



PROSIDING SEMINAR NASIC

Tahun 2009

REKATASA TEKNOLOGI INDUSTRI DAN INFORMASI

And Technology For Better Life

STTNES



SUSUNAN PANITIA

Penanggungjawab : Ketua STTNAS Yogyakarta

(Ir. H.R. Soekrisno, MSME, Ph.D.)

Pengarah : > Pembantu Ketua I STTNAS Yogyakarta

(Ir. Harianto, M.T.)

➤ Pembantu Ketua II STTNAS Yogyakarta

(Ir. H. Ircham, M.T.)

> Pembantu Ketua III STTNAS Yogyakarta

(Ir. Rr. Amara Nugrahini, M.T.)

Ketua Pelaksana : Joko Prasojo, S.T., M.T.

Sekretaris Pelaksana : Muhammad Arsyad, S.T.

Anggota : ➤ Trie Handayani, S.T.

Bendahara Pelaksana : Titin Nur'ani, S.T., M.T.

Anggota : > Ir. Hj. Oni Yuliani, M.Kom.

Seksi Makalah

a. Teknik Sipil : 1. Retnowati Setioningsih, S.T., M.T.

2. Lilis Zulaicha, S.T., M.T.

b. Teknik Planologi : 1. Drs. Achmad Wismoro, S.T., M.T.

2. Solikhah Retno Hidayati, S.T.

c. Teknik Mesin : 1. Ir. Muhammad Abdulkadir, M.T.

2. Ratna Kartikasari, S.T., M.T.

d. Teknik Elektro : 1. Suyanta, S.T.

2. Ir. Budi Utama, M.T.

e. Teknik Geologi : 1. Ir. Sukartono, M.T.

2. Th. Listyani Retno Astuti, S.T., M.T.

f. Teknik Pertambangan : 1. Ir. Agustinus Isjudarto, M.T.

2. R. Andy Erwin Wijaya, S.T., M.T.

Seksi Redaksional dan Proseding

Koordinator : Ir. H. Sugiarto, M.T.

Anggota : > Arif Basuki, S.T., M.T.

Djoko Purwanto, S.T.

Seksi Acara

Koordinator : Janny F. Abidin, S.T., M.T.

Anggota : ➤ Indra Gunawan, S.T., M.T.

Seksi Publikasi dan dokumentasi

Koordinator : Tugino, S.T., M.T.

Anggota : ➤ Fathie Kumalasari, S.T.

Ferry Okto Satriya, S.T.

Seksi Perlengkapan

Koordinator : Suharyanto, S.T., M.T.

Anggota : > Dra. Hj. Aminah, M.Ag.

Diah Suwarti Widyastuti, S.T.

Saldiono

17	PENGURANGAN RUGI-RUGI DAYA LISTRIK AKIBAT BEBAN TAK LINIER MENGGUNAKAN TAPIS DI PT. BRANITA SANDHINI KLATEN Suharyanto	
18	Suharyanto EVALUATION OF TRANSMISSION SYSTEM LOSSES TO UNBALANCED LOAD: THE CASE OF JAVA 500 KV INTERCONNECTION LINES	94
19	Sugiarto PENENTUAN LETAK DAN UKURAN KAPASITOR PADA SISTEM DISTRIBUSI	101
17	DENGAN ADAPTIVE GENETIC ALGORITHM Patria Julianto	100
20	STUDI PERENCANAAN JARINGAN BERGERAK SELULER DENGAN METODE PENDEKATAN TERINTEGRASI	108
	Mytha Arena	113
21	IMPLEMENTASI PARTIAL INDEK UNTUK MENINGKATKAN UNJUK KERJA QUERY PADA TIPE DATA KARAKTER VARCHAR	
22	JB Budi Darmawan VOLT-AMPERE METER BERBASIS MIKROKONTROLER AT89S52	118
22	Martanto, A. Bayu Primawan, Frederik Erik, & Lucia Santi Palupi Darmakusuma	100
23	PENYUSUNAN PETA RENTAN BENCANA ALAM LONGSOR DENGAN TEKNOLOGI PENGINDERAAN JAUH MELALUI INTERPRETASI CITRA SATELIT DI PROPINSI DIY	122
	Anggun Fitrian Isnawati, Sulistyaningsih, Rintania Elliyati Nuryaningsih, Iis Hamsir	
	Wahab & Risanuri Hidayat	129
24	PENGOLAHAN AIR LIMBAH LAUNDRY DENGAN MENGGUNAKAN ELEKTROKOAGULASI	10.4
25	Hudori & P. Soewondo OPTIMASI HIDROLISA ASAM PADA PROSES SAKARIFIKASI BONGGOL	134
23 ,	JAGUNG SEBAGAI TAHAPAN PREREATMENT DALAM PEMBUATAN BIOETHANOL	
26	Kurniawan Yuniarto, Sukmawaty & Sirajuddin PENGARUH PERBANDINGAN BERAT BAHAN DAN WAKTU EKSTRAKSI TERHADAP MINYAK BIJI PEPAYA TERAMBIL	139
	Sri Rahayu Gusmarwani	147
27	PENGARUH WAKTU PROSES, UKURAN BAHAN DAN VOLUME AIR PADA PENGAMBILAN MINYAK KAPULAGA DENGAN DISTILASI UAP	147
	M.Sri Prasetyo Budi	152
28	PENGARUH UKURAN BAHAN DAN WAKTU EKSTRAKSI RIMPANG KUNYIT SEBAGAI INDIKATOR KEASAMAN ALAMI	
	Oni Yuliani	155
TO ETT AT	T TRICTETATION AND AND AND AND AND AND AND AND AND AN	
I DUMI	LINGKUNGAN DAN TEKNIK SIPIL	
•	Hidrokimia dan Geologi Air Panas daerah Parangwedang, Kabupaten Bantul, Yogyakarta, T. Listvani R. A.	
2	T. Listyani R.A. STUDI SIFAT PENGEMBANGAN (SWEALLING) LEMPUNG SEBAGAI DASAR	161
	PONDASI JALAN WATES DI KM 22 DAN SEKITARNYA KABUPATEN	
	KULONPROGO DAERAH ISTIMEWA YOGYAKARTA	
	Sukartono	178
3	PALEOEKOLOGI FORMASI PUCANGAN DI DAERAH KABUH DITINJAU DARI KANDUNGAN FOSIL MOLUSKA	170
	Hita Pandita, & Yahdi Zaim	172
4	MANGAN DI DAERAH SRATI, KECAMATAN AYAH, KABUPATEN	
	KEBUMEN, JAWA TENGAH Winarti, Chusni Ansori	
5	PENELITIAN AWAL GUNUNG API PURBA DI DAERAH MANGGARAI	181
	BARAT, FLORES, NUSA TENGGARA BARAT, INDONESIA	
	Hill. Gendoet Hartono, Partama Misdiyanta, Djoko Purwanto, Faidzil Chabib, dan Ones Kambu	100
		188

HIDROKIMIA DAN GEOLOGI AIR PANAS DAERAH PARANGWEDANG, KABUPATEN BANTUL, YOGYAKARTA

T. Listyani R.A.
Jurusan Teknik Geologi STTNAS Yogyakarta
E-mail: listyani_theo@yahoo.co.id

ABSTRAK

Keberadaan air panas di Parangwedang merupakan salah satu manifestasi gejala panas bumi yang mungkin berasosiasi dengan keberadaan intrusi batuan beku yang terjadi pada Jaman Tersier atau Miosen Bawah. Hidrokimia air panas tersebut ditentukan oleh imbuhan serta proses-proses yang terjadi di dalamnya. Batuan samping yang diterobos magma yang berfungsi sebagai akifer di daerah penelitian adalah Formasi Nglanggran. Oleh karenanya, batuan dari Formasi Nglanggran yang dilalui airtanah akan berpengaruh pada komposisi kimia air panas ini. Hubungan antara komposisi kimiawi / mineralogi batuan samping dengan hidrokimia mataair panas tersebut perlu dikaji untuk mengetahui geologi air panas ini.

Metode penelitian diawali dengan melakukan analisis terhadap data sekunder yang berupa hasil penelitian geologi di daerah Parangwedang dan sekitarnya. Data primer diambil langsung di lapangan dengan melakukan survai hidrogeologi disertai dengan pengambilan contoh batuan dan air panas di Parangwedang. Analisis kimia terhadap contoh air panas dikompilasikan dengan analisis petrografi batuan diharapkan akan

memberikan gambaran komposisi kimiawi batuan.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa mataair panas yang muncul di Parangwedang dikontrol oleh porositas antar butir dan rekahan / kekar. Batuan samping yang merupakan Formasi Nglanggran memiliki pengaruh terhadap keberadaan beberapa unsur kimia pada air panas yang diteliti. Komposisi dominan yang berupa ion klorida dapat dipasok dari hornblende dan gelas vulkanik yang terdapat cukup melimpah pada satuan breksi, lava dan intrusi andesit Formasi Nglanggran. Namun, air panas dengan tingkat keasinan yang merupakan air asin dan tipe kimia berupa kalsium natrium klorida menunjukkan bahwa proses hidrokimia seperti evolusi, percampuran / mixing dan intrusi air laut sangat dominan dalam mempengaruhi hidrokimia air panas tersebut.

PENDAHULUAN

Keberadaan air panas merupakan salah satu manifestasi gejala panas bumi yang tersingkap di permukaan. Salah satu sumber air panas yang ada di daerah Bantul terdapat di Parangwedang. Air panas ini merupakan manifestasi panas bumi yang dapat berasosiasi dengan keberadaan intrusi batuan beku yang terjadi pada Jaman Tersier atau Miosen Bawah.

Panas bumi di daerah ini juga berkaitan dengan tektonik lempeng yang mengakibatkan magma menerobos batuan yang sudah ada sebelumnya sebagai intrusi dan memanaskan air pada batuan akifer. Proses pemanasan oleh magma tersebut mengakibatkan terbentuknya air panas.

Hidrokimia mataair panas ditentukan oleh recharge serta proses-proses yang terjadi di dalamnya. Batuan samping yang diterobos magma yang berfungsi sebagai akifer di daerah penelitian adalah Formasi Nglanggran. Penelitian kali ini ingin mengungkapkan hubungan antara komposisi kimiawi/mineralogi batuan samping dengan hidrokimia mataair panas tersebut.

Daerah Parangwedang dan sekitarnya merupakan bagian dari fisiografi Pegunungan Selatan bagian barat yang melampar di daerah Kabupaten Gunung Kidul sampai bagian timur Kabupaten Bantul. Lokasi penelitian ini berdekatan dengan Pantai Parangtritis yang terletak di ujung selatan Provinsi Daerah Istimewa Yogyakarta. Adanya air panas di daerah ini mungkin berkaitan dengan panas bumi yang diakibatkan oleh proses intrusi pada Jaman Tersier di daerah penelitian. Intrusi batuan beku yang berupa dyke ini di Parangkusumo menunjukkan umur yang berkisar antara 26,40 – 26,55 Ma berdasarkan penanggalan K – Ar (Soeria Atmadja dkk., 1994).

Aktifitas magma yang bersifat plutonis maupun vulkanis merupakan sumber panas bumi. Batuan pemanas bisa berupa gunungapi, tubuh intrusi atau batuan yang dipengaruhi oleh pergeseran sesar aktif. Sementara itu, batuan tudung berfungsi sebagai penutup akumulasi airtanah. Batuan tudung ini memiliki permeabilitas rendah, misalnya batuan alterasi, abu vulkanik atau batulempung.

Maksud dari penelitian ini adalah untuk menganalisis berbagai sifat fisik dan kimiawi dari batuan serta airtanah di daerah Parangwedang, Kecamatan Kretek, Kabupaten Bantul, Yogyakarta. Adapun tujuannya adalah untuk mengetahui hubungan antara geokimia batuan dengan hidrokimia air panas di daerah penelitian. Karakteristik hidrokimia airtanah yang berdekatan dengan mataair panas Parangwedang diteliti untuk mendapatkan gambaran pengaruh batuan samping

terhadap komposisi kimiawi airtanah di daerah tersebut.

Geologi Daerah Parangwedang

Daerah Parangwedang dan sekitarnya terdapat di perbatasan zona fisiografi Pegunungan Selatan dengan dataran rendah Yogya - Bantul Air panas Parangwedang dijumpai di ujung barat laut dari Zona Pegumungan Selatan ini. Zona Pegunungan Selatan dibatasi oleh Dataran Yogyakarta-Surakarta di sebelah barat-utara, di sebelah timur oleh Gajahmungkur, Wonogiri dan di sebelah selatan oleh Lautan India. Di sebelah barat antara Dataran Yogyakarta dengan Pegunungan Selatan dibatasi oleh Sungai Opak, sedangkan di bagian utara berupa Gawir Baturagung. Bentuk Pegunungan Selatan ini membujur dengan dimensi melengkung sepanjang barat hingga timur. Zona Pegunungan Selatan ini dapat dibagi menjadi tiga Subzona (Harsolumakso dkk., 1997, dalam Bronto dan Hartono, 2001), yaitu Subzona Baturagung, Subzona Wonosari dan Subzona Gunung Sewu.

Soladopo (2007) telah melakukan pemetaan geologi di daerah Parangwedang dan sekitarnya. Hasil penelitiannya menunjukkan bahwa daerah penelitian tersusun atas endapan vulkaniklastik Merapi, endapan hasil rombakan batuan (endapan talus) dan endapan gumuk pasir pantai yang berumur Kuarter serta batuan yang berumur Tersier. Selanjutnya, peneliti tersebut mengatakan bahwa daerah penelitian terbagi menjadi 4 satuan batuan Tersier dan 6 satuan endapan Kuarter. Beberapa satuan batuan yang diinterpretasikan berhubungan erat dengan kemunculan air panas di Parangwedang antara lain satuan breksi andesit Nglanggran, satuan lava andesit Nglanggran serta satuan intrusi andesit Nglanggran (Tabel 1).

Pengaruh Batuan terhadap Hidrokimia Airtanah

Matthess (1982) mengatakan bahwa kualitas airtanah dipengaruhi oleh material akifer karena perubahan diagenetik yang terjadi selama airtanah melewati akifer tersebut, misalnya karena berbagai proses hidrokimia. Proses-proses itu antara lain adalah disolusi — hidrolisis — presipitasi, adsorpsi, pertukaran ion, reduksi — oksidasi, percampuran/mixing, membran filtrasi maupun metabolisme mikrobiologi. Komposisi kimia airtanah tergantung pada komposisi kimia air di daerah imbuhan serta reaksi-reaksi yang terjadi pada sistem aliran tersebut.

Kualitas airtanah merupakan suatu sistem bersama dengan komponen-komponen sistem lain yang saling berinteraksi sehingga sangat mungkin terjadi perbedaan-perbedaan kualitas airtanah di setiap tempat (Suharyadi, 1984). Walaupun demikian, secara umum kualitas airtanah mempunyai sifat yang khas di setiap jenis batuan.

Airtanah pada batuan endapan mempunyai kualitas yang beragam mulai dari air yang asin sampai air yang kandungan jumlah garam terlarutnya kurang dari 100 ppm. Airtanah yang letaknya jauh di bawah permukaan bumi mempunyai kadar yang semakin jelek. Kualitas airtanah pada batupasir umumnya beragam tergantung pada komposisi mineral, kedalaman akifer, jauh dekatnya pengaliran dan sebagainya tetapi pada umumnya berupa airtanah yang kualitasnya baik (Suharyadi, 1984).

Matthess (1982) mengatakan bahwa karakteristik airtanah pada batupasir umumnya memiliki TDS yang tergantung dari material batupasir. TDS yang rendah bisa diakibatkan oleh

air hujan.

Hidrokimia airtanah dapat dilihat dari komposisi kimia yang terkandung dalam airtanah. Komposisi kimia ini mempengaruhi kualitas airtanah. Kualitas airtanah dipengaruhi oleh material batuan yang dilaluinya. Davis dan De Wiest (1966) mengatakan bahwa perkembangan ion pada airtanah tergantung pada mineral availability dan mineral solubility-nya. Peneliti tersebut juga mengungkapkan hubungan antara ion-ion penyusun airtanah dengan mineral batuan. Tabel 2 secara ringkas menjelaskan beberapa komposisi kimia airtanah dan kemungkinan sumber mineral / batuan yang mempengaruhinya.

Domenico & Schwariz (1990) mengatakan bahwa beberapa padatan inorganik dan organik, cairan organik dan gas-gas dijumpai dalam airtanah. Keragaman zat terlarut dalam airtanah dapat terjadi. Kandungan inorganik terlarut diklasifikasikan sebagai komponen utama dengan konsentrasi >5 mg/l, kandungan minor dengan konsentrasi < 0,01 mg/l (Davis & De Wiest, 1966). Analisis terhadap airtanah umumnya dilakukan untuk mengetahui komponen mayor dan minor.

Komposisi airtanah bervariasi dalam proses alirannya. Kandungan kimia ini juga mengalami perubahan / evolusi selama airtanah bergerak di bawah permukaan. Dari sudut pandang geokimia, urutan evolusi anion sangat ditentukan oleh ketersediaan dan kelarutan mineral. Kandungan HCO₃ dalam airtanah umumnya berasal dari CO₂ zone tanah dan dari disolusi kalsit / dolomit. Karena kalsit dan dolomit terdapat dalam jumlah cukup besar pada hampir semua cekungan sedimen dan karena mineral ini cepat larut, HCO₃ hampir selalu merupakan anion dominan pada daerah imbuhan (Freeze & Cherry, 1979).

Parameter pH yang berhasil diukur di lapangan terhadap mataair panas di pemandian air panas Parangwedang adalah sebesar 7,28, sedangkan dari hasil uji laboratorium sebesar 6 – 7 (BTKL, 1998; Tabel 3). Sementara itu pH air panas dari sumur gali diketahui sebesar 7,3 dari hasil uji di BTKL (2008; Tabel 4). Hal tersebut menunjukkan bahwa air panas yang diteliti

merupakan air yang netral. Dengan melihat nilai DHL dan besarnya kandungan Cl-nya maka air panas yang diteliti merupakan air asin.

Unsur-unsur yang didapatkan dalam jumlah sedikit dalam air panas yang diteliti, seperti K, Mg, SO₄, B, Al, Fe tidak mudah dikorelasikan dengan komposisi kimia / mineralogi batuan samping. Kebasaan CaCO₃ yang rendah juga menunjukkan tidak ada / sedikitnya batuan karbonat yang berpengaruh dalam menentukan komposisi kimia air panas yang diteliti.

Walaupun proses hidrokimia sangat dominan menentukan kaakteristik kimiawi air panas di Parangwedang, namun dalam penelitian ini ingin dikaji pengaruh litologi batuan samping terhadap hidrokimia air panas ini. Air panas ini sangat mungkin berasal dari imbuhan air hujan masa kini, berada pada akifer dangkal, kemudian terpanasi oleh gas volkanik yang terkait dengan keberadaan intrusi pada Formasi Nglanggran. Namun demikian, asal-usul (origin) air panas ini perlu diteliti lebih lanjut. Untuk mendukung hal itu, maka perlu dilakukan penanggalan (dating) dari umur air panas ini.

Dengan menganggap bahwa air panas ini merupakan air meteorik yang keluar melalui celah-celah, baik pori maupun retakan pada batuan dari Formasi Nglanggran, maka berikut ini akan diuraikan kajian komposisi kimia batuan formasi ini dalam kaitannya dengan komposisi kimiawi air panas yang diteliti.

1. Satuan Breksi Andesit Nglanggran

Satuan ini disusun oleh breksi, dengan fragmen berupa andesit dan matriksnya adalah batupasir tuf (Gambar 2). Fragmen andesit memiliki komposisi mineral yang terdiri dari plagioklas, mineral opak dan gelas vulkanik:

- Mineral plagioklas merupakan termasuk dalam keluarga mineral feldspar dan dapat menjadi sumber silika bagi airtanah yang melarutkannya.
 Dengan komposisi plagioklas berupa andesin, maka mineral ini dapat juga berfungsi sebagai sumber natrium / sodium. Selain itu, magnesium, besi, dan kalium juga dapat dihasilkan dari pelarutan mineral ini.
- Mineral opak dapat berfungsi sebagai sumber silika, besi, dan magnesium, kalsium, natrium dan kalium.
- Gelas vulkanik merupakan mineral yang dapat memberikan komponen kimiawi seperti : silika, besi, magnesium, kalsium, natrium, kalium, serta sebagian kecil klorida.

Matriks breksi andesit berupa batupasir tuf, dengam komposisi mineral tersusun oleh feldspar, fragmen batuan, piroksen, mineral opak dan gelas vulkanik.

 Mineral plagioklas yang didominasi oleh andesin dalam batuan ini juga berfungsi sebagai

- sumber silika, natrium, magnesium, besi dan kalium seperti pada fragmen andesit.
- Fragmen batuan yang berupa pecahan batuan beku berfungsi sebagai pemasok unsur silika, besi, magnesium, kalsium, natrium, serta kalium.
- Piroksen dapat menambah unsur besi, magnesium, kalsium, natrium maupun kalium.
- Mineral opak dan gelas vulkanik dapat bertindak sebagai pemasok beberapa unsur sama seperti yang telah dijelaskan pada fragmen andesit di atas.

2. Satuan Lava Andesit Nglanggran

Satuan lava andesit memiliki komposisi batuan andesit, dengan komposisi mineral tersusun oleh plagioklas, hornblende, piroksen, kuarsa, mineral opak dan gelas vulkanik.

- Plagioklas, piroksen, mineral opak dapat berfungsi sebagai pemasok beberapa unsur kimia seperti telah diterangkan pada fragmen andesit pada satuan breksi andesit.
- Kuarsa merupakan sumber unsur silika yang potensial karena mineral ini umumnya hanya mengandung silika, kecuali jika ada mineralmineral pengotornya.
- Hornblende juga dapat menambah unsur silika, besi, magnesium, kalsium, natrium ataupun kalium serta klorida.

3. Satuan Intrusi Andesit Nglanggran

Satuan ini terdiri dari andesit, dengan komposisi mineral plagioklas, piroksen, mineral opak dan gelas vulkanik. Berbagai macam mineral tersebut dapat bertindak sebagai sumber silika, besi, magnesium, kalsium, natrium, kalium, sulfat, maupun klorida.

Namun perlu dicatat dalam tulisan ini, walaupun Formasi Nglanggran didominasi oleh batuan beku yang dapat memasok begitu banyak unsur silika, ternyata unsur ini tidaklah terlalu dominan pada airtanah yang diteliti. Hal ini perlu dikaji lebih lanjut dengan melihat kapasitas kelarutan unsur ini. Silika merupakan mineral yang sulit larut, apalagi pada suhu normal. Mineral dengan unsur dominan silika juga merupakan mineral yang resisten dan sulit lapuk (ingat Deret Bowen dalam urut-urutan pelapukan batuan).

Unsur klorida yang sangat mendominasi komposisi kimia air panas yang diteliti sangat mungkin dihasilkan terutama oleh penyusupan air laut. Namun, pelapukan hornblende dan gelas vulkanik dapat menyumbang sebagian unsur ini sehingga klorida dalam air panas yang diteliti semakin berlimpah. Selain itu, kehadiran beberapa ion mayor yang dominan juga membuktikan adanya proses evolusi hidrokimia maupun percampuran / mixing dalam sistem aliran airtanah di daerah penelitian.

KESIMPULAN

Mataair panas di Parangwedang muncul melalui porositas antar butir dan rekahan / kekar batuan. Batuan samping yang sangat berpengaruh terhadap komposisi kimia air panas yang diteliti adalah Formasi Nglanggran. Formasi ini tersusun oleh breksi andesit, lava dan intrusi andesit.

Air panas yang diteliti merupakan air asin, ditandai dengan DHL dan kandungan Cl yang tinggi. Komposisi kimia yang dominan pada air panas ini adalah Cl, Ca dan Na, dengan tipe kimia kalisum natrium klorida (CaNaCl₂). Sementara itu, komposisi mineral yang dominan pada batuan samping yang diteliti adalah plagioklas. Mineral ini menjadi pemasok unsur silika, Ca, Na dan sebagian kecil Cl.

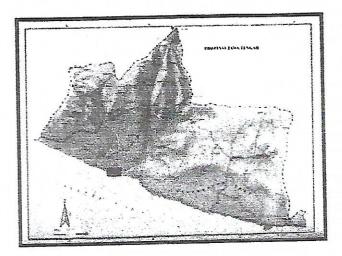
Dengan melihat komposisi kimia dominan pada air panas yang diteliti, maka mineral pada batuan dari Formasi Nganggran tidak sepenuhnya bertanggung jawab terhadap komposisi kimia air panas tersebut. Proses hidrokimia seperti evolusi kimia serta pertukaran kation pada saat terjadinya intrusi air laut justru sangat berpengaruh terhadap pengayaan unsur Cl pada air panas di daerah Parangwedang.

Satuan breksi dan lava andesit Nglanggran, dengan komposisi mineral berupa plagioklas, mineral opak, gelas vulkanik, fragmen batuan beku dan piroksen. berfungsi sebagai sumber silika, besi, natrium, kalium, magnesium, kalium dan mungkin juga klorida. Mineral kuarsa pada batuan ini dapat menambah mineral silika terlarut dalam air panas. Hornblende dapat berfungsi sebagai penambah silika, besi, magnesium, kalium, natrium, kalium serta klorida. Satuan intrusi andesit Nglanggran memiliki komposisi mineral plagioklas, piroksen, mineral opak dan gelas vulkanik yang merupakan sumber silika, besi, magnesium, kalium, natrium, kalium, sulfat, maupun klorida.

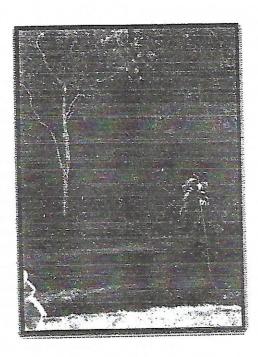
Kandungan silika yang tidak terlalu besar pada airtanah sangat tergantung dari kelarutan mineral-mineral pada batuan dari Formasi Nglanggran. Banyaknya unsur-unsur mayor (terutama klorida) pada air panas yang diteliti sangat dipengaruhi oleh proses evolusi hidrokimia, percampuran / mixing dan penyusupan air laut, namun mungkin juga dibantu oleh adanya pelarutan mineral pada batuan dari Formasi Nglanggran ini.

DAFTAR PUSTAKA

- Bronto, S., dan Hartono, H.G, 2001, Panduan Ekslarsi Geologi Kuliah Lapangan 2, STTNAS, Yogyakarta.
- Davis, S.N. & De Wiest, R.J.M., 1966, *Hydrogeology*, Edisi ke-1, John Wiley and Sons, Inc., New York.
- Domenico P.A. dan Schwartz, F.W., 1990, *Physical and Chemical Hydrogeology*, John Wiley & Sons, New York.
- Freeze, R.A. dan Cherry, J.A., 1979, Groundwater, Prentice-Hall, Inc., Englewood Cliffs, New Jersey.
- Nasruli, E., 2005, Aspek Geologi Mataair Panas di Daerah Parangwedang — Parangtritis, Kecamatan Kretek, Kabupaten Bantul, Provinsi Daerah Istimewa Yogyakarta, Seminar Industri, Jurusan Teknik Geologi, STTNAS Yogyakarta, tidak dipublikasikan.
- Rahardjo, W., Sukandarrumidi dan Rosidi, H.M.D., 1995, *Peta Geologi Lembar Yogyakarta*, Skala 1: 100.000, Edisi Kedua, P3G, Bandung.
- Soeria Atmadja, R., Maury, R.C., Bellon, H., Pringgoprawiro, H., Polves, M., Priadi, B., 1994, Tertiary Magmatic Belts in Java, dalam Noeradi, D. dan Koesoemadinata, R.P., 2003, Indonesian Island Arcs: Magmatism, Mineralization, and Tectonic Setting, ITB, Bandung.
- Soladopo, F.V., 2007, Geologi Daerah Kretek dan Sekitarnya serta Kajian Dampak Kerusakan Akibat Gempa di Kecamatan Kretek Kabupaten Bantul, Propinsi Daerah Istimewa Yogyakarta, Tugas Akhir Tipe I, Jurusan Teknik Geologi, STTNAS, Yogyakarta, tidak dipublikasikan.
- Todd, D.K., 1980, Groundwater Hydrology, 2nd Edition, John Wiley & Sons, New York.



Lokasi terdapatnya air panas di Parangwedang, Kabupaten Bantul, Gambar 1. kurang lebih 500 m dari Pantai Parangtritis.



Gambar 2. Salah satu kenampakan breksi volkanik Formasi Nglanggran, tersingkap di utara pemandian Parangwedang.

Tabel 1. Kolom litologi satuan breksi andesit Nglanggran (tidak dalam skala sebenarnya; Soladopo, 2007).

and the second	. Compression of the Compression	-		No. Contoh Batuan yang dianalisa		0.1:::
Satuan	Tebal (meler)	Stuktur Sedimen	Struktur Sedimo	Deskripsi		
Satuan Breksi Andesit Nglanggran	200			LP 125	Andreas propriet in common materials and exercises are exercised and exercises and exercises and exercises are exercised and exercises are exe	Secara megaskepis dengan warna abu-abu kehilaman, masif, pemilahan buruk, kemas terbuika dengan fragmen yang menuncing, Fragman dengan warna abu-abu kehilaman, masif, tekstur porfiriik, tersusan atas plagiokas, mineral opak dan gelas. Fragmennya berupa betuan beku andesit. Matriks dengan warna kuring kecoklatan, ukuran butir pasir sedang-tasar, sortasi baik, kemas tertutup, kompostsi feldspar, mineral opak, gelas vulkanik dengan nama lapangan batupasir tuf. Kenampakan mikroskopis pada sayatan tipis fragmen breksi dengan ciri warna kuring kecoklatan, dengan tekstur porfiriik, bentuk anbedral-subheriral, ukuran (0,2-2) mm terdiri dari plagloklas jenis Andesin (An 48) (65%), dan mineral opak (10%) sebaggi fenolicinya dan massa dasannya adalah gelas (25%), sehingga ramanya Andesit Porfir (Travis, 1955) (Lempiran Petrografi 1/125). Untuk matrikanya dengan warna kuning kecoklatan, tekstur klastik, ukuran butir (0,1-1,3) mm, kemas terbuka, bentuk subargular-subrounded, kemas terbuka terdiri dari Feldspar (40%), fragmen batuan (20%), Piroksen (15%), dan mineral opak (5%), Massa dasamya berupa gelas vulkanik (20%) yang umumnya telah lapuk menjadi lempung sehingga namanya Tufficacus Feldspalic Graywacke (Petiljohn, 1975) (Lampiran Petrografi 2/125).

Tabel 2. Asosiasi mineral batuan dengan unsur kimia airtanah (modifikasi dari Davis & De Wiest, 1966 dan Bowen, 1986).

No.	Unsur terlarut	Sumber / asosiasi mineral dan batuan	Keterangan	
1. Silika		Feldspar, kuarsa, mineral lempung, batuan volkanik, batuan granitik, dan mineral-mineral ferromagnesian silikat, silika seperti rijang dan opal.	Berkisar 1-30 mg/l tetapi bisa mencapai 100 mg/l; dalam air asin bisa mencapai 4.000 mg/l.	
2.	Besi	Mineral penyusun batuan beku seperti amfibol, mika, mineral ferromagnesian, piroksen, pirit, magnesit, Fe ₂ O ₃ ; mineral lempung, biotit, garnet, batupasir, mineral bijih besi, oksida / sulfida besi.	Biasanya pada air yang jenuh gas / zona acrasi di bawah 0,5 mg/l. Airtanah yang pH-nya <8 dapat mangandung 10-50 mg/l.	
3.	Magnesiu m	Berasal dari tanah dan sedimen, batuan sedimen / dolomit, mineral penyusun batuan beku (olivin, biotit, homblende, augit), batuan metamorf (serpentin, talk, diopsid, tremolit).	Biasanya berkisar 0,2–10 mg/l.	
4.	Kalsium	Terutama dari mineral dalam batuan sedimen asal laut (kalsit, aragonit, dolomit, anhidrit, gypsum), hasil pelapukan batuan beku / metamorf (apatit, wolastonit, fluorit, feldspar, amfibol, kelompok piroksen, olivin), mineral lempung.	Biasanya di bawah 100 mg/l; pada air asin bisa mencapai >75,000 mg/l.	
5.	Sodium / natrium	Feldspar (albit), mineral lempung, hasil evaporasi / halit, hasil pelapukan batuan beku / metamorf (nefelin, sodalit, stilbit, natrolit, jadeit, glaukofan, aegirit).	Pada umumnya di bawah 200 mg/l, 10.000 mg/l di air laut sampai 25.000 mg/l di air asin.	
6.	Potasium / kalium	Mineral lempung, mineral penyusun batuan beku / metamorf (ortoklas, mikroklin, mika, biotit, feldspatoid, leusit, nefelin), evaporit (silvit, niter).	Biasanya di bawah 10 mg/l; pada mata air panas di atas 100 mg/l dan mencapai 25.000 mg/l pada air asin.	
7.	Karbonat dan bikarbonat	CO ₂ dari atmosfer dan tanah, pelarutan batuan karbonat (batugamping dan dolomit), presipitasi CaCO ₃ .	Kandungan karbonat biasanya di bawah 20 mg/l tetapi dapat > 50 mg/l pada air bersodium. Kandungan bikarbonat biasanya < 500 mg/l tapi dapat melebihi 1000 mg/l pada air yang banyak mengandung CO ₂ .	
8.	Sulfat	Hasil oksidasi mineral sulfida pada batuan beku / volkanik, presipitasi atmosferik, organic shales, endapan evaporasi, pirit, markasit, gas-gas di daerah volkanik.	Biasanya di bawah 300 mg/l kecuali pada mata air yang bersifat asam; di beberapa air asin mencapai 20.000 mg/l.	
9.	Klorida	 Air lant purba Endapan evaporasi (halit) Hasil evaporasi hujan / salju Pelarutan atmosferik di daerah arid. Penyusupan air laut Batuan sedimen, sebagian kecil dari batuan beku / metamorf. 	Biasanya di bawah 10 mg/l di daerah pemukiman, di atas 1.000 mg/l di beberapa daerah kering.	
10.	Total zat padat	Mineral terlarut dalam air.	Biasanya di bawah 5.000 mg/l tetapi pada air asin dapat mencapai 300.000 mg/l.	

Tabel 3. Hasil analisis kimia mataair panas Parangwedang (BTKL DIY, 1998, dalam Nasruli, 2005).

Parameter	Hasil Uji	%
PН	6-7	
Cl (mg/l)	6528,6	75
SO ₄ (mg/l)	1122	20
HCO ₃ (mg/l)	204,05	5

Tabel 4. Hasil uji kimiawi air panas dari sumur gali di timur pemandian Parangwedang.

Hasil Uji	
7,3	
17	
1960	
7498,0	
2296,80	
132,31 616	
12,0215	
Tak terdeteksi	
<0,0258	
39,910	
17500	