ISSN 0854 - 2554

Jurnal Ilmu Kebumian

Teknologi Mineral

Volume 20, Nomor 2, Desember 2007

Stratigrafi Gunungapi Waduk Parangjoho, Kecamatan Eromoko, Kabupaten Wonogiri, Jawa Tengah

Analisis fraktal dan penginderaan jauh untuk eksplorasi mineralisasi emas di daerah Bayah, Kabupaten Lebak, Banten

Hasil awal survei Sumatra SO-189 Leg 1

Pengaturan jarak semprot monitor dalam penentuan daya dan tipe mesin pompa pada tambang air Kepuh Bangka Tengah

Penyusunan model matematika Fuzzy Relations untuk memprediksi lapisan tanah dari hasil sondir (Cpt)

Pengembangan analisis regresi *material-balance* untuk reservoir minyak bertenaga dorong air

Evaluasi proses pengendalian tekanan reservoir menggunakan injeksi air di lapangan minyak

Perencanaan dan evaluasi electric submergible pump untuk mendapatkan laju produksi yang optimum

Dampak lingkungan penambangan dan alternatif penanggulangannya

Modifikasi buangan emisi gas beracun di udara sebagai wujud pengamalan Pancasila



Jurnal Ilmu Kebumian

PENANGGUNGJAWAB

Dekan Fakultas Teknologi Mineral UPN "Veteran" Yogyakarta

KETUA

Ir. D. Haryanto, M.Sc., Ph.D

DEWAN REDAKSI

Prof.Drs. H.R. Bambang Soeroto., Dr.Ir. Sutanto, DEA., Dr.Ir. Sari Bahagiarti K, M.Sc., Dr.Ir. Sudarmoyo, SE, MT., Dr.Ir. Dyah Rini, MT., Dr.Ir. Heru Sigit Purwanto, MT., Ir. Helmy Murwanto, M.Si., Ir. Sudarsono, MT., Ir. Hadiyan, MT., Ir. Kresno, MT., Ir. Moch. Winanto Adjie, M.Sc., Ir. F. Suhartono, M.Si., Ir. Andi Sungkowo, M.Si.

SEKRETARIS

Ir. Bambang Triwibowo, MT

BENDAHARA

Ir. R. Sukotjo, MT

TATA GRAFIS DAN CETAK

Ir. Bambang Bintarto, MT., Ir. Siti Umiyatun Choiriah, MT

TATA USAHA

Winarto, Iriyanti, Tutik Sukaryo Rini, Tukimin, Bambang Agusworo

PENERBIT

Fakultas Teknologi Mineral - Universitas Pembangunan Nasional "Veteran" Yogyakarta JIK Tek Min ternit secara berkala setiap semester: Juni dan Desember.

ALAMAT REDAKSI / TATA USAHA
Fakultas Teknologi Mineral, Jl. SWK 104 (Lingkar Utara) Condongcatur Yogyakarta 55283
Telp. (0274) 487813, 487814 Fax. (0274) 487813, E-mail: triwibowo@plasa.com

DICETAK OLEH

Unit Pelaksana Teknik Penerbitan UPN "Veteran" Yogyakarta



Daftar Isi

Stratigrafi Gunungapi Waduk Parangjoho, Kecamatan Eromoko, Kabupaten Wonogiri, Jawa Tengah Sri Mulyaningsih dan Sutikno Bronto	101
Analisis fraktal dan penginderaan jauh untuk eksplorasi mineralisasi emas di daerah Bayah, Kabupaten Lebak, Banten Sugeng	113
Hasil awal survei Sumatra SO-189 Leg 1 Purna Sulastya Putra	121
Pengaturan jarak semprot monitor dalam penentuan daya dan tipe mesin pompa pada tambang air Kepuh Bangka Tengah Hartono	131
Penyusunan model matematika Fuzzy Relations untuk memprediksi lapisan tanah dari hasil sondir (CPT) Soewignjo Agus Nugroho dan Bambang Wisaksono	141
Pengembangan analisis regresi <i>material-balance</i> untuk reservoir minyak bertenaga dorong air Sunindyo, M.Th. Kristiati. EA, Alfon Soufanny	149
Evaluasi proses pengendalian tekanan reservoir menggunakan injeksi air di lapangan minyak Dedy Kristanto	159
Perencanaan dan evaluasi <i>electric submergible pump</i> untuk mendapatkan laju produksi yang optimum Avianto Kabul Pratiknyo, M. Th. Kristiati. EA, Suryo Adi Putranto	170
Dampak lingkungan penambangan dan alternatif penanggulangannya Untung Sukamto	182

Modifikasi buangan emisi gas beracun di udara sebagai wujud pengamalan Pancasila

Modifikasi buangan emisi gas beracun di udara sebagai wujud pengamalan Pancasila

Heru Santosa

Alumni Jurusan Teknik Perminyakan, Fakultas Teknologi Mineral, UPN "Veteran" Yogyakarta Jl. SWK 104 (Lingkar Utara) Condongcatur 55283, Indonesia

Abstract

Side effect of fuel combustion is inerts of gas. Thats's carbon oxide, sulfur oxide and oxids, also material matters. Its very dangerous of human's life. So it's needs combustions modification and than results more smallers and peace of human's life. With smallers of inerts gas it's loving form human's as Pancasilas application.

Abstrak

Dampak pembakaran migas yang berupa gas beracun yang merupakan oksidan karbon, oksidan sulfur, dan oksidan serta logam berat sangat berbahaya bagi kehidupan manusia, maka perlu dimdoifikasi pembakarannya sehingga akan didapatkan hasil gas buang yang lebih kecil, dan aman bagi kehidupan manusia. Dengan memperkecil gas buang ini berarti sebagai wujud cinta kasih sesama manusia sebagai pengamalan Pancasila.

Kata-kata kunci: oksidan, gas-buang, Pancasila

PENDAHULUAN

Pengertian Bahan Bakar Migas

Minyak dan gas bumi adalah istilah dalam bahasa Indonesia yang telah digunakan sehari-hari. Sebelumnya, lebih banyak digunakan orang istilah minyak tanah yang berarti minyak yang dihasilkan dari dalam tanah. Minyak tanah atau minyak mentah terdapat bersama-sama dengan gas alam, sehingga istilah yang lazim sekarang adalah minyak dan gas bumi.

Pada beberapa bahasa lain, di antaranya bahasa Inggris, istilah yang digunakan adalah petroleum, yang berasaldari kata petro yang berarti "batu", dan oleum yang berarti "minyak". Jadi arti petroleum sebenarnya ialah "minyak batu". Istilah "minyak mentah" dalam bahasa Inggris adalah crude oil atau disingkat crude saja. Minyak mentah berarti minyak belum dikilang, yang terdapat dalam kerak bumi. Selain itu, terdapat gas bumi yang dalam bahasa Inggris disebut earth gas, tetapi istilah ini tidak banyak digunakan. Istilah yang lazim ialah natural gas, yang diterjemahkan menjadi gas alam. Istilah minyak tanah mempunyai arti lain, yang dalam dunia perminyakan dikenal orang sebagai kerosin, salah satu hasil pengilangan minyak bumi. Istilah lain adalah minyak lantung, sedangkan minyak batu, sama dengan petroleum. Pada istilah minyak dan gas bumi, tercakup minyak mentah yang belum dikilang dan gas bumi. Istilah "gas alam" tidak akan digunakan. Istilah minyak tanah akan dibatasi penggunaannya untuk pengertian sehari-hari dan untuk selebihnya dipakai istilah kerosin. (Koesoemadinata, 1980: 1)

Pengertian minyak dan gas bumi sebagai bahan yang paling penting di dunia dewasa ini, adalah karena minyak dan gas bumi merupakan sumber energi. Tidak banyak orang menginsyafi bahwa di negara maju, minyak dan gas bumi merupakan sumber energi utama bagi pembangkit tenaga listrik, misalnya di Jepang dan Amerika Serikat. Selain itu, pentingnya minyak dan gas bumi menjadi lebih menonjol lagi karena zat itu merupakan penggerak berbagai mesin motor, mesin diesel, mesin jet untuk pesawat terbang, serta mesin-mesin lain untuk penggerak industri. Malahan dewasa ini, kereta api uap pun banyak menggunakan minyak sebagai bahan bakar. Sedangkan kalangan ibu rumah tangga banyak menggunakan bahan bakar LPG (Liquefied Petroleum) Gaz), selain itu juga tidak lepas dari bahan bakar lain, terutama bahan bakar minyak. (Koesoemadinata, 1980:1)

Keunggulan Minyak dan Gas Bumi sebagai Sumber Energi

Keunggulan sumber energi minyak dan gas bumi dapat ditinjau dari segi teknis dan ekonomisnya, terutama minyak bumi, karena keunggulan dalam pemakaiannya yang disebakna oleh sifat fisika, seperti dijelaskan Koesoemadinata (1980: 5) sebagai berikut:

Sifat cair minyak bumi

Sifat cair minyak bumi ditinjau dari segi teknisnya sangat menguntungkan karena mudah ditransportasikan, ditempatkan di mana saja dan mudah dipompakan.

Minyak dan gas bumi mempunyai kalori yang tinggi

Satu kilogram minyak bumi akan menghasilkan kalori vang lebih banyak dari pada satu kilogram batu bara.

Minyak dan gas bumi menghasilkan berbagai macam bahan bakar

Minyak dan gas bumi, terutama minyak mentah, menhasilkan berbagai macam fraksi distilasi yang berupa bahan bakar untuk keperluan berbagai macam

Minyak bumi menghasilkan berbagai macam pelumas

Hal ini tidak ada hubungannya dengan minyak bumi sebagai bahan bakar, akan tetapi jelas bahwa adanya berbagai macam pelumas memungkinkan pembuatan berbagai jenis mesin, mulai dari 2-tak, diesel, pesawat jet, berbagai persneling dan lain-lain.

Minyak bumi dapat bersifat sebagai bahan baku, vaitu bahan petrokimia (petrochemicals

Hakikat Bahan Bakar Migas

Minyak dan gas bumi merupakan senyawa hidrokarbon. Senyawa ini terdiri dari unsur kimia seperti tabel 1. Di sini terlihat, bahwa umumnya minyak bumi terdiri dari 80-85% unsur karbon (C) dan 20-15% unsur Hidrogen (H). Unsur-unsur lain seperti oksigen, nitrogen, belerang, terdapat kurang dari 5% malah kadang-kadang kurang dari 1%.

Tabel 1. Susunan unsur kimia minyak da gas bumi

Unsur	Gas Bumi	Aspal	Minyak Mentah	
	(Levorsen) (Levorsen)	(Levorsen)	(Purdy)	
Karbon (C)	65-80	80-85	82,2-87,1	83-87
Hidrogen (H)	1-25	8,5-11	11,7-14,7	11-25
Belerang (S)	Jejak-0,2	2-8	0,1-5,5	0-6
Nitrogen (N)	1-15	0-2	0,1-1,5	0-0,7
Oksigen (O)		- L	0,1-4,5	0-0,5
Logam	-	-		0-0,1

Zat hidrokarbon merupakan senyawa yang beraneka ragam. Abraham (1945), mengklasifikasikan zat hidrokarbon seperti tertera pada gambar 1 dan membaginya menjadi dua golongan, yaitu bitumina dan non bitumina. Zat bitumina sering juga disebut sebagai petroleum. Jadi, ada kesamaan antara petroleum dan zat bitumina, akan tetapi tidak dengan zat hidrokarbon padat, piro bitumina dan lain-lain.

Pembagian tersebut di atas hanya didasarkan atas kelarutan zat hidrokarbon dan CS₂. Hedberg (1964) dalam buku Geologi Minyak dan Gas Bumi I (1980: 20), menjelaskan bahwa petroleum adalah:

"Sebagai suatu campuran kompleks yang terutaa terdiri darri zat hidrokarbon yang terdapat secara alami dan dapat berupa cairan, gas atau padat, yaitu minyak mentah dan gas alam yang komersial di dalam industri minyak".

Dapat dicatat di sini, bahwa pemakaian istilah petroleum secara populer, dalam bahasa Inggris menunjukkan suatu cairan yang biasanya bersinonim dengan minyak bumi. Menurut Leversen (1956) dalam buku Geologi Minyak dan Gas Bumi I (1980: 20).

"Istilah petroleum juga dipakai secara bersama dengan istilah bitumina yang terdiri dari zat padat atau setengah padat yang biasanya tediri dari hidrokarbon berat, yang biasa disebut aspal, ter albertit, dan gilsonit."

Bahwa minyak bumi hanya merupakan sebagian saja dari berbagai jenis hidrokarbon yang terdapat dalam alam. Jadi, minyak bumi adalah hidrokarbon yang paling penting karena jumlahnya yang paling banyak di antara hidrokarbon lainnya (Gambar 1).

Macam-macam Bahan Bakar Minyak dan Gas Bumi

Pada umumnya, produk kilang minyak bumi dapat dibagi, seperti yang dijelaskan oleh Hardjono (1985: 41) berikut ini:

Liquefied Petroleum Gas (LPG)

LPG adalah gas minyak bumi ang dicairkan pada temperatur biasa dengan tekanan sedang, sehingga LPG dapat disimpan dan diangkut dalam bentuk cairan di bawah suatu tekanan.

LPG digunakan untuk:

- a. bahan bakar dalam rumah tangga dan industri;
- b. bahan bakar mesin pembakaran dalam;
- c. bahan bakr petrokimia.

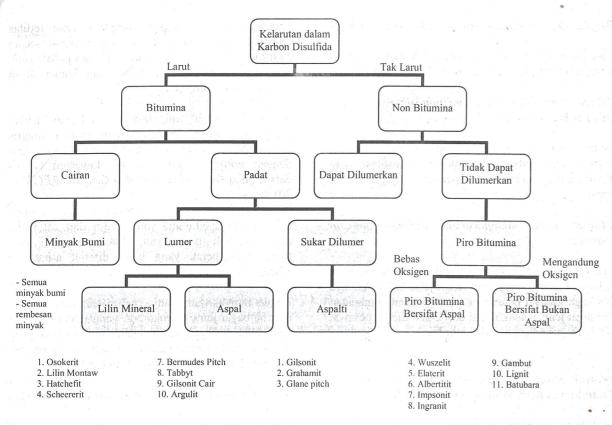
Bensin Motor

Bensin motor adalah campuran kompleks senyawa hidrokarbon, yang mempunyai daerah didih ASTM sekitar 40°-200°C dan digunakan sebagai bahan bakar mesin pembakaran dalam.

Di Indonesia dihasilkan dua macam bensin yaitu:

- a. bensin premium yang mempunyai angka oktan minimum 87 dan berwarna kuning;
- b. bensin super yang mempunyai angka oktan minimum 98 dan berwarna merah, sering disebut bensin super 98.

Sifat-sifat yang penting untuk bensin motor adalah sifat kemudahan menguap dan sifat anti ketukan.



Gambar 1. Diagram Klasifikasi Hidrokarbon Alam (menurut H. Abraham, 1945)

Sifat kemudahan menguap

Sifat kemudahan menguap bensin berpengaruh terhadap kemudahan mesin untuk dihidupkan dalam keadaan dingin, pemanasan dan percepatan, uniformitas distribusi bahan bakar dalam silinder dan daya serta ekonomi penggunaan bensin pada semua kondisi mesin.

Sifat anti ketukan

Setiap bensin mempunyai kemampuan untuk melakukan sejumlah kerja tertentu dalam suatu mesin, Kalau bensin dipaksa untuk melakukan kerja yang melampaui kemampuan kerja bensin, maka bensin akan memberikan reaksi dengan memberikan daya yang kurang dan suara mesin yang disebut ketukan mesin.

Bensin Pesawat Terbang

Bensin pesawat terbang digunakan sebagai bahan bakar mesin pesawat terbang tipe torak empat langkah dan yang dinyalakan dengan busi.

Berbeda degan mesin motor, mesin pesawat terbang harus dapat dipindahkan dari operasi campuran kaya untuk daya maksimum pada pesawat terbang lepas landas ke operasi campuran kiskin untuk penjelajahan yang ekonomis.

Bahan Bakar Jet

Bahan bakar jet adalah bahan bakar yang digunakan sebagai bahan bakar di dalam pesawat terbang bermesin jet.

Heru Santosa

Mesin jet mempunyai sebuah roda turbin yang digunakan untuk menggerakkan kompresor dan alatalat pembantu dalam pesawat terbang, sehingga turbin gas pesawat terbang uga disebut mesin turbo jet.

Zat Pelarut

Zat pelarut atau solven yang berasal dari minyak bumi terdiri dari senyawa hidrokarbon parafin, raften dan

Zat pelarut hidrokarbon umumnya cukup stabil, artinya zat pelarut ini umumnya tidak bereaksi dengan bahan-bahan lain dan tidak terurai pada temperatur sedang. Zat pelarut yang terutama terdiri dari senyawa hidrokarbon aromatis disebut zat pelarut aromatis, yang terutama terdiri dari campuran senyawa hidrokarbon parafin dan raften disebut; solven alifatis.

Zat pelarut aromatis disebut dengan reforming atau diperoleh dari industri ter batu bara, sedangkan zat pelarut alifatis diperoleh dari distilasi minyak mentah dan merupakan fraksi bensin. Zat pelarut aromatis mempunyai bau yang kuat, yang disebut oleh bau senyawa aromatis. Sedangkan zat pelarut alifatis, biasanya berbau bensin. Bau zat pelarut alifatis

disebabkan oleh bau senyawa dan bau khas senyawasenyawa hidrokarbon sendiri. Zat pelarut digunakan untuk beberapa kegunaan, antara lain untuk melarutkan zat padat, pengencer larutan pekat, ekstraksi lunak dan minyak, zat pelarut dalam pabrik cat dan sebagai carrier obat pemberantas serangga.

Kerosin

Kerosin adalah fraksi minyak bumi yang lebih berat dari bensin dan mempunyai daerah didih antara 340- 530^{0} F.

Penggunaan utama kerosin ialah sebagai bahan bakar lampu penerangan. Di samping itu, kerosin juga digunakan sebagai bahan bakar kompor dalam rumah tangga.

Bahan Bakar Diesel

Bahan bakar diesel adalah fraksi minyak gas yang mendidih antara 300-700°F yang digunakan sebagai bahan bakar dalam mesin diesel.

Sekarang ini, mesin diesel mempunyai berbagai macam ukuran, dari ukuran kecil yang digunakan dalam kendaraan-kendaraan sampai ukuran yang sangat besar untuk mesin diesel stasioner. Mesin diesel tidak mempunyai busi, dan penyalaan terjadi karena tekanan yang tinggi, yang diperoleh pada pemampatan udara di dalam silinder mesin.

Minyak Bakar

Minyak bakar adalah minyak residual atau campuran antara minyak diesel dengan distilat. Bahan bakar dibedakan terutama dari viskositasnya. Daerah viskositas minyak bakar menentukan tipe alat yang akan digunakan untuk membakarnya.

Minyak Pelumas

Sesuai dengan namanya, minyak pelumas mempunyai tugas utama melumasi bagian-bagian mesin yang berkontak dan bergerak satu terhadap yang lain, sehingga menghindarkan terjadinya keausan. Kaena jenis mesin sangat beraneka ragam, dan masingmasing bekerja dengan kondisi yang berbeda-beda, maka minyak pelumas pun bermacam-macam jenisnya.

Minyak pelumas merupakan salah satu produk minyak bumi, yang paling banyak jenisnya.

Gemuk

Banyak bagian-bagian mesin yang dirancang sedemikian rupa sehingga minyak pelumas tidak dapat tinggal pada tempatnya dan melumasinya. Untuk mengatasi hal ini, minyak pelumas dipertebal

dengan mendipersikan sabun, lempung atau penebal lainnya. Minyak pelumas yang telah dipertebal. mempunyai konsistensi yang berbeda-beda, dari keadaan setengah paat sampai padat. Di samping bermacam-macam sabun sebagai bahan penebal, di dalam gemuk juga ditambahkan aditif seperti inhibitor oksidasi dan extreme pressure agent.

Minyak pelumas, sabun dan aditif sama-sama menentukan sifat-sifat pelumas gemuk.

Malam Minyak Bumi

Senyawa hidrokarbon yang terdapat dalam minyak bumi mempunyai atom karbon yang berjumlah 20 sampai 75 buah dalam tiap molekulnya, dan mempunyai titik lebur pada kira-kira 900-2000⁰F atau lebih rendah, hampir seluruhnya terdiri senyawa hidrokarbon parafin normal dan yang mempunyai atom karbon sampai sejumlah 34 buah. Malam minyak bumi yang mempunyai titik lebur yang lebih tinggi, mengandung senyawa hidrokarbon napthen dan iso parafin. Senyawa aromatis bisa juga terdapat dalam minyak bumi. Malam minyak bumi dapat dibagi menjadi dua tipe, yaitu: malam parafin dan malam mikro-kristal. Malam parafin diperoleh dari distilat parafin ringan, sedangkan malam mikrokristal diperoleh dari distilat parafin berat.

Banyak sekali kegunaan malam parafin dan malam mikrokristal antara lain untuk melapisi kertas, melapisi papan, pembuatan lilin, korek api, pembuatan bahan kosmetik, isolasi listrik, kertas pembungkus makanan, komponen dalam tinta cetak, bahan pemoles dan pita mesin ketik.

Aspal

Aspal adalah bitumen setengah padat atau padat berwarna hitam yang berasal dari minyak bumi. Aspal didapat dari alam, yaitu yang disebut aspal alam, seperti aspal alam Buton di pulau Buton Sulawesi Tenggara dan aspal alam dari Trinidat, atau diperoleh sebagai salah satu produk dari kilang minyak bumi.

Sebagian besar dari aspal digunakan untuk perekat pada kontruksi pengerasan jalan Sebagian lainnya untuk atap melapisi saluran pipa sebagai bahan pelindung, kotak baterai, melapisi bagian bawah mobil, dan lain sebagainya. (Hardjono, 1985: 41-86)

Dampak Pembakaran Bahan Bakar Migas dan Pencegahannya

Sifatnya sebagai bahan petrokimia mempengaruhi perkembangan industri teksil dan plastik dewasa ini. Pada dasarnya, semua aktivitas pembangunan yang berupa kegiatan fisik maupun non fisik, termasuk produk legislatif, yang sudah barang tentu akan memberikan dampak lingkungan, baik yang bersifat

positif maupun yang bersifat negatif. Di negara yang sudah maju, penanganan dampak negatif sangat menjadi perhatian utama, sebaliknya, di negaranegara sedang berkembang, walaupun dampak negatif mendapat perhatian, namun dampak positiflah yang justru mendapat perhatian yang lebih utama (diusahakan ke arah pengembangan yang lebih luas) (Supriyatno Djauhari, dalam Majalah Pertamina, 1991, No. 11, Th. XXVI).

Pembangunan di sektor industri atau transportasi selain menghasilkan produk atau manfaat utama, juga menghasilkan produk yang tidak diinginkan, Supriyatno (1991:4), menjelaskan:

"Adanya limbah dapat membahayakan kehidupan manusia dan kehidupan makhluk hidup lainnya di muka bumi. Dampak negatif umumnya berupa limbah, mulai limbah gas, limbah cair dan limbah padat."

Khusus untuk bahasan kali ini, akan dikupas masalah limbah gas yang diemisikan ke atmosfer atau udara.

LIMBAH GAS

Limbah gas dan *particulate matter*, umumnya dihasilkan dari proses pembakaran bahan bakar (*fuel*), baik yang dilakukan di dapur-dapur/*furnace* industri, rumah tanga, *incinerator*, *flare*, maupun yang berasal dari mesin kendaraan bermotor dan lain sebagainya. Limbah gas antara lain berupa gas karbon monoksida (CO), gas karbon dioksida (CO₂), gas nitrogen oksida (NO_x), gas sulfur oksida (SO_x), hidrokarbon (HC) dan *particulate matter*.

Tabel 2. Data Polusi Udara 1980

Air Pollutant	%
CO	53,6
Sox board as	14,9 d datab
Nox	12,9
HC HC HC	13,7
Particulate	4,9
denenib uete etsbinnile	100.00

Tabel di atas merupakan data *air pollutant* (polusi udara) tahun 1980 yang dimuat pada 12 tahun *Annual Report* di USA.

Kontribusi polusi udara (*air pollutant*) terbesar adalah dari sektor transportasi (55,4) dan sektor pembakaran/industri 36,5%

BAHAYA LIMBAH GAS TERHADAP KEHIDUPAN

Gas-gas CO, SO_x, NO_x, *Particulate* dan Ozon yang ditransmisikan ke atmosfer dari kegiatan transportasi, industri dan lain-lain, akan memberikan dampak yang negatif (berbahaya) bagi kesehatan dan kehidupan

manusia. Supriyatno Djauhari (19915) menjelaskan pengaruh gas-gas tersebut.

Pengaruh karbon monoksida (CO)

Emisi gas CO ke atmosfer yang terbanyak diakibatkan oleh pembakaran bahan bakar di mesin kendaraan bermotor (sektor transportasi). Data statistik menunjukkan, kurang lebih 80,9% gas CO diemisikan dari kendaraan bermotor, sedangkan sisanya diemisikan dari kegiatan industri dan rumah tangga. Efek emisi gas CO adalah adanya gangguan pada kapasitas transportasi oksigen dalam darah, gas CO sangat beracun dan berbahaya bagi kehidupan manusia.

Gas CO akan lebih relatif mengikat Hb dan pada gas (O₂), membentuk *carboxyhaemoglobin*, hingga mengakibatkan dara kekurangan oksigen dan manusia yang terkena akan mengalami keracunan, bahkan kematian.

Pengaruh oksida-oksida sulfur (SO_x)

Oksida-oksida sulfur antara lain SO (Sulfur monoksida), SO_2 (sulfur diokasida), SO_4 (sulfur tetroksida), S_2O_3 (sulfur sesquioksida), S_2O_7 (sulfur neptoksida)

Oksida sulfur yang berbahaya adalah SO₂ dan SO₃ yang di atmosfer akan menghasilkan asam sulfit dan asam sulfat.

Sulfat akan mengakibatkan *pulmonary irritation*, bau dan hujan asam, yang membahayakan lingkungan, juga kehidupan manusia, hewan, tumbuhan, bahkan juga mengakibatkan korosi terhadap konstruksi bangunan dan lain-lain.

Pengaruh oksida-oksida nitrogen (NO_x)

Oksida-oksida nitrogen, NO_x antara lain gas NO, NO_2 , N_2O , N_2O_3 , N_2O_4 dan N_2O_5 . dua senyawa nitrogen yang perlu mendapat perhatian, yaitu gas NO dan NO_2 .

Gas NO₂ yang mempunyai massa yang lebih berat dari udara dan gas ini, bila terjadi kontak dengan uap air akan membentuk asam nitrit dan asam nitrat.

Reaksi: 2NO2 + H2O → HNO3 + HNO2 Asam nitrat Asam Nitrit

Di atmosfer, bila hujan turun dan ada ammoniak (NH₃), akan terbentuk ammonium nitrat.

Reaksi: HNO₃ + NH₃
$$\longrightarrow$$
 NH₄NO₃

Jadi, gas NO2 dapat memproduksi bahan makanan (*plant nutrient*) yang berguna bagi tumbuh-tumbuhan. Selain hal di atas, gas NO₂, dapat berprilaku sebagai absorber untuk sinar ultra violet, tapi konsekuensinya akan memproduksi kontaminasi lainnya yang cukup berbahaya berupa ozon, O₃.

Gas NO (nitrogen oksida) diemisikan ke atmosfer lebih besar daripada NO₂. NO terbentuk pada temperatur tinggi saat pembakaran dengan atmosfer (suasana) yang kaya oksigen, O₂ dan Nitrogen N₂.

Rekasi:
$$N_2 + O_2 \longrightarrow 2NO$$

Efek gas NO terhadap kehidupan, NO merupakan gas yang relatif *inert* namun sedikit beracun, Gas NO mirip seperti gas CO yang bila terhisap sewaktu bernapas akan bereaksi dengan hemoglobin dalam darah. Akibatnya akan mengurangi kapasitas muat oksigen, O₂ di dalam darah.

Reaksi
$$NO + O_2 \longrightarrow NO_2$$

NO₂ yang terbentuk mengakibatkan iritasi pada alveoli di paru-paru yang dapat mengganggu pernapasan. Di atmosfer, gas NO dan NO₂ tereaksikan akibat adanya aktivitas matahari (*solar aktivity*).

Reaksi:
$$NO_2 + UU$$
 \longrightarrow $NO + O$

$$O + NO2 + M \longrightarrow O3 + M$$

$$O3 + NO \longrightarrow O2 + NO2$$

Pengaruh oksidan (Photo Chemical Oxidant)

Ozon, O₃ merupakan *major photo hemical oxidant* ± 90%. *Photo chemcila oxidant* lainnya yang ada kaitannya dengan pencemaran atau polusi udara (*air pollution*) antara *lain Nascent Oxygen* (O_n di samping O₂), *Peroxy Acetal Nitrate* (PAN), *Peroxy Propirof Nitrate* (PPN), *Peroxy Butyl Nitrate* (PBN), *Nitrogen Dioxide* (NO₂), *Hydrogen Peroxide* (H₂O₂) dan *Alkyl Nitrate*.

Pengaruh Particulate Matter

Salah satu *particulate*, diantaranya adalah timah hitam (Pb), yang berbahaya bila dihisap oleh pernapasan. Pb

yang teremisikan ke atmosfer berupa logam Pb, oksida-oksida PbO, PbO₂, Pb_xO₃, PbSO₄, PbS dan *Alkyllead* antara lain Pb(CH₃)₄, Pb(C₂H₅)₄ dan *lead halides*. Sistem tubuh yang sangat peka terhadap Pb antara lain:

- 1) sistem pembentukan darah (blood forming system);
- 2) sistem syaraf (the nervous system);
- 3) sistem renal (the renal system).

Reproduksi fungsi *endocrine, hepatic, cardiovascular immunologic, qartro intestinal* akan terganggu dengan adanya Pb tersebut.

Gejala-gejala keracunan Pb antara lain headache, weakness, lassitude, constipation, blue line along the guns.

CARA-CARA MENGATASI LIMBAH GAS

Penanganan masalah limbah gas dan *particulate* di udara, agar tidak mencemari lingkungan, membutuhkan ilmu teknologi yang canggih dan biaya investasi yang cukup tinggi. Di negara maju, antara lain Jepang, Amerika Serikat dan di Eropa, beberapa proses pengolahan limbah gas telah diterapkan seperti proses *Combustion Modification* (964-2). Ada dua keuntungan yang dapat dipetik dari proses tersebut, yang dijelaskan oleh Supriyatno (1991:5) sebagai berikut:

- lingkungan tidak tercemar;
- ada nilai tambah dari hasil pengolahan limbah, berupa sisa produk yang mempunyai nilai ekonomis yang cukup menarik.

Penanganan Nitrogen Oksida (NO_x)

 NO_x terbentuk dari pembakaran *fuel* (baik padat, cair maupun gas) yang mengandung senayawa N (nitrigen), serta terbentuk dari reaksi antara N_2 dan O_2 dalam suhu tinggi.

Rekasi:
$$N_2 + xO_2 \longrightarrow 2NO_x$$

Kandungan senyawa N dalam fuel dapat diketahui sebagai berikut:

Tabel 3. Kandungan N dalam Fuel

1 40 41 41 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11		
Fuel	N di dalam fuel (%)	
Coal	1-3 1-3 ke k	
Oil	0,1 - 0,5	
Gas	0,0	

Pembakaran *fuel* yang mengandung N secara konvensional adalah sebagai berikut :

Tabel 4. Pembakaran Fuel yang mengandung N

Fuel	Nox, PPM
Coal	500-800
Oil	250-40
Gas	200-300

Untuk mengurangi terbentuknya NOx, maka perlu diadakan modifikasi dalam sistem pembakaran di dapur-dapur, yang istilahnya: CM-combustion modification. Dengan sistem ini, maka kadar NOx dapat diturunkan antara 20-70%.

Beberapa modifikasi yang dikenal, yaitu:

- 1) IFR (In Furnace Reduction),
- 2) SNR (Selective Non Catalitic Reduction),
- 3) SCR (Selective Calalitic Reduction),
- 4) LNB (Low Nox Burner).
- 5) TSC (Two Stage Combustion), dan
- 6) FGR (Flue Gas Recirculation).

NOx dalam fuel gas dapat diambil dengan jalan reduksi, yang kaan menghasilkan N2 (nitrogen). Untuk sistem SCR dapat dipakai NH3 (ammoniak) dana catalyst pada suhu 300°-400°C. Penggunaan NH₃ berkisar antara 0,6-1 mol yang sebanding dengan 1 mol NO_x (NO_x dapat direduksi kl 60-90%).

Reaksi:
$$NO_x + 2/3xNH_3 \rightarrow \frac{(1+2/3x)}{2}N_2 + H_2O$$

 $N_2 + xH_2O$

Penanganan Sulfur Oksida, SOx

SOx dapat dikurangi dengan cara absorpsi dengan larutan coustic soda (NaOH), atau dengan kalsium hidroksida (Ca(OH)2) yang istilahnya disebut sebagai FGD-Fuel Gas Desulfurization.

Reaksi:
$$SO_2 + NaOH$$
 \longrightarrow $Na_2SO_3 + H_2O$

$$Na_2SO_3 + O_2 \longrightarrow N_2SO_4$$

$$SO_2 + Ca(OH)_2 \longrightarrow CaSO_3 + H_2O$$

$$Na_2SO_3 + O_2 \longrightarrow CaSO_4.2H_2O$$

Hasil reaksi absorpsi berupa Na₂SO₃, Na₂SO₄, atau CaSO₄.2H₂O. hasil tersebut dapat di-recovery dan mempunyai nilai tambah (nilai ekonomis) yang laku dijual, seperti Na₂SO₃ untuk industri kertas (paper mills), Na₂SO₄ untuk industri glass CaSO₄.2H₂O untuk bahan pencampur di pabrik semen.

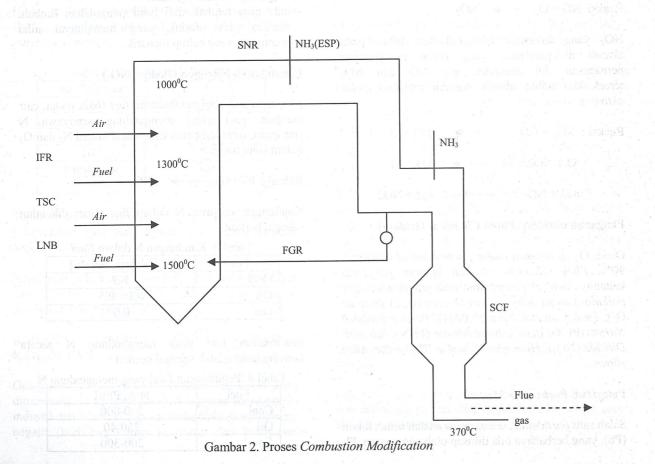
Penanganan Karbon Monoksida (CO)

Kadar CO dapat dikurangi dengan jalan memperbaiki sistem pembakaran menjadi lebih baik. Pembakaran harus dilakukan dengan sempurna, sehingga CO berubah menjadi CO2 yang tidak berbahaya.

$$CO + O_2 \longrightarrow CO_2$$

Penanganan Particulate

Particulate dapat diambil dengan cara menyalurkan gas melalui alat (dust collector) antara lain cyclone srubber, bag filter atau electrostatic parcipitator



Tabel 5. Efesiensi Dust Collector

Particle Size µm	Efisiensi %	Type
0,1-0,5	46 – 99	Wet ESP
0,1-1,5	81 – 97	Dry ESP
0,2-08	91 – 98	Bag Filter
0,1 – 3,0	40 – 96	Venturi Scrubber
0,3 – 15,0	3 – 90	Packed Scrubber
0,6 – 19,0	3-90	Spray Scrubber
3,0 ->20	3 – 80	Cyclone

(RY. Supriyatna Djauhari, Warta Pertamina, No. 11, XXV)

MAKNA NILAI-NILAI SILA-SILA PANCASILA

Nilai-nilai Sila-sila Pancasila dapat dijabarkan satu per satu dari sila Ketuhanan Yang Maha Esa, Kemanusiaan yang adil dan beradab, Persatuan Indonesia, Kerakyatan yang dipimpin oleh hikmad kebijaksanaan/perwakilan dan Keadilan sosial bagi seluruuh rakyat Indonesia. Kaelan 2001, 185.

Sila Ketuhanan Yang Maha Esa,

Terkandung nilai bahwa negara yang didirikan sebagai pengejawantahan tujuan manusia sebagai makluk Tuhan Yang Maha Esa. Dengan demikian segala aspek yang berkaitan dengan penyelengaraan Negara, Pola Negara, Perubahan Negara Hukum dan perlindungan negara-negara. Hak asasi negara/warga negara, harus dijabarkan nilai-nilai Ketuhanan Yang Maha Esa. Konsekuensinya realisasi kemanusiaan kaitannya dengan hak-hak dasar kemanusiaan. Hakhak asasi pada pasal 29 ayat 2 UUD 1945 sekaligus perwujudan demokrasi bersama.

Ketuhanan merupakan nilai yang tertinggi dan bersifat mutlak. Kebebasan manusia harus di letakkan dalam kerangka kedudukan manusia sebagai makluk Tuhan.

Sila Kemanusiaan yang adil dan beradab.

Nilai Sila Kemanusiaan yang adil dan beradab sebagai dasar fundamental dalam kehidupan negara, kenegaraan, kebangsaan dan kemasyarakatan. Nilai kemanusiaan ini bersumber pada dasar filosofis antropologis bahwa hakikat manusia adalah susunan kodrat/jasamani rohani.

Sifat kodrat/makluk individu sosial dan kedudukan kodrat/makluk berdiri sendiri dan makluk ciptaan

Sila Kemanusiaan ini terkandung nilai-nilai bahwa negara harus menjunjung tinggi harkat dan martabat manusia sebagai makluk yang beradab. Dengan demikian dalam kehidupan kenegaraan harus

dilandasi moral kemanusiaan, antara lain dalam kehidupan pemerintah negara, politik, ekonomi, hukum, sosial budaya, pertahanan dan keamanan, serta dalam kehidupan keagamaan.

Demokrasi bermanfaat dalam memberikan sifat fungsional dalam konsekuensi bersama. Keadilan memberikan manfaat untuk memenuhi hak dan kewajiban masyarakat yang bersatu. Dengan demikian Pancasila bermanfaat langsung bagi kehidupan manusia

Sila Persatuan Indonesia

Nilai Persatuan ini mengandung nilai bahwa negara merupakan penjelmaan sifat kodrat manusia monodualis/makluk individu dan makluk sosial. Negara merupakan tempat hidup bersama dari persekutuan suku, ras kelompok, golongan, maupun kelompok agama yang dikaitkan dalam sloka Bhineka Tunggal Ika. Negara mengatasi paham, suku, ras kelompok golongan maupun kelompok agama. Dengan demikian tujuan Negara di rumuskan untuk melindungi segenap warga dan seluruh tumpah darahnya, memajukan kesejahteraan umum, mencerdaskan seluruh warganya dan ikut melaksanakan ketertiban dunia beradasarkan perdamaian abadi dan keadilan sosial.

Nilai Persatuan Indonesia ini meliputi Nasionalisme Indonesia adalah nasionalisme religius yaitu nasionalisme berdasarkan moral Ketuhanan Yang Maha Esa. Nasionalisme Indonesia juga merupakan nasionalisme humanistik yang menjunjung tinggi harkat dan martabat manusia sebagai makluk Tuhan.

Sila Kerakyatan yang dipimpinan oleh hikmad kebijaksanaan dalam permusywaratan/perwakilan.

Nilai yang terkandung dalam sila ke IV ini adalah bahwa hakekat Negara sebagai penjelmaan kodrat manusia sebagai makluk individu dan makluk sosial. Hakekat rakyat merupakan sekelompok manusia sebagai makluk Tuhan Yang Maha Esa bersatu dengan tujuan mewujudkan harkat dan martabat manusia dalam wilayah Indonesia. Negara adalah dari oleh dan untuk rakyat, oleh karena itu rakyat merupakan asal kekuasaan negara, dan sila ke IV ini terkandung nilai Demokrasi.

Adapun nilai-nilai Demokrasi pada sila ke IV ini meliputi:

- 1. Adanya kebebasan disertai tanggung jawab terhadap masyarakat bangsa maupun secara moral terhadan Tuhan Yang Maha Esa.
- 2. Menjunjung tinggi harkat dan martabat manusia.
- 3. Menjamin dan memperkokoh persatuan/kesatuan dalam hidup bersama.

198 Jik Tek Min Con Maca

- 4. Mengakui banyaknya perbedaan baik ras, suku, agama, yang merupakan kodrat manusia.
- 5. Merupakan hak-hak yang melekat dan mengarahkan perbedaan dalam kerjasama kemanusiaan yang beradab.
- 6. Menjunjung tinggi musyawarah dan mewujudkan yang berdasarkan Keadilan sosial agar tercapai tujuan bersama.

Sila Keadilan sosial bagi seluruh rakyat Indonesia.

Dalam sila ke V terhadap nilai keadilan yang harus terwujud dalam kehidupan bersama, keadilan didasari dan di jiwai oleh hakekate keadilan kemanusiaan dalam hubungannya dengan diri sendiri manusia dengan manusia lain dan manusia dengan masyarakat, bangsa dan negara, serta hubungannya dengan Tuhan, maka nilai keadilan yang harus diwujudkan adalah,

- a. Keadilan distributif, yaitu keadilan antara negara dengan warga negaranya.
- b. Keadilan legal, yatu keadilan antara warga negara terhadap negara.
- c. Keadilan komutatif, yaitu keadilan antara warga negara yang satu dengan warga negara lainnya.

KESIMPULAN VII 6218W distribution

Dari penjabaran tersebut di atas dapat disimpulkan bahwa dampak pembakaran migas dihasilkan beberapa gas yaitu, karbon dioksida, karbon monoksida, oksida-oksida sulfur, oksida-oksida nitrogen, oksidan, dan pengaruh particullar matter.

Gas dan logam berat tersebut sangat berbahaya bila dihisap manusia. Sistem tubuh yang sangat peka terhadap logam berat antara lain:

- 1. Sistem pembuluh darah. In masy masyaring A still
- 2. Sistem syaraf gumrog maleb magnatistical
- 3. Sistem Renal

Gas-gas beracun tersebut dapat diperkecil produksinya dengan proses *combustion modification* dari proses itu dapat diperoleh hasil :

1. Lingkungan tidak tercemar

2. Ada nilai tambah dari hasil proses pengolahan.

Dengan memperkecil gas buang dan logam berat tersebut, berarti dapat menyehatkan orang banyak. Dalam hal ini merupakan wujud implementasi pengamalan Pancasila, yaitu kemanusiaan yang adil dan beradab.

DAFTAR PUSTAKA

Jacob, T, 1987. Manusia Ilmu dan Teknologi, Tiara Wacana Yogyakarta.

Lukman Sutrisno dkk, 1997. Mencari model Pemecahan Masalah Hubungan Industri Pertambangan dengan Masyarakat sekitar, P3PK, UGM, Yogyakarta.

Mardimin, J., ed, 1994. *Jangan Tangisi Tradisi*, Kanisius, Yogyakarta.

Koesoemadinata, RP, 1980. *Geologi minyak dan Gas Bumi*, jilid I ii, ITB, Bandung.

Kaelan, 1983. Proses Perumusan Pancasila dan UUD '45, Liberty, Yogyakarta.

Kaelan, 2001, *Pendidikan Pancasila*, Paradikma, Yogyakarta.

Notonagoro, 1975. Pancasila secara Ilmiah Populer,
Pancuran Tujuh, Jakarta.

Sudriyanto, J, 1992. Filsafat organisme Whitehead dan Etika Lingkungan Hidup, *Majalah Filsafat Driyakara*, Jakarta, hal 2-13.

Sunyoto Usman, dkk, 1981. Dampak Industri terhadap aspek sosio-kultural masyarakat sekitarnya, Laporan Penelitian, UGM, Yogyakarta.

Suhardjono, 1985. *Teknologi Minyak Bumi I*, Jurusan Teknik Kima, Fakultas Teknik Kimia, UGM, Yogyakarta.

Supriyanto D, 1991. Pengendalian Pencemaran Udara, *Majalah Pertamina* No. 99, Th. XXVI.

discrete discrete discrete langung javab

sita Kemanusiaan ini terkandung intai-nilai bah negara harus menjunjung tinggi herkal dan marial manusia sebagai makluk yang beradah. Deng lemikian dalam kehidupan kencegraan bah

PETUNJUK BAGI PENULIS

Ketentuan umum: Naskah yang dikirim ke Jurnal Ilmu Kebumian Teknologi Mineral adalah karya asli dan belum pernah diterbitkan sebelumnya, serta hanya dikirim khusus untuk jurnal ini. Semua naskah yang dikirim akan ditinjau ulang oleh mitra bestari dan atau dewan redaksi. Naskah yang tidak dimuat tidak dikembalikan.

Bahasa: Naskah ditulis dalam Bahasa Indonesia atau dalam Bahasa Inggris.

Format: Naskah diketik menggunakan Microsoft Word, huruf Times New Roman 10 dan satu spasi, kertas ukuran A4. Margin atas dan bawah 2,5 cm. Margin samping kiri 2,5 cm dan samping kanan 1,5 cm. Panjang naskah keseluruhan antara 10-13 halaman. Naskah dikirim dalam bentuk cetakan hitam putih dan disertai disket/spftcopy.

Organisasi naskah: Naskah disusun dengan urutan Abstrak, Pendahuluan, Metode, Hasil dan Pembahasan, Kesimpulan, Ucapan terima kasih (bila diperlukan), dan Daftar Pustaka.

Judul dan penulis: Judul dibuat pendek dan tidak lebih dari 2baris (maksimum 40 huruf) dan harus mencerminkan isi naskah. Nama penulis, alamat institusi (email, no.fax dan tilpun HP dicantumkan di bawah judul).

Abstrak dan Kata kunci: Abstrak terdiri dari 200 kata dalam satu paragraf, berisi intisari tulisan secara menyeluruh. Abstrak ditulis dalam bahasa Indonesia dan Inggris serta dilengkapi Kata kunci (3-5) kata di bawahnya. Abstrak dan Kata kunci diketik dengan huruf Times New Roman ukuran 8 dan satu spasi.

Tabel: Tabel diketik dan diberi nomor. Judul tabel dan keterangan yang diperlukan ditulis dalam Bahasa Indonesia atau Inggris dengan singkat dan jelas. Penggunaan tanda koma (,) dan titik (.) pada angka di dalam tabel masingmasing menunjukkan nilai pecahan/desimal dan kebulatan serihu

Gambar grafis: Grafik dan ilustrasi lain yang berupa gambar grafis harus diberi nomor, judul dan keterangan yang jelas dalam bahasa Indonesia /Inggris.

Foto: Foto harus mempunyai ketajaman yang baik, diberi judul dan keterangan seperti pada gambar.

Daftar Pustaka: Daftar Pustaka yang dirujuk harus disusun menurut abjad nama pengarang dengan mencantumkan tahun penerbitan seperti contoh berikut ini:

INSTRUCTIONS TO AUTHORS

General conditions: All manuscripts submitted to the Jurnal Ilmu Kebumian Teknologi Mineral must be original work, not been previously published, and must be submitted exclusively to this journal. All papers submitted will be subjected to peer and/or editorial review. Rejected papers will not be returned to the authors.

Language: All manuscripts must be written in Indonesian or in English.

Format: Manuscripts should be typewritten with Microsoft Word, Times New Roman at 10 font size, single-spaced on one face of A4 size sheets, with a 2,5 cm top and bottom, and 2,5 cm from left, and 1,5 cm right margin. The full length of paper is of 10 to 13 printed pages. Papers should be submitted both in a black and white hard copy and in a disk.

Organization of manuscripts: The manuscript should be organized under suitable order such as Abstract, Introduction, Methods, Results, Discussion, Conclusions, and References.

Title page and authorship: The title page should contain: title of article, no more than 2 rows (40 characters). Put the full name of author, name(s) of institution(s), address and email of author on the next row bellow the title directly.

Abstract and keywords: Limits abstract 200 words, one paragraph, and should comprise informative essence of the entire content of the article. Abstract as well as keywords should be prepared in Indonesian and English. Select 3-5 keywords and put them below the abstract directly. Both of abstract and keywords should be typewritten in Times New Roman at 8-font size and single-spaced.

Table: Title of tables and all necessary remarks should be typewritten either in Indonesian or English. Table should be numbered. The uses of comma (,) and point (.) in all figures in the table indicate a decimal fraction, and a thousand multiplications, respectively.

Line drawing: Graphics and other line drawing illustrations should be drawn in high contrast. Each drawing should be numbered, titled and supplied with necessary remarks in Indonesian or English.

Photograph: Photograph submitted should have high contrast, and should be supplied with necessary information as for line drawing.

Reference: Reference should be listed in alphabetical order of authors name with the year of publication, such as the following example:

Jurnal:

Walling, D.E. 1983. The sediment delivery problem, *Journal of Hydrology* 65(1), p.209-237. **Buku:**

Diessel C.F.K. 1992. *Coal bearing depositional systems*, Springer-Verlag Berlin Heidenberg, 721 p. **Prosiding:**

Yohannes PK, Nahrowi TY, Sabardi MS. 1995. Sequence stratigraphy concept applied to the Middle Miocene to Pliocene outcrops in The North Java Basin, Indonesia, *Proceeding of The International Symposium on Sequence Stratigraphy in SE.Asia*, IPA, Jakarta, 12-14 Sep 1995.p. 331-344.

Skripsi/Tesis/Disertasi

Siti Umiyatun Choiriah. 2000. Interpretasi paleotemperatur berdasarkan nannoplankton gampingan, lintasan S.Bengawan Solo, Ngawi. (*Tesis*). Bandung: Teknik Geologi, FIKTM Institut Teknologi Bandung.

formasi dari Internet
Hansen L. 1999. Non-target effect of Bt corn pollen on the Moarch butterfly.

(21 Agu 1999).