAKTOR-FAKTOR KEJADIAN TUBERCULOSIS BERDASARKAN HASIL MIKROSKOPIS, RISKESDAS 2010 Merryani Girsang* Raflizar**	233 - 242
32	GAMBARAN PENYAKIT POLIO DENGAN PEMERIKSAAN SEL KULTUR Sehatman	243 - 246
33	PENGARUH KONSENTRASI PELARUT TERHADAP KUALITAS EKSTRAK HERBA MENIRAN (<i>PHYLLANTHUS NIRURI L.</i>) Sukmayati Alegantina, Herni Asih Setyorini	247 - 254
34	EVALUASI POTENSI BAHAYA KEBAKARAN DARI SUMBER TIDAK BERGERAK (SPBU) ASPEK KEJADIAN AKIBAT KEGIATAN MANUSIA June Mellawati, Dedi Priambodo	255 - 262
35	PROFIL KONTAMINASI <i>STAPHYLOCOCCUS AUREUS</i> DALAM PRODUK FORMULA BAYI DI INDONESIA TAHUN 2011 Sukmayati Alegantina, Mariana Raini	263 - 268
36	ADSORPSI LARUTAN ZAT PEWARNA METRYLENE BLUE OLEH NANOKOMPOSIT MAGNET Fe ₃ O ₄ @SiO ₂ Didin S. Winatapura	269 - 274
37	PENEGAKAN DIAGNOSA PADA KEJADIAN LUAR BIASA (KLB) CHIKUNGUNYA TAHUN 2013 DENGAN PEMERIKSAAN LABORATORIUM Rudi Hendro Putranto dan Eka Pratiwi	275 - 280
38	PROYEKSI JUMLAH PENDUDUK DI SEKITAR TAPAK REAKTOR DAYA EKSPERIMENTAL (RDE) DI PUSPIPTEK SERPONG June Mellawati, Siti Alimah	281 - 286
39	MIKRO KARAKTERISASI MATERIAL ANODA INOVATIF UNTUK BATERAI LITHIUM ION MENGGUNAKAN SEM Agus Sujatno, Yustinus Purwamargapratala, Arbi Dimyati	287 - 292
40	STUDI BIOTEKNOLOGI IMPLIKASINYA TERHADAP SAINS LINGKUNGAN TEKNOLOGI DAN MASYARAKAT (SALINGTEMAS) Djumhawan Ratman Permana	293 - 302
41	TEKNIK BIOSORPSI LOGAM BERAT CU DAN HG DENGAN OMPHALINA SP. TERIMOBILISASI TANDAN KOSONG KELAPA SAWIT DENGAN SISTEM ROTARY BIOLOGICAL CONTACTOR Firda Dimawarnita¹⁾, Suharyanto¹⁾, Tri-Panji¹⁾, Nur Richana²⁾ & Achmad Zainudin³⁾	303 - 310
42	SCALE-UP BIOREAKTOR TANKI PENGADUK DAN PH KONTROL UNTUK PRODUKSI BIOMASA SEL DAN POLISAKARIDA DARI JAMUR JELLY (<i>TREMELLA FUCIFORMIS</i> , BERK.) – REVIEW Djumhawan Ratman Permana¹⁾ dan Muhamad Kurniadi²⁾	311 - 318

NO.	HALAMAN
43 SKRINING INHIBITOR KOMPETITIF A GLUCOSIDASE DARI ISOLAT LOKAL <i>ACTINOMYCETES SP.</i> Ela Novianti*, Ai Hertati, Nurlaili Ekawati, Herman Irawan, dan Djadjat Tisnadjaja	319 - 324
44 PENGGUNAAN $KClO_4$ C/S/ Sb_2S_3 POWDER SEBAGAI PENGGANTI LEAD AZIDE UNTUK PRIMARY EXPLOSIVE DALAM PEMANTIK IGNITER ROKET Evie Lestariana	325 - 332
45 HUBUNGAN ANTARA PENCEMARAN LINGKUNGAN DENGAN KEKEBALAN PENYAKIT Noer Endah Pracoyo	333 - 342
46 PRODUKSI ANTIOKSIDAN OLEH KAPANG ENDOFIT K.Cl.SB.R9 DAN K.Cl.SB. R11 ASAL RIMPANG <i>CURCUMA LONGA L.</i> Harmastini Sukiman, Sylvia Lekatompessy, Tiwit Widowati, Fauzy Rachman dan Partomuan Simanjuntak	343 - 350
47 KANDUNGAN LOGAM BERAT DAN MIKROBA PADA MAKANAN OLAHAN CURAH Harsojo* dan Harmastini Sukiman**	351 - 356
48 EFEK MUTASI UV TERHADAP PRODUKSI INHIBITOR α - GLUKOSIDASE YANG DIHASILKAN OLEH <i>ACTINOMYCETES SP.</i> Nurlaili Ekawati*, A. Hertati, H. Irawan, E. Novianti, & D. Tisnadjaja	357 - 362
49 STUDI OKSIDASI PADUAN ZIRKONIUM ZrNbMoGe MENGGUNAKAN THERMOGRAVIMETRI Rohmad Salam, A. Sujatno, Bandriyana, Yustinus P., dan A. Dimyati	363 - 368
50 UJI KOMPOSISI UNSUR, UJI HOMOGINITAS, DAN UJI STABILITAS KANDIDAT BAHAN STANDAR PEMBANDING ZIRKONIA DENGAN METODE SPEKTROMETRI SERAPAN ATOM (SSA). Supriyanto C., Samin, Sajima	369- 374
51 SINTESIS DAN KARAKTERISASI BAHAN KATODA $LiFePO_4$ DENGAN MENGGUNAKAN METODE SOLID STATE REACTION Indra Gunawan, Sugik Sugiantoro	375 - 382
52 PERANCANGAN DAN PEMBUATAN ALAT UJI TEKANAN PEMBAKARAN (<i>CLOSED VESSEL</i>) UNTUK BAHAN PIROTEKNIK Evie Lestariana	383 - 386
53 HUBUNGAN ANTARA HASIL TITER ANTIBODI CAMPAK, DIFTERI, DAN HEPATITIS B DENGAN, IMUNISASI DAN RIWAYAT PENYAKIT CAMPAK, DIFTERI, DAN HEPATITIS B Noer Endah Pracoyo	387 - 394
54 PEMERIKSAAN TRIGLISERIDA PADA PENDERITA DIABETES MELLITUS Wibowo, Rudi Hendro Putranto	395 - 400
DAFTAR HADIR	401 - 406

STUDI OKSIDASI PADUAN ZIRKONIUM ZrNbMoGe MENGGUNAKAN THERMOGRAVIMETRI

Rohmad Salam, A. Sujatno, Bandriyana, Yustinus P., dan A. Dimyati

Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspiptek, Indonesia

ABSTRAK

Uji thermogravimetri dilakukan untuk mempelajari perilaku paduan zirkonium pada awal oksidasi dalam rangka pengembangan material suhu tinggi di PSTBM-BATAN. Bahan paduan zirkonium mengalami perlakuan β -quenching pada suhu 900 °C dan anil pada suhu 500 dan 600 °C. Uji oksidasi dilakukan di dalam Magnetic Suspension Balance (MSB) pada suhu 700°C selama 5 jam. Laju perubahan masa seluruh sampel mendekati konstan setelah 100 menit oksidasi. Dimana laju oksidasi kedua sampel dengan perlakuan quench dan anil menunjukkan nilai yang lebih rendah dibanding sampel tanpa perlakuan. Penurunan suhu anil dari 600 °C menjadi 500 °C memberikan tingkat oksidasi yang lebih rendah, dari 175 menjadi 75 g/m². Dari karakteristik perubahan kurva oksidasi paduan ZrNbMoGe ditunjukkan kinetika parabola yang memberikan indikasi bahwa arah pembentukan lapisan oksida ke dalam, dimana oksidasi disebabkan sepenuhnya oleh proses difusi oksigen.

Kata-kata kunci: MSB, paduan zirkonium, β -quenching, anil, oksidasi.

ABSTRACT

Thermogravimetric measurement has been performed in order to study the oxidation properties of zirconium alloy to support research and development programs of high temperature materials in PSTBM-BATAN. Effect of β -quenching on the oxidation resistance of zirconium alloy examined using the Magnetic Suspension Balance (MSB) at the temperature 700 °C for 5 hours. The result showed after 100 minutes the oxidation of all samples becomes nearly constant. However, the quenched and annealed samples showed lower levels of oxidation as compared with the sample without treatment. Decreasing of annealing temperature 600 °C to 500 °C improved the oxidation, as obviously by the decreasing of weight gain 190-90 g/m². The oxide scale growth followed the characteristic parabolic kinetics revealing inward oxidation driven by oxygen anion diffusion.

Keywords: MSB, zirconium alloys, β -quenching, annealing, oxidation.

PENDAHULUAN

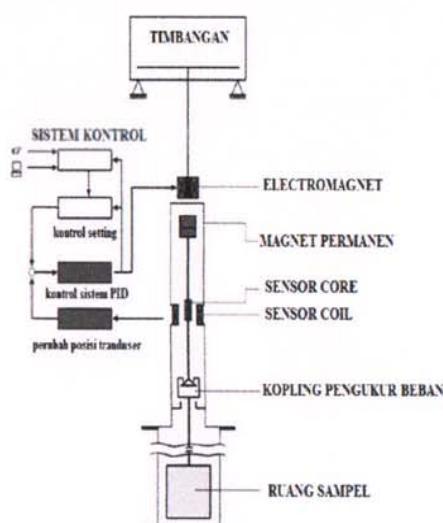
Logam zirkonium adalah logam yang sangat reaktif dan akan membentuk lapisan oksida secara spontan pada lingkungan yang mengandung oksigen [1]. Sedangkan niobium merupakan logam yang dapat meningkatkan kekerasan pada paduan. Paduan Zr-2,5Nb memiliki sifat mekanik yang sangat baik dan laju korosi rendah dibandingkan dengan paduan Zr-0,45Nb dan Zr-1.5Nb [2]. Paduan ZrNb merupakan paduan yang memiliki kekerasan yang tinggi 218,8436 VHN dengan nilai laju korosi yang kecil yaitu 0,1023 mpy [3]. Paduan Zr-Nb memiliki ketahanan korosi yang tinggi [4]. Ketahanan korosi pada temperatur tinggi juga ditentukan

oleh kadar unsur logam pada paduan yang membentuk lapisan oksida [5].

MSB merupakan salah satu alat uji oksidasi yang bekerja berdasarkan perubahan massa ketika sampel mengalami pemanasan [6]. Jika dibandingkan dengan peralatan thermogravimetri lainnya, alat ini memiliki keunggulan karena metode penimbangan yang menggunakan teknologi suspensi elektromagnetik, dimana sampel yang ditimbang berada pada sebuah ruangan terpisah dari timbangan. Sampel terhubung pada sebuah magnet permanen di dalam ruangan tersebut yang berinteraksi pada sebuah elektromagnetik di luar ruangan yang terhubung dengan timbangan. Sehingga dengan demikian sampel tidak mengalami

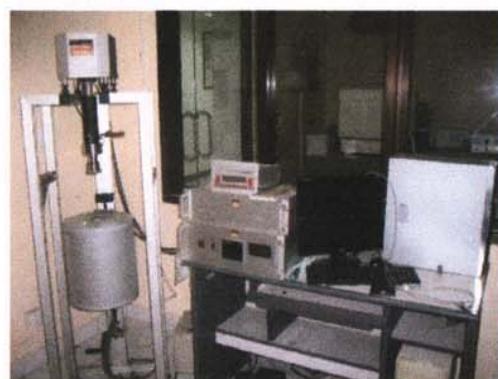
kontak langsung dengan timbangannya. Hal ini memungkinkan untuk menimbang dalam berbagai kondisi atmosfer juga vakum dan bahkan bertekanan. Sampel dan timbangan yang terpisah ini sangat menguntungkan ketika melakukan uji korosi pada suhu dan tekanan yang tinggi atau dalam lingkungan media yang korosif dalam waktu yang lama.

Perubahan massa sampel diukur berdasarkan perubahan medan magnet yang diakibatkan oleh perubahan posisi sampel selama proses pemanasan. Secara garis besar konstruksi alat MSB ditunjukkan dalam skema pada Gambar 1, dan set-up MSB yang ada di PSTBM ditunjukkan pada Gambar 2 [6].



Gambar 1. Skema MSB

Bagian utama dari MSB adalah ruang sampel yang terdiri dari sebuah tabung keramik yang tertutup. Di dalam ruang keramik ini terdapat sampel yang akan dipanaskan. Berbagai macam jenis gas dan udara dapat dimasukan ke dalamnya selama proses pengukuran, seperti Argon (Ar), nitrogen (N_2), uap air dan lain-lain. Komponen lainnya yang penting adalah timbangan (micro balance) yang bekerja berdasarkan perubahan medan magnet yang terjadi di ruang pengukuran. Timbangan ini mampu mengukur perubahan massa hingga 0,05 mg. Pengambilan data selama proses pengukuran dilakukan oleh sebuah CPU yang dapat menampilkan proses secara in-situ. Informasi mendetail tentang MSB telah dipublikasikan pada [6].



Gambar 2. MSB PSTBM-BATAN.

Dalam penelitian ini dilakukan analisa perilaku bahan selama proses oksidasi menggunakan alat MSB dengan bahan paduan Zirkonium sebagai contoh. Bahan ini merupakan bagian dari proyek kegiatan riset material temperatur tinggi dalam rangka mendukung program BATAN dalam mengembangkan Reaktor Daya Eksperimental (RDE). Fokus penelitian terletak pada metoda experiment dan interpretasi hasil MSB untuk memberikan gambaran tentang kinetika proses oksidasi bahan paduan zirkonium, seperti pembentukan dan laju oksidasi serta proses spaling lapisan oksida ketika bahan berada pada kondisi temperatur tinggi dalam lingkungan udara atmosfir. Informasi dari MSB didukung oleh pengujian mikrostruktur dengan SEM untuk menunjukkan korelasi antara kinetika oksidasi dengan perubahan mikrostruktur yang terjadi. Studi ini merupakan bagian dari penelitian yang telah dipublikasikan [7].

METODA PENELITIAN

Material

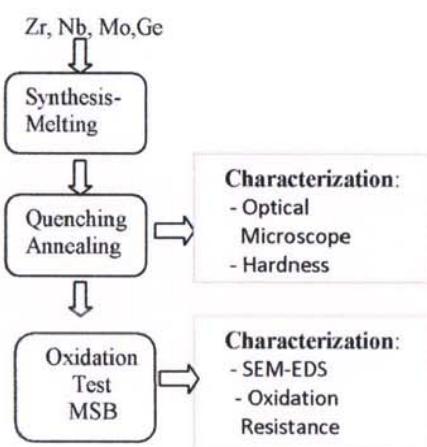
Material yang digunakan dalam penelitian ini adalah paduan zirkonium ZrNbMoGe. Merupakan pengembangan bahan kelongsong bahan bakar reaktor. Komposisi kimia paduan material ditunjukkan pada tabel 1.

Tabel 1. Komposisi kimia paduan Zirkonium ZrNbMoGe.

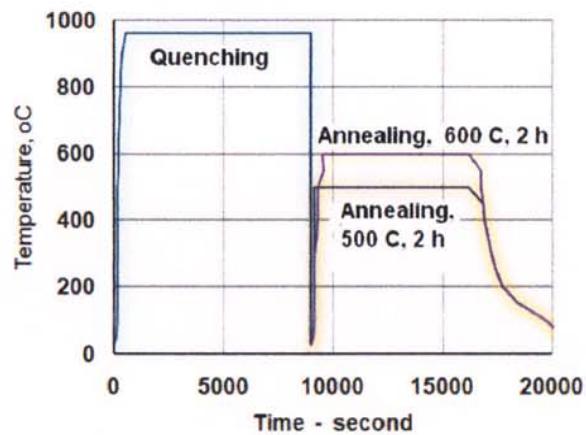
No	Bahan	Kandungan [% berat]
1	Zr	96.9
2	Nb	2.5
3	Mo	0.5
4	Ge	0.1

Seperti terlihat pada Gambar 2, paduan dipersiapkan sebagai berikut: pertama bahan Zr, Nb, Mo, Ge dilakukan peleburan dengan *arc melting furnace* yang dilindungi oleh gas argon, untuk mencapai peleburan yang merata proses dilakukan sebanyak lima kali kemudian didinginkan secara perlahan di udara terbuka (suhu kamar). Sampel paduan zirkonium yang

telah menjadi ingot kemudian di potong menjadi beberapa potongan yang berdimensi, Quenching dilakukan dengan memanaskan sampel 10 °C/menit sampai suhu 950 °C selama 2,5 jam dan segera didinginkan dalam air. Sampel kemudian di anil pada suhu 500 °C dan 600 °C selama 2 dan 3 jam untuk melepaskan tegangan sisa.



(a)



(b)

Gambar. 2 Diagram alir (a) dan kurva *quenching* dan *anil* (b) [2].

Pengukuran MSB

Untuk pengujian oksidasi menggunakan MSB, sampel dipotong dengan ukuran maksimal 10x10x2 mm lalu ditimbang. Berat sampel diambil kurang dari 25 g, ini merupakan berat untuk fungsi optimum sistem balance dalam MSB. Proses selanjutnya sampel dimasukkan ke dalam sebuah cawan kecil yang terbuat dari keramik gambar 4. Setelah itu wadah dengan sampel dipasangkan ke dalam batang pemegang sampel dan diikat menggunakan seal tape.

Cara pengoperasian MSB sebagai berikut: sebelum *power* disambungkan ke jaringan PLN melalui stop kontak, sebelumnya harus dipastikan bahwa sampel memiliki permukaan yang terdefinisi, biasanya permukaan yang halus. Untuk mendapatkan permukaan yang halus sampel diampelas dengan mesin *grinding* dari kekasaran berurutan sebagai berikut 80, 120, 400, 600, 1000 dan 1500 kemudian sampel dibersihkan dengan alkohol (methanol) di dalam mesin ultrasonik untuk menghilangkan kotoran dari sisa-sisa butiran SiC diampelas dan lemak tangan.

Data-data pengukuran yang diperlukan diinput ke dalam komputer, pengaturan

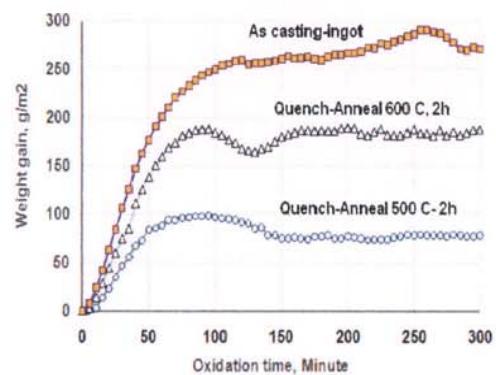
temperatur pada kontrol temperatur dipilih sesuai temperatur operasi dan tungku beroperasi sesuai dengan temperatur yang di set, timbangan akan bekerja selama ada pertambahan berat akibat terbentuknya lapisan oksida pada sampel. Selama operasi MSB berlangsung, temperatur ruangan *furnace* dan berat sampel ditunjukkan oleh peraga pada sistem kontrol temperatur dan display pada computer.



Gambar 4. Wadah sampel

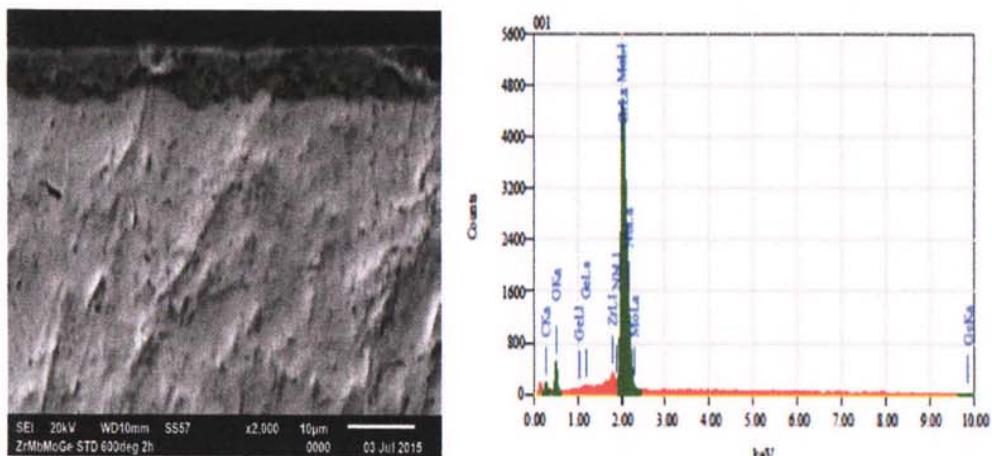
HASIL DAN DISKUSI

Gambar 5 menunjukkan oksidasi kurva karakteristik ZrNbMoGe ingot sebelum dan setelah pendinginan dan proses anil. Pertambahan berat akibat oksidasi di udara diplot sebagai fungsi waktu oksidasi. Tingkat oksidasi dari tiga sampel selama pemanasan hingga 100 menit mengikuti kinetika pertumbuhan parabola di mana Pertambahan massa sebanding dengan akar kuadrat dari waktu. Pertambahan berat semua sampel setelah 100 menit oksidasi menjadi hampir konstan. Namun, kedua sampel setelah pendinginan dan anil menunjukkan tingkat oksidasi yang lebih rendah dibandingkan dengan sampel sebelum dilakukan perlakuan baik quenching maupun anil (ingot). Penurunan suhu anil dari 600 °C dan 500 °C menghasilkan tingkat oksidasi yang lebih baik, seperti yang diamati oleh perubahan berat sampel 190 - 90 g/m². Dari karakteristik kinetika parabola itu adalah jelas bahwa pembentukan oksida pada sampel adalah oksigen yang masuk ke dalam difusi didorong proses di dalam lapisan oksida. Ini sesuai dalam perumusan yang dikenal dengan oksidasi karakteristik suhu tinggi dari zirkonium paduan [8,9]. Mekanisme oksidasi suhu tinggi paduan zirkonium secara luas diterima menjadi difusi anion oksigen melalui kisi ZrO₂ dan kation logam transportasi namun sepenuhnya terhambat [10-12].



Gambar 5. Oksidasi kurva karakteristik paduan ZrNbMoGe teroksidasi di udara pada suhu 700 °C selama 2 jam.

Hasil analisa SEM mengkonfirmasi hasil yang didapat dari pengujian MSB, seperti ditunjukkan pada Gambar 6. Dalam gambar 6a terlihat permukaan paduan yang menunjukkan struktur tidak teratur yang mengindikasikan pertumbuhan oksida ke dalam, sesuai temuan dalam pengujian MSB di atas. Di bagian atas pertumbuhan lapisan oksida sekitar 5 μm terlihat dengan kontrast yang cukup jelas. Verifikasi dengan EDX dengan perhitungan berdasarkan Clift-Lorimer rasio pada Gambar 6b memastikan bahwa lapisan oksida pada sampel teroksidasi 700 °C selama 5 jam terdiri dari fasa ZrO₂.



Gambar 6. SEM cross section sampel standar(a) dan EDX Spektrum (b) dari ZrNbMoGe standar teroksidasi pada 700 oC selama 5 jam.

Laju oksidasi paduan setelah proses anil pendinginan dan pada tahap awal oksidasi yang lebih rendah dapat dianggap disebabkan oleh efek dari pengkasaran butir pada yang paling atas dari permukaan logam karena anil yang pada gilirannya mengurangi jumlah oksida kristalit terbentuk dan sehingga kemungkinan difusi oksigen menyalurkan antara butir oksida. Mikrograf SEM mengungkapkan ketebalan lapisan oksida sekitar 6 μm pada sampel standar dan antara 1 sampai 2 μm pada sampel setelah oksidasi pada 700 °C.

KESIMPULAN

Dari pengujian menggunakan thermogravimetry, dapat disimpulkan bahwa pertumbuhan lapisan oksida mengikuti laju parabolik. Penurunan laju oksidasi selama tahap pertama dari pemanasan pada 700 °C disebabkan oleh efek dari pemurnian butiran selama pendinginan. Hal ini mengurangi jumlah saluran difusi oksigen. Analisis EDX menunjukkan bahwa lapisan oksida yang terbentuk pada sampel yang ZrO₂ stabil.

DAFTAR PUSTAKA

1. Pilliar, R.M., *Biomedical Materials*, Springer, New York, 2009.
2. Kim, B., Park, C.J., and Kwon, H.S., Effect of Niobium of the Electronic Properties of Passive Films on Zirconium Alloys, *Journal of Electroanalytical Chemistry* 576, 269-276, Institute of Science and Technology (KAIST), Korea. 2004,
3. Syamsudin, A., Karakterisasi Paduan Zr-Nb untuk Material Logam Implan Ortopedik, *Skripsi*, Fakultas Sains dan Teknologi, Universitas Muhammadiyah Sukabumi , 2013
4. Chein, Q., Lin, L., and Zhang, S., The Potential of Zr-based Bulk Metallic Glasses as Biomaterials, *Frontiers of Materials Science in China*, Vol 4, Springer, New York. 2010,
5. Bandriyana, B., Ismoyo, A.H., dan Parikin, Pengaruh Unsur Germanium Terhadap Ketahanan Korosi Paduan Zr-Nb-Mo-Ge untuk Material Kelongsong Perusahaan Listrik Tenaga Nuklir, *Jurnal Sains Material Indonesia*, Vol.14, Hal 193-198, 2013,
6. Rohmad S, et.al , Seminar Nasional SDM Teknologi Nuklir XI Jogjakarta.ISSN 1978-0176 31 Oktober 2013.
7. B Bandriyana et.al, Proceeding of 2nd Nuclear Energy Technology Seminar,Oktober 15-16, 2015
8. Parikin, Andika Fajar, A.H. Ismoyo, B.Bandriyana, ICMST 2010, 91-97, Center for Technology of Nuclear Industry Materials, 2011.
9. Hyun-Gil Kim, Il-Hyun Kim, Yang-Il Jung, Jeong-Yong Park And Yong-Hwan Jeong, Properties of Zr Alloy Cladding After Simulated Loca Oxidation And Water Quenching, *Nuclear Engineering And Technology*, Vol.42 No.2 April 2010.
10. M.Steinbruck, J.Birchley, A.V. Boldyrev, A.V. Goryachv, M. Grosse, T.J. Haste, Z.Hozer, Progress in Nuclear Energy 52, 19-36, 2010.
11. Jong Hyuk Baek, Ki Bum Park, Yong Hwan Jeong, *Journal of Nuclear Materials* 335 (2004) pp. 443–456.
12. M. Mihalache1, V. Ionescu1, T. Meleg1, M. Pavelescu , , *Journal. Phys.*, Vol. 56, Nos. 7–8, P. 952–962, Bucharest, 2011.

TANYA JAWAB

Sumaryo

- Apa kelebihan uji thermogravimetri menggunakan MSB dibanding dengan alat yang lainnya ?

Rochmad Salam

- Kelebihannya, perhitungan berat hasil penambahan akibat oksidasi hitung secara real time. Jika terjadi floating dapat diketahui secara real time juga.

Jadigia Ginting

- MSB itu apa ?

Rochmad Salam

- MSB adalah Magnetic Suspension Balance. Alat ini bekerja berdasarkan suspension magnet. MSB merupakan salah satu alat uji thermogravimetri, yang perhitungan berat hasil oksidasi secara real time.

DAFTAR PESERTA

No.	N a m a	A l a m a t
1	Agus Sudjatno	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju PSTBM-BATAN Puspitek Serpong, Tangerang Selatan
2	Ai Hertati	Laboratorium Biofarmasetika Pusat Penelitian Bioteknologi – LIPI Jl. Raya Bogor Km 46, Cibinong 16911, Jawa Barat E-mail :aihertati@gmail.com
3	Amanah Wati	Fakultas MIPA – Kimia Universitas Gajah Mada, Yogyakarta
4	Ambyah Suliwarno., Drs, MSc	PAIR-BATAN Jl. Cinere Pasar Jumat Kotak Pos 7002 JKSKL, Jakarta 12070,
5	Ashar Andrianto., ST	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281
6	Darwin Alijasa Siregar	Pusat Survei Geologi (Badan Geologi) Jl. Diponegoro 57, Bandung Email. darwinalijasa@yahoo.com , telp. 022. 6032207
7	Dasuki	Pusat Teknologi Intervensi Kesehatan Masyarakat, Badan Penelitian dan Pengembangan Kesehatan Jl. Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560
8	Deris Selawati	Fakultas MIPA – Kimia Universitas Gajah Mada, Yogyakarta
9	Deswita	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspitek,Indonesia deswita@batan.go.id
10	Didin S. Winatapura	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju – BATAN Kawasan Puspitek Serpong, Tangerang, 15313 email: didinsw@batan.go.id

11	Djumhawan Ratman Permana	Pusat Penelitian Bioteknologi, LIPI Bogor E-mail :pdjumhawan @yahoo.com
12	Eka Pratiwi	Pusat Biomedis dan Teknologi Dasar Kesehatan Kementrian Kesehatan RI Jl. Percetakan Negara 29 Jakarta Pusat.
13	Ela Novianti*	Laboratorium Biofarmasetika Pusat Penelitian Bioteknologi – LIPI Jl. Raya Bogor Km 46, Cibinong 16911, Jawa Barat E-mail: ela.novianti@gmail.com
14	Elman Panjaitan	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspiptek,Indonesia elmanp@batan.go.id
15	Erlin Purwita Sari., S.Si	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari,
16	Evi Yulianti	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspiptek,Indonesia yulianti@batan.go.id
17	Evie Lestariana, ST	Pusat Teknologi Roket, LAPAN Jl. Raya LAPAN No. 2, Mekarsari, Rumpin, Kab. Bogor 16350
18	Firda Dimawarnita	Pusat Penelitian Bioteknologi dan Bioindustri Indonesia, Jl Taman Kencana 1, Bogor 16151, Indonesia firda.dimawarnita@gmail.com
19	Harmastini Sukiman	Pusat Penelitian Bioteknologi LIPI Jl. Raya Bogor KM 46, Cibinong
20	Harry Supriadi., S.ST	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari, Yogyakarta harrysupriadi48@yahoo.com
21	Harsojo	PAIR-BATAN Jl. Cinere Pasar Jumat Kotak Pos 7002 JKSKL, Jakarta 12070,

22	I Nyoman K. Kabinawa., Prof	Puslit Bioteknologi – LIPI, Cibinong
23	Idrus Kadir	PAIR-BATAN Jl. Cinere Pasar Jumat Kotak Pos 7002 JKSKL, Jakarta 12070, E-mail: ruskadir@batan.go.id
24	Iga Trisnawati., ST, MT	PSTA – Batan Jln. Babarsari Yogyakarta
25	Imam Prayogo., ST	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281
26	Isroi., Dr, SSi, MSi.	Pusat Penelitian Bioteknologi dan Bioindustri Indonesia Jl. Taman Kencana No. 1, Bogor Jawa Barat 16151 Mobile: 082221723999, Telp. 0251 - 83348842 Fax.: 0251 – 8324048 E-mail: isroi93@gmail.com
27	Jadigia Ginting	BSBM PSTBM BATAN Kawasan Puspitek Serpong
28	Joko Irianto., Dr, SKM, M.Kes*	Teknologi Intervensi Kesehatan Masyarakat Badan Penelitian dan Pengembangan Kesehatan Kemenkes Jakarta Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560
29	June Mellawati,. Dr, Prof	Pusat Kajian Sistem Energi Nuklir- BATAN Jl. Kuningan Barat, Mampang Prapatan Jakarta 12710 june_mellawati@batan.go.id
30	Kristina	Pusat Teknologi dan Intervensi Kesehatan Masyarakat Balitbangkes, Depkes. RI Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560 kristina80@ymail.com
31	Maulida Tri Agustina Miharjo	Fakultas MIPA – Kimia Universitas Gajah Mada, Yogyakarta

- 32 Merryani Girsang Pusat Biomedia dan Teknologi Dasar Kesehatan Badan Litbangkes¹
dan Pusat Teknologi Intervensi Kesehatan Masyarakat
Badan Litbangkes² Kementerian Kesehatan RI
meryanimurhayati@yahoo.com
- 33 Nikham., Drs PAIR - BATAN
Jl. Cinere Pasar Jumat Kotak Pos 7002
JKSKL,
Jakarta 12070,
Email: nikham@batan.go.id
- 34 Noer Endah Pracoyo Pusat Biomedis dan Teknologi Dasar Kesehatan
Badan Litbang Kes.
Jakarta
- 35 Noni Feryanti., Amd Universitas Sarjana Wiyata Taman Siswa
Jur. Akutansi
- 36 Nurlaili Ekawati*, Laboratorium Biofarmasetika Pusat
Penelitian Bioteknologi – LIPI
Jl. Raya Bogor Km 46,
Cibinong 16911, Jawa Barat
E-mail :nurlaili.ekawati@gmail.com
- 37 Prayitno., Ir, MT Pusat Sains Teknologi Akselerator –
BATAN
Jl. Babarsari
Yogyakarta 55281
- 38 Raflizar Pusat Teknologi Intervensi Kesehatan masyarakat, Badan penelitian Dan Pengembangan Kesehatan Kementerian Kesehatan RI
- 39 Rohmad Salam, Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju,
PSTBM-BATAN,
Puspiptek,Indonesia
Email: bandri@batan.go.id,
salam_rd@yahoo.com
- 40 Rosalina Dewi Pusat Survei Geologi (Badan Geologi)
Jl. Diponegoro 57,
Bandung
- 41 Roselinda Pusat Biomedis dan Teknologi Dasar Kesehatan, Badan Penelitian dan Pengembangan Kesehatan, Kementerian Kesehatan Republik Indonesia.,
Jl. Percetakan Negara 23,
Jakarta 10560

42	Rosita., MT	Univ. Sarjana Wiyata. Yogyakarta.
43	Rudi Hendro P	Pusat Biomedis dan Teknologi Dasar Kesehatan, Balitbangkes, Kemenkes RI. rudi@litbang.depkes.go.id / tiwie@litbang.depkes.go.id
44	S i g i t., Prof	Pusat Teknologi Bahan Bakar Nuklir (PTBN) BATAN Kawasan Puspiptek Serpong Tangerang 15314
45	S i h o n o	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281
46	Sehatman	Pusat penelitian dan Pengembangna Kesehatan, Balitbangkes, Depkes. RI Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560 hatman@litbang.depkes.go.id
47	Siti Wardiyati	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju- Badan Tenaga Nuklir Nasional Kawasan Puspiptek Serpong, Tangerang Selatan 15314 hasyari@batan.go.id
48	Sugik Sugiantoro	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju – BATAN PSTBM-BATAN, Kawasan Puspiptek, Gd. 71, Serpong, Tangerang Selatan,
49	Suharjo	Pusat Teknologi Intervensi Kesehatan Masyarakat, Badan Litbangkes, Kementerian Kesehatan RI Jl. Percetakan Negara No. 29, Jakarta 10560
50	Sukmayati Alegantina	Pusat Biomedis dan Teknologi Dasar Kesehatan Kementrian Kesehatan RI Jl. Percetakan Negara 29 Jakarta Pusat.
51	Sumaryo	Pusat Sains dan Telatologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspiptek,Indonesia Email : maryobatan@gmail.com
52	Suprihati., Amd	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281

53	Supriyanto, Drs	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari, Yogyakarta
54	Susana Tuning.,Dra, MT	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281
55	Sutjipto., MS	Pusat Sains Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari Yogyakarta 55281
56	Suyanti, S.ST	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari, Yogyakarta Email: yantibawon@gmail.com
57	Wagiyo Honggowiranto	Pusat Sains dan Teknologi Bahan Maju- BATAN Kawasan Puspiptek Serpong, Tangerang-Selatan 15310 wagiyo@batan.go.id
58	Wahyu Rachmi P	Pusat Sains dan Teknologi Akselerator – BATAN Jl. Babarsari, Yogyakarta
59	Yenni Rakhmawati	Fakultas MIPA – Kimia Universitas Gajah Mada, Yogyakarta
60	Yudhanto Rahmat Pratomo	UGM- Yogyakarta
59	Yustinus Purwamargapratala	Pusat Sains dan Telatologi Bahan Maju, PSTBM-BATAN, Puspiptek, Indonesia Email : Y.Pratala@batan.go.id