

PRESENTASI KERJA PRAKTEK

PENGARUH TEMPERATURE TERHADAP KONSENTRASI AMONIAK PT. PERTAMINA GEOTHERMAL ENERGY

PROGRAM STUDI D-3 TEKNIK KIMIA
INSTITUT TEKNOLOGI PETROLEUM BALONGAN
INDRAMAYU
2023

LAYOUT PEMBAHASAN



 $\langle 1 \rangle$

LATAR BELAKANG DAN TUJUAN

 $\langle \mathbf{4} \rangle$

METODOLOGI

2

TINJAUAN TEORI

(5)

HASIL DAN PEMBAHASAN 3

PROFIL PERUSAHAAN

 $\langle 6 \rangle$

KESIMPULAN DAN SARAN



LATAR BELAKANG

Energi panas bumi merupakan energi sumber daya alam, di antaranya berupa air panas atau uap yang terbentuk dalam reservoir di dalam bumi melalui pemanasan air di bawah permukaan oleh batuan beku panas. Gas-gas utama dalam sistem Panas bumi antara lain : CO₂ (hampir 80%), H₂S, NH₃, H₂, CH₄, N₂, gas pengikut (*tracer*) seperti He, Ar, O2 dan senyawa hidrokarbon (C₂H₆).

Spektrofotometri UV-VIS merupakan metode analisis yang menggunakan panjang gelombang UV dan Visible sebagai area serapan untuk mendeteksi senyawa. Spektrofotometer digunakan untuk menentukan konsentrasi dari NH₃. Berdasarkan uraian tersebut penulis tertarik mengambil judul Pengaruh *Temperature* Terhadap Konsentrasi Amoniak (NH₃) dengan menggunakan alat Spektrofotometri UV-VIS.



TUJUAN



Mengetahui dan memahami kandungan *Non*Condensable Gas yang terdapat pada sampel panas bumi.



Memahami proses pengambilan sampel *Non Condensable Gas* di sumur X Pertamina Geothermal

Energy Area Kamojang.



Mengetahui pengaruh *temperature* terhadap konsentrasi Amoniak





1. Non Condensable Gas (NCG)

Berdasarkan sifat muatan elektriknya, unsur-unsur yang terlarut dalam fluida panas bumi dapat dibedakan menjadi tiga golongan, yaitu senyawa anion, kation, dan senyawa netral (NCG).

Berdasarkan sifat kimia dan fisika gas-gas yang terkandung dalam lapangan panas bumi dapat dibagi dua yaitu gas yang dapat larut (condensable gas) dan gas yang tidak dapat larut (non condensable gas). NCG dapat ditangani secara berbeda tergantung pada jenis pembangkit listrik panas bumi, spesies yang ada dalam gas, dan peraturan lingkungan setempat.



2. Amoniak

Amoniak, seperti NH₃ atau NH₄, selalu ada dalam air dan uap panas bumi. Amoniak dijumpai sebagai gas NH₃ atau zat terlarut NH₄. Amoniak (NH₃) kadar tinggi dapat dihasilkan dari kondensasi gas. Dapat terbentuk pada *deep fluid* pada sistem panas bumi yang berasosiasi dengan batuan sedimen. Amoniak merupakan senyawa kimia yang terdiri dari satu atom nitrogen dan tiga atom hidrogen terikat erat, dengan simbol kimia NH₃. Amoniak dapat mengambil bentuk cairan atau gas yang berbau tajam.



3. Metode Pengambilan Sampel ASTM E947-83

Pengambilan sampel *Non Condensable Gas* (NCG) dilakukan berdasarkan metode ASTM E947-83. Pengambilan sampel dilakukan dengan pencatatan data di lokasi sampling yang meliputi nama lokasi sampling, tekanan, dan suhu. Larutan NaOH 16% sebanyak 100 mL dimasukkan terlebih dahulu ke dalam botol flask (Botol *Giggenbach*), lalu dihampakan dengan menggunakan *vacuum pump* dan ditimbang. Pengambilan gas berdasarkan metode *Giggenbach* dan dimodifikasi berdasarkan lokasi sampling.



4. Larutan Standar

Kurva baku atau standar adalah kurva yang dihasilkan dari deret standar yang masih dalam batas linieritas untuk melakukan regresi linier. Kurva standar menunjukkan besarnya konsentrasi larutan sampel hasil pengukuran, menunjukkan hubungan antara konsentrasi larutan dan konduktivitas larutan.



5. Spektrofotometri UV/VIS

Spektrofotometri merupakan alat yang digunakan untuk mengukur absorbansi dengan cara melewatkan cahaya dengan panjang gelombang tertentu pada suatu objek kaca atau kuarsa yang disebut kuvet. kelebihan dari metode spektrofotometri UV-VIS yaitu waktu yang digunakan relatif singkat.

Prinsip Kerja Spektrofotometri UV/VIS

Apabila cahaya monokromatik melalui suatu media (larutan), maka sebagian cahaya tersebut diserap (I), sebagian dipantulkan (Ir), dan sebagian lagi dipancarkan (It).



Spektrofotometri UV/VIS

METODOLOGI



Pada tanggal 2 - 31 januari 2023 pelaksanaan kerja praktek yang berjudul Pengaruh *Temperature* Terhadap Konsentrasi Amoniak.

Pengambilan Data

Data – data diperoleh dengan melakukan percobaan Pengaruh Temperature Pada Konsentrasi Amoniak meliputi sampel amoniak, pembuatan larutan standar ammonium 8 ppm, larutan standar.

Pengolahan Data

Adapun alat yang digunakan adalah *Beaker Glass*, Pipet Volume, Pipet Tetes, Labu Ukur, *Thermometer*, *Hot Plate*. Bahan yang digunakan adalah *Aquadest*, H₂SO₄ 0,02 N, Larutan Standar Ammonium 1000 mg/l, NaOH 16%, *Nessler*, Larutan Standar 0,3 ppm - 5 ppm.





PROFIL PERUSAHAAN

Nama Perusahaan : PT Pertamina Geothermal Energy

Nama Panggilan : PT PGE

Status Perusahaan : Entitas Anak Pertamina

Bidang Usaha : Pengusahaan Tenaga Panas Bumi

Tanggal Pendirian : 12 Desember 2006

Alamat : Jl. Raya Kamojang PO BOX 120, Garut 44101, Jawa Barat

Telepon : (022) 780688

Faks : 022-780637

Email : pcc@pertamina.com

Website : www.pge.pertamina.com





PROFIL PERUSAHAAN

Visi dan Misi

Visi

"World Class Green Energy Company with Largest Geothermal Capacity Globally"

Misi

- Menciptakan nilai dengan memaksimalkan pengelolaan
 end-to-end potensi panas bumi beserta produk turunannya.
- Mendukung dan berpartisipasi dalam agenda dekarbonasi nasional dan global.







1. Kandungan Non Condensable Gas

Uap panas bumi mengandung spesies gas tak terkondensasi (NCG) yang berbeda di setiap lokasi, bergantung pada karakteristik reservoir. *Non Condensable Gas* (NCG) adalah gas yang tidak dapat dikondensasikan dari fluida panas bumi. *Non Condensable Gas* (NCG) pada lapangan panas bumi area kamojang mengandung senyawa – senyawa seperti CO₂, H₂S, H₂, N₂, CH₄, NH₃, dan Ar, tetapi spesies lain juga dapat hadir pada tingkat rendah.





2. Pengambilan Sampel Metode ASTM E947-83

Pengambilan sampel NCG dari sumur kamojang mengacu pada metode ASTM E947-83, pertama dilakukan pencatatan data di lokasi sampling. sampel diambil dari titik *sampling* dapat berupa pipa atau keran yang dihubungkan pada kondensor. Pada proses sampling dihasilkan uap kering yang terkondensasi menjadi fasa cair kemudian ditampung ke dalam botol *giggenbach* yang sudah berisi larutan NaOH 16%.



Proses sampling

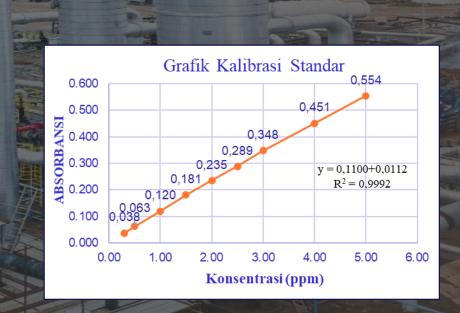




3. Larutan Standar

Larutan standar adalah larutan yang telah diketahui konsentrasinya, dimana larutan standar ini dijadikan sebagai kurva baku.

Std (ppm)	Abs
0,30	0,038
0,50	0,063
1,00	0,120
1,50	0,181
2,00	0,235
2,50	0,289
3,00	0,348
4,00	0,451
5,00	0,554
Persamaan regresi linear	y = ax + b
Slope (a)	0,1100
Intercept (b)	0,0112
$R^{\overline{2}}$	0,9992



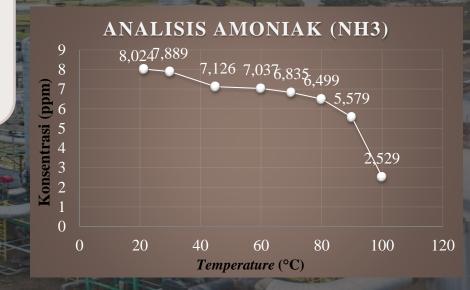




4. Analisis Sampel Amoniak

Grafik menunjukan semakin tinggi t*emperature*, maka konsentrasi yang didapat semakin menurun. Pada temperature 100°C didapatkan konsentrasi Amoniak (NH₃) 2,529 ppm.

Temperature (°C)	Konsentrasi (ppm)
21,3°C	8,024
30°C	7,889
45°C	7,126
60°C	7,037
70°C	6,835
80°C	6,499
90°C	5,579
100°C	2,529



Grafik Analisis Amoniak dengan Spektrofotometri UV/VIS

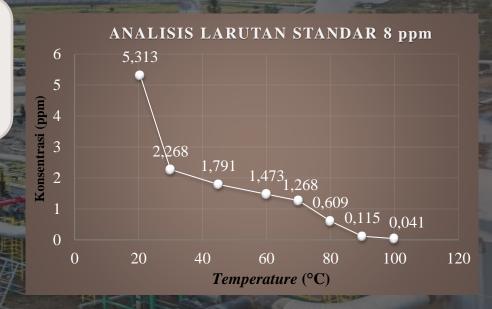




5. Analisis Larutan Standar Ammonium 8 ppm

Hasil analisis larutan standar ammonium 8 ppm yaitu penurunan konsentrasi yang stabil dengan *temperature* 100°C didapatkan konsentrasi 0,041 ppm.

Temperature (°C)	Konsentrasi (ppm)
20,5°C	5,313
30°C	2,268
45°C	1,791
60°C	1,473
70°C	1,268
80°C	0,609
90°C	0,115
100°C	0,041



Grafik Analisis Larutan Standar 8 ppm dengan Spektrofotometri UV/VIS

KESIMPULAN

- 1. Kandungan yang terdapat pada *non condensable gas* diantaranya CO₂, H₂S, H₂, N₂, CH₄, NH₃, dan Ar.
- 2. Pengambilan sampel *non condensable gas* menggunakan metode ASTM E947-83, sampel diambil dari titik *sampling* dapat berupa pipa atau keran yang dihubungkan pada kondensor dan uap yang terkondensasi berubah fasanya dari gas menjadi cair. Kemudian ditampung dalam botol *giggenbach* yang terisi NaOH 16%.
- 3. Hasil analisis sampel amoniak didapatkan pada *temperature* 21,3°C = 8,024 ppm, 30°C = 7,889 ppm, 45°C = 7,126 ppm, 60°C = 7,037 ppm, 70°C = 6,835 ppm, 80°C = 6,499 ppm, 90°C = 5,579 ppm, 100°C = 2,529 ppm. Hasil analisis larutan standar 8 ppm didapatkan pada *temperature* 20,5°C = 5,313 ppm, 30°C = 2,268 ppm, 45°C = 1,791 ppm, 60°C = 1,473 ppm, 70°C = 1,268 ppm, 80°C = 0,609 ppm, 90°C = 0,115 ppm, 100°C = 0,041 ppm.



SARAN

Bagi Mahasiswa yang akan melaksanakan Kerja Praktek di Laboratorium Uji Mutu PT. Pertamina Geothermal Energy Area Kamojang alangkah baiknya untuk melakukan penelitian analisis tentang kation dan diharapkan memakai alat pelindung diri dan mengetahui zat-zat yang berbahaya supaya mencegah terjadinya kecelakaan dalam praktik.





TERIMAKASIH

