



## DAFTAR ISI

HALAMAN MUKA .....	i
PERNYATAAN BEBAS PLAGIARISME .....	ii
HALAMAN PENGESAHAN .....	iii
HALAMAN TUGAS .....	iv
HALAMAN PERSEMBAHAN .....	v
KATA PENGANTAR .....	vi
DAFTAR ISI .....	viii
DAFTAR GAMBAR .....	xi
DAFTAR TABEL .....	xiii
DAFTAR LAMPIRAN .....	xiv
DAFTAR LAMBANG DAN SINGKATAN .....	xv
INTISARI .....	xvi
ABSTRACT .....	xvii
BAB I PENDAHULUAN .....	1
I.1.    Latar Belakang .....	1
I.2.    Perumusan Masalah .....	5
I.3.    Tujuan .....	5
I.4.    Manfaat .....	6
BAB II KAJIAN PUSTAKA .....	7
II.1.    Intrusi Air Laut di Kota Semarang .....	7
II.2.    Aplikasi Isotop Alam dalam Mengetahui Intrusi Air Laut .....	10
BAB III DASAR TEORI .....	12
III.1.    Atom dan Isotop .....	12
III.1.1.    Atom .....	12
III.1.2.    Isotop .....	13
III.1.3.    Isotop Alam dan Isotop Buatan .....	13
III.1.4.    Isotop sebagai Perunut .....	14
III.1.5.    Isotop Alam dalam Siklus Hidrologi .....	15
III.2.    Siklus Hidrologi dan Fraksinasi Isotop .....	18
III.2.1.    Siklus Hidrologi .....	18
III.2.2.    Fraksinasi Isotop .....	22



III.3. Hidrologi Airtanah, Aluvium dan Akuifer.....	24
III.3.1. Hidrologi Airtanah.....	24
III.3.2. Aluvium.....	25
III.3.3. Akuifer .....	26
III.4. Wilayah Kota Semarang .....	33
III.5. Aplikasi Isotop Alam .....	36
III.5.1. Penentuan Asal Usul Airtanah .....	36
III.5.2. Standar.....	37
III.5.3. <i>Global Meteoric Water Line</i> .....	38
III.6. <i>Liquid-Water Stable Isotope Analyzer</i> .....	39
III.7. Intrusi Air Laut .....	40
III.7.1. Perhitungan Persentase (%) Air Laut yang Mengintrusi Airtanah .....	43
III.7.2. Daya Hantar Listrik (DHL) .....	45
III.7.3. Salinitas .....	46
III.7.4. Rasio Salinitas- $\delta^{18}\text{O}$ .....	49
III.7.5. Rasio Molar ( $\text{Ca}^{2+}+\text{Mg}^{2+}$ )/ $\text{SO}_4^{2-}$ dan $\text{Na}^+/\text{Cl}^-$ .....	50
III.7.6. Rasio Klorida-Bikarbonat.....	51
III.8. Delineasi .....	52
III.9. Hipotesis .....	52
BAB IV PELAKSANAAN PENELITIAN .....	53
IV.1. Waktu dan Tempat Penelitian .....	53
IV.2. Alat dan Bahan Penelitian.....	55
IV.2.1. Alat dan Bahan Uji Daya Hantar Listrik (DHL) .....	55
IV.2.2. Alat dan Bahan Uji Klorida ( $\text{Cl}^-$ ).....	55
IV.2.3. Alat dan Bahan Uji $\text{Ca}^{2+}$ dan $\text{Mg}^{2+}$ .....	55
IV.2.4. Alat dan Bahan Uji $\text{SO}_4^{2-}$ .....	55
IV.2.5. Alat dan Bahan Uji $\text{Na}^+$ .....	55
IV.2.6. Alat dan Bahan Uji $\text{CO}_3^-$ dan $\text{HCO}_3^-$ .....	55
IV.2.7. Alat dan Bahan Uji Kandungan Isotop Sampel .....	56
IV.3. Tata Laksana Penelitian.....	56
IV.3.1. Pengambilan Sampel.....	56
IV.3.2. Analisis Kandungan Kimia Sampel .....	58
IV.3.3. Analisis Kandungan Isotop Sampel .....	58
IV.4. Rencana Analisis Hasil.....	61



BAB V HASIL DAN PEMBAHASAN .....	63
V.1. Koordinat Pengambilan Sampel Airtanah .....	63
V.2. Analisis Komposisi Deuterium dan Oksigen-18 untuk Menentukan <i>Genesis</i> Airtanah.....	63
V.3. Analisis Komposisi Deuterium dan Oksigen-18 untuk Menentukan Intrusi Air Laut pada Airtanah .....	68
V.4. Analisis Kimia untuk Menentukan Intrusi Air Laut .....	71
V.4.1. Daya Hantar Listrik (DHL) .....	74
V.4.2. Salinitas .....	75
V.4.3. Rasio Salinitas- $\delta^{18}\text{O}$ .....	76
V.4.4. Rasio Molar ( $\text{Ca}^{2+}+\text{Mg}^{2+}$ )/ $\text{SO}_4^{2-}$ dan $\text{Na}^+/\text{Cl}^-$ .....	79
V.4.5. Rasio Klorida-Bikarbonat.....	80
BAB VI KESIMPULAN DAN SARAN.....	92
VI.1. Kesimpulan .....	92
VI.2. Saran.....	93
DAFTAR PUSTAKA .....	94
LAMPIRAN.....	100



## DAFTAR GAMBAR

Gambar 1.1. Distribusi air di Bumi.....	1
Gambar 2.1. Tingkat konsentrasi klorida (Cl) pada tahun 1992. ....	8
Gambar 2.2. Grafik tingkat konsentrasi klorida (Cl) di sumur pantau (a). STM Perkapalan dan (b) PRPP. ....	9
Gambar 3.1. Model atom Rhutherford.....	12
Gambar 3.2. Siklus air secara global.....	19
Gambar 3.3. Blok diagram yang merepresentasikan sistem hidrologi global.....	22
Gambar 3.4. Proses fraksinasi isotop. ....	24
Gambar 3.5. Proses terjadinya Aluvium.....	26
Gambar 3.6. Akuifer tertekan dan tak tertekan. ....	29
Gambar 3.7. Akuifer bocor. ....	30
Gambar 3.8. Akuifer melayang. ....	31
Gambar 3.9. Akuifer berdasarkan sifat fisik dan kedudukannya dalam kerak bumi (Kruseman dan deRieder, 1994).....	32
Gambar 4.1. Pencitraan lokasi pengambilan sampel. ....	53
Gambar 4.2. Skema diagram alir pelaksanaan penelitian.....	56
Gambar 4.3. <i>Liquid-water stable isotop analyzer</i> LGR DLT-100. ....	58
Gambar 4.4. Vial.....	59
Gambar 4.5. Posisi sampel pada <i>autosampler</i> . Vial bertutup biru merupakan sampel airtanah, sedangkan vial bertutup putih merupakan sampel standar.....	60
Gambar 4.6. Kalibrasi spektrum kerja. ....	60
Gambar 5.1. Grafik komposisi $\delta^{18}\text{O}$ dengan $\delta\text{D}$ .....	66
Gambar 5.2. Nilai DHL <i>versus</i> Jarak. ....	74
Gambar 5.3. Nilai salinitas <i>versus</i> Jarak. ....	75
Gambar 5.4. Hubungan antara $\text{Cl}^-$ dengan $\delta^{18}\text{O}$ . ....	78
Gambar 5.5. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan analisis isotop.....	83
Gambar 5.6. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan nilai DHL (Sunarno Simoun, 1999). ....	83
Gambar 5.7. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan nilai salinitas (Todd, 1980).....	84
Gambar 5.8. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan rasio $\text{Cl}^-$ vs. $\delta^{18}\text{O}$ .....	84
Gambar 5.9. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan rasio molar $(\text{Ca}^{2+}+\text{Mg}^{2+})/\text{SO}_4^{2-}$ dan $\text{Na}^+/\text{Cl}^-$ (Richter, 1987). ....	85
Gambar 5.10. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan rasio molar $\text{Na}^+/\text{Cl}^-$ (Bear <i>et al.</i> , 1999)...	85
Gambar 5.11. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan rasio klorida-bikarbonat (ratio Simpson).	
	86



UNIVERSITAS  
GADJAH MADA

**Aplikasi Teknologi Isotop Stabil untuk Delineasi Batas Intrusi Air Laut pada Akuifer Tertekan  
(Confined Aquifer) Wilayah Aluvium Kota Semarang**

MUHAMMAD KAYYIS ARHAM, Dr. Ir. Agus Budhie Wijatna, M.Si.; Drs. Satrio, M.T.

Universitas Gadjah Mada, 2015 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

Gambar 5.12. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan berdasarkan rasio klorida-bikarbonat dan DHL.....	87
Gambar 5.13. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan di wilayah Kota Semarang. ....	89
Gambar 5.14. Delineasi batas intrusi air laut (peta aluvium Kota Semarang) pada airtanah akuifer tertekan di wilayah Kota Semarang. ....	89
Gambar 5.15. Delineasi batas intrusi air laut (pencitraan <i>Google Earth</i> ) pada airtanah akuifer tertekan serta koordinat lokasi (pin hitam) ditemukannya tanaman kelapa dan tanaman bakau. ....	91



UNIVERSITAS  
GADJAH MADA

Aplikasi Teknologi Isotop Stabil untuk Delineasi Batas Intrusi Air Laut pada Akuifer Tertekan  
(Confined Aquifer) Wilayah Aluvium Kota Semarang

MUHAMMAD KAYYIS ARHAM, Dr. Ir. Agus Budhie Wijatna, M.Si.; Drs. Satrio, M.T.

Universitas Gadjah Mada, 2015 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

## DAFTAR TABEL

Tabel 1.1. Estimasi distribusi air secara global .....	2
Tabel 1.2. Penggunaan air berdasarkan jumlah kepala keluarga (KK) di kecamatan-kecamatan Kota Semarang.....	4
Tabel 3.1. Kelimpahan Isotop Hidrogen, Oksigen dan Karbon dalam Sistem Hidrologi.	17
Tabel 3.2. Karakteristik fisik dari $^1\text{H}_2^{16}\text{O}$ , $\text{D}_2^{16}\text{O}$ dan $^1\text{H}_2^{18}\text{O}$ .	23
Tabel 3.3. Komposisi isotop referensi standar internasional.	38
Tabel 4.1. Lokasi pengambilan sampel airtanah.	54
Tabel 5.1. Komposisi deuterium dan oksigen-18 dari tiap sampel.....	64
Tabel 5.2. Lokasi pengambilan sampel airtanah.	65
Tabel 5.3. Hasil perhitungan persentase intrusi air laut.	69
Tabel 5.4. Hasil analisis kimia sampel airtanah.	72
Tabel 5.5. Nilai $\text{Cl}^-$ , $\delta^{18}\text{O}$ dan jarak dari pantai.	76
Tabel 5.6. Nilai Rasio Molar $(\text{Ca}^{2+}+\text{Mg}^{2+})/\text{SO}_4^{2-}$ dan $\text{Na}^+/\text{Cl}^-$ sampel.	79
Tabel 5.7. Nilai rasio klorida-bikarbonat.....	80
Tabel 5.8. Kesimpulan hasil analisis isotop dan analisis kimia.	87
Tabel 5.9. Koordinat lokasi terdapatnya tanaman kelapa dan tanaman bakau.....	90



UNIVERSITAS  
GADJAH MADA

Aplikasi Teknologi Isotop Stabil untuk Delineasi Batas Intrusi Air Laut pada Akuifer Tertekan

(Confined Aquifer) Wilayah Aluvium Kota Semarang

MUHAMMAD KAYYIS ARHAM, Dr. Ir. Agus Budhie Wijatna, M.Si.; Drs. Satrio, M.T.

Universitas Gadjah Mada, 2015 | Diunduh dari <http://etd.repository.ugm.ac.id/>

## **DAFTAR LAMPIRAN**

### **Lampiran A**

A.1. Peta Wilayah Aluvium Kota Semarang .....	101
A.2. Peta Lokasi Titik Sampel pada Wilayah Aluvium Kota Semarang (Pencitraan <i>Google Earth</i> ) .....	102

### **Lampiran B**

B.1. Perhitungan Analisis Isotop D dan $^{18}\text{O}$ dalam Sampel Air.....	103
--	-----

### **Lampiran C**

C.1. Perhitungan Standar dan Rasio Aktual .....	108
C.2. Perhitungan Standar Deviasi.....	111
C.3. Perhitungan Percampuran antara Dua Reservoir pada Tabel 5.1.....	113

### **Lampiran D**

D.1. Hasil Analisis Kimia Sampel Airtanah .....	115
---	-----

### **Lampiran E**

E.1. Alat dan Bahan Uji .....	120
E.2. Tata Laksana Analisis Kimia Sampel .....	124