

# Editorial Board

## Editor in Chief

[I Wayan Sutapa](#)

## Editorial in Board

[Hanoch J. Sohilait](#) (Organic Chemistry)

[Dominggus Malle](#) (Biochemistry)

[Yusthinus T. Male](#) (Inorganic / Computational Chemistry)

[Nikmans Hattu](#) (Analytical Chemistry)

[Catherina M. Bijang](#) (Inorganic / Material Chemistry)

[Serly J. Sekewael](#) (Chemical Physics / Material Chemistry)

[A. Netty Siahaya](#) (Environmental Chemistry)

[A. Bandjar](#) (Environmental Chemistry)

[M.F.J.D.P. Tanasale](#) (Physical chemistry)

[Eirene G. Fransina](#) (Biochemistry)

[Immanuel B.D. Kapelle](#) (Organic Chemistry / Natural Product)

[Mario R. Sohilait](#) (Organic Chemistry / Computational Chemistry)

## Editorial Board of Experts

[Koichiro SHIOMORI](#) (Applied Chemistry Department, Faculty of Engineering, University of Miyazaki-Japan)

[Amanda Reichelt-Brushett](#) (University of Southern Cross, Australia)

[Karna Wijaya](#) (Universitas Gadjah Mada, Indonesia)

[Muhamad A. Martoprawiro](#) (Bandung Institute of Technology, Indonesia)

[Abdul Wahid Wahab](#) (Hasanudin University, Indonesia)

[Muhammad Nurdin](#) (Halu Oleo University, Indonesia)

[Dwi Siswanta](#) (Universitas Gadjah Mada, Indonesia)

[Ruslin Hadanu](#) (Pattimura University, Indonesia)

[Aman Sentosa Panggabean](#) (Mulawarman University, Indonesia)

[Meytij Jeanne Rampe](#) (Manado State University, Indonesia)

[Elvina Dhiaul Iftitah](#) (Brawijaya University, Indonesia)

## Publication Support

[Nelson Gasperzs](#) : **Layout Editor** [Semuel S. Pada](#): **Copyeditor** [Shielda N. Joris](#): **Proofreader**

Terakreditasi

S4

Sinta score

## JOURNAL DETAILS

[Focus & Scope](#)  
[Editorial Board](#)  
[Reviewer Board](#)  
[Article Processing Charge](#)  
[Online Submission](#)  
[Author Guidelines](#)  
[Publication Ethics](#)  
[Plagiarism Screening](#)  
[Peer Review Process](#)  
[Open Access Policy](#)  
[Copyright Notice](#)  
[Order Journal](#)

## SUBMIT GUIDELINES

[Petunjuk Dalam Bahasa Indonesia](#)  
[Instruction in English](#)

## TEMPLATES

[English Template](#)  
[Template Bahasa Indonesia](#)

## INDEXED BY

# REVIEWER BOARD

## PERSONS

**Koichiro SHIOMORI** 

Applied Chemistry Department, Faculty of Engineering, University of Miyazaki, JAPAN

[Curriculum Vitae](#)



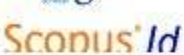



**Amanda Reichelt-Brushett** 

Southern Cross University, Australia

[Curriculum Vitae](#)

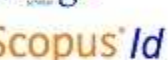





**Abdul Wahid Wahab** 

Department of Chemistry, Universitas Hasanuddin, Makassar, Indonesia

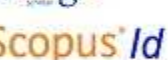




**Muhammad Nurdin** 

Department of Chemistry, Halu Oleo University, Indonesia

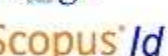




**Dwi Siswanta** 

Department of Chemistry, Universitas Gadjah Mada, Indonesia

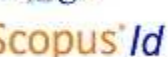




**Elvina Dhiaul Iftitah** 

Department of Chemistry, Brawijaya University, Malang, Indonesia





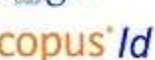
<https://scopus.com/citations?user=V3SrcV8AAAAJ&hl=id>

**Aman Sentosa Pangabea** 

Chemistry Department, Faculty Mathematics and Natural Science, University of Mulawarman, Indonesia

[Curriculum Vitae](#)





**Meytij Jeanne Rampe** 

Department of Chemistry, Manado State University, Manado, Indonesia





**Hanock Julianus Sohilait** 

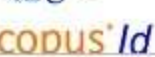
Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia.



**Dominggus Malle** 

Pattimura University-Ambon, Maluku, Indonesia





**Serly Jolanda Sekewael** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia.





**Cenny Putnarubun** 

Chemistry, Tual State Fisheries Polytechnic-Maluku, Indonesia





**M.F.J.D.P. Tanasale** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia.



**A. Netty Siahaya** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia.



**Nikmans Hattu** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia.


---

**Ruslin Hadanu** 

3 Pattimura University-Ambon, Indonesia

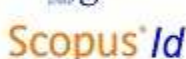




**Ponco Iswanto** 

Department of Chemistry, Universitas Jenderal Soedirman, Purwokerto-Indonesia





**Yusthinus Male** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia






**Catherina M. Bijang** 

Department of Chemistry, Pattimura University, Indonesia







### Distribusi Kandungan Logam Berat Pb dan Cd pada Sedimen Sepanjang Muara Sungai dan Laut Perairan Spermonde, Sulawesi Selatan, Indonesia

Distribution of Pb and Cd Heavy Metal Content in Sediments Along the River Estuary and Spermonde Waters, South Sulawesi, Indonesia

Waode Rustiah, Alfian Noor, Maming Maming, Muhammad Lukman, Nurfadillah Nurfadillah

1-8

[Download PDF](#)

[Abstract 0](#) | [Download PDF 0](#) |

### Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico

Study of Potential of 1-N-Substituted Pyrazoline Analogues of Thiosemicarbazones as Antiamoebic Agent using In Silico Screening

Akram La Kilo, La Ode Aman, Ismail Sabihi, Jafar La Kilo

9-16

[Download PDF](#)

[Abstract 0](#) | [Download PDF 0](#) |

### Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Metanol Biji Kesumba Keling (*Bixa orellana* L)

Antioxidant Activity Test Of Methanol Extract Of Kesumba Keling (*Bixa orellana* L) Seeds

Fensia Analda Souhoka, Nikmans Hattu, Marsye Huliselan

17-23

[Download PDF](#)

[Abstract 0](#) | [Download PDF 0](#) |

### Senyawa Triterpenoid dari Ekstrak N-heksana Daun Kelor (*Moringa oleifera* Lamk.) dan Uji Aktivitas Antibakteri Terhadap *Staphylococcus aureus* dan *Escherichia coli*

Triterpenoid Compound From n-Hexane Extract of Kelor Leaves (*Moringa oleifera* Lamk.) And Antibacterial Activity Test Against *Staphylococcus aureus* and *Escherichia coli*

Yuszda Salimi, Nurhayati Bialangi, Widysusanti Abdulkadir, Boima Ramses Parulian

24-32

[Download PDF](#)

[Abstract 0](#) | [Download PDF 0](#) |

### Penentuan Model Adsorpsi Metil Merah pada Karbon Aktif berbasis Torefaksi Arang Batubara

Model Determination of Methylene Blue Adsorption on *Jatropha Curcas* L.-based Activated Carbon

Antonius Indarto, Yansen Hartanto, Aditya Putranto, Rendi Bunaidi

33-42

[Download PDF](#)

[Abstract 0](#) | [Download PDF 0](#) |

Editorial Board  
Reviewer Board  
Article Processing Charge  
Online Submission  
Author Guidelines  
Publication Ethics  
Plagiarism Screening  
Peer Review Process  
Open Access Policy  
Copyright Notice  
Order Journal

#### SUBMIT GUIDELINES

Petunjuk Dalam Bahasa Indonesia  
Instruction in English

#### TEMPLATES

English Template  
Template Bahasa Indonesia

#### INDEXED BY



#### SUPPORTING TOOLS



STUDI POTENSI PIRAZOLIN TERSUBSTITUSI 1-N DARI TIOSEMIKARBAZON  
SEBAGAI AGEN ANTIAMUBA MELALUI UJI *IN SILICO*

Study of Potential of 1-N-Substituted Pyrazoline Analogues of Thiosemicarbazones as  
Antiamoebic Agent using In Silico Screening

Akram La Kilo<sup>1\*</sup>, La Ode Aman<sup>1</sup>, Ismail Sabihi<sup>2</sup>, Jafar La Kilo<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Chemistry Study Program, Faculty of Mathematics and Natural Sciences, Gorontalo State University,  
Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo

<sup>2</sup>Chemical Education Study Program, Faculty of Mathematics and Natural Sciences, Gorontalo State  
University,, Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo

\*Corresponding author, e-mail: akram@ung.ac.id

Received: Mar. 2019 Published: Jul. 2019

ABSTRACT

This Research aims to study Quantitative Structure-Activity Relationship (QSAR) of pyrazoline analogues, designing the new potential compounds as antiamoebic and study the interactions between the new compounds and the drugs target by molecular docking approach. This research was a theoretical research using computational chemistry method. The object of research was 21 novel of 1-N-substituted pyrazoline analogues of thiosemicarbazones with their antiamoebic biological activity. The data of research was obtained from quantum chemistry calculation and statistically analysis using Multiple Linear Regression (MLR). The resulting QSAR equation was  $\text{Log IC}_{50} = 0.869 + (0.081 \times \text{TPSA}) + (0.018 \times \text{HF}) + (0.527 \times \text{E-HOMO}) + (3.378 \times \text{E-LUMO}) + (-16.938 \times \text{Glob}) + (0.234 \times \text{Log P})$ , with statistic parameters of  $n = 21$ ;  $R^2 = 0.933$ ;  $\text{SEE} = 0.14558$ ;  $F_{\text{Hitung}}/F_{\text{Tabel}} = 8.607$ ;  $\text{PRESS} = 0.491$ . This equation was used as a basic for designing and predicting the new antiamoebic compounds of pyrazoline analogues. The design of new compound of two lead compounds with the Topliss resulted 5 of 18 new compounds having theoretical better activity than the lead compound. Molecular docking study indicated that all of the best compounds have ability to bind to drug target macromolecule.

**Keywords:** Antiamoebic, In Silico, QSAR, Molecular Docking

PENDAHULUAN

Senyawa heterosiklik yang telah banyak dieksplorasi untuk pengembangan molekul obat dalam farmasi adalah pirazolin (Sharma dkk., 2014). Pirazolin adalah turunan dihidropirazol yang merupakan senyawa golongan azol dengan struktur heterosiklik-5 yang mengandung 2 atom nitrogen (Bhoyar dkk., 2011). Pirazolin diketahui mempunyai bioaktivitas seperti antiinflamasi, antimikroba, antibakteri, antidiabetes, dan antipiretik (Mangeron, 2006).

Setiap senyawa turunan pirazolin memiliki aktivitas biologis tertentu sesuai jenis substituen yang terdapat di dalamnya. Turunan pirazolin yang potensial sebagai antiamuba diantaranya adalah analog Pirazolin dari thiosemicarbazon. Abid dan Azam (2005) telah melaporkan bahwa senyawa analog Pirazolin tersubstitusi 1-N dari thiosemicarbazon memiliki nilai aktivitas antiamuba yang lebih baik daripada *metronidazole* yang merupakan obat yang

umumnya digunakan untuk mengobati penyakit amubiasis.

Amubiasis merupakan suatu infeksi yang disebabkan oleh protozoa saluran cerna, yakni *Entamoeba histolytica* (*E. histolytica*). Penyakit ini adalah penyebab utama ketiga kematian akibat penyakit parasit di seluruh dunia setelah malaria dan *schistosomiasis*. Menurut estimasi, sekitar 48 juta individu di seluruh dunia menderita amubiasis. Di Indonesia, prevalensi *Entamoeba histolytica* sekitar 10-18% (Widyastuti, 2011).

Proses penemuan dan pengembangan obat antibiotik baru memerlukan waktu sepuluh tahun yang meliputi tiga tahun untuk penemuan (*discovery*) dan tujuh tahun untuk pengembangan. Proses penemuan obat antibiotik baru memerlukan langkah-langkah eksperimen yang meliputi desain, sintesis, purifikasi, identifikasi dan uji aktivitas. Setiap langkah dalam penemuan obat antibiotik baru sangat kompleks, membutuhkan biaya besar dan waktu

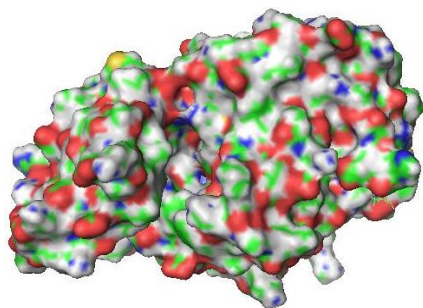
yang lama serta kemungkinan kesalahannya besar (Damme, 2009).

Aplikasi metode kimia komputasi dalam aktivitas penemuan dan pengembangan senyawa obat baru telah menjadi populer. Hal ini dikarenakan metode yang juga disebut *in silico* ini menawarkan strategi ekonomis dan upaya efektif untuk penemuan obat baru dengan memanfaatkan kemampuan komputer dalam melakukan simulasi dan kalkulasi seperti optimasi aktivitas, geometri, dan reaktivitas, sebelum senyawa disintesis secara eksperimental.

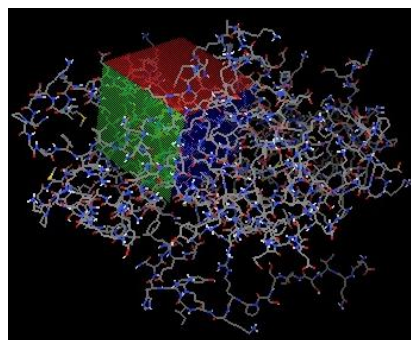
Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas (HKSA) atau *Quantitative Structure-Activity Relationship* (QSAR) merupakan analisis pencarian keterkaitan antara aktivitas biologis dari suatu seri senyawa dengan sifat fisikokimia yang diekspresikan dengan persamaan matematis (Putri dan Tahir, 2004). Metode statistik yang lazim digunakan dalam kajian HKSA adalah Regresi Linier Berganda atau *Multiple Linear Regression* (MLR). Filosofi *molecular docking* didasarkan pada pemanfaatan informasi struktur target (reseptor) maupun sifat fisikokimia ligan (obat) untuk melakukan uji interaksi senyawa obat pada prediksi sisi aktif protein (Pranowo, 2009).

## METODOLOGI

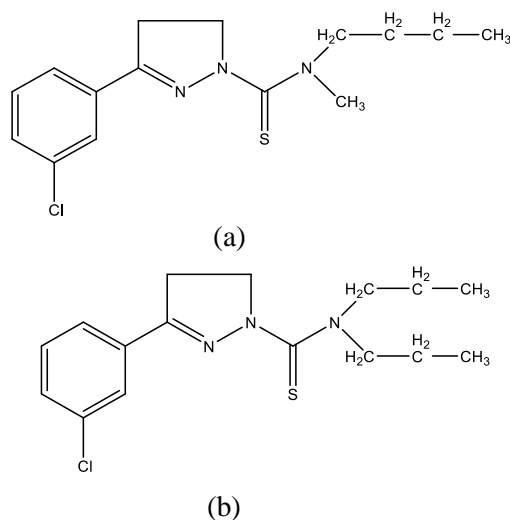
Penelitian ini menggunakan metode HKSA yang dikembangkan oleh Hancsh, dengan bantuan aplikasi MOE yang memiliki fasilitas analisis QSAR. Teknik analisis data yang digunakan untuk menentukan persamaan HKSA adalah statistika Regresi Linier berganda atau *Multiple Linear Regression* (MLR).



Gambar 1. Struktur molekul reseptor EHOASS (visualisasi PyMOL)

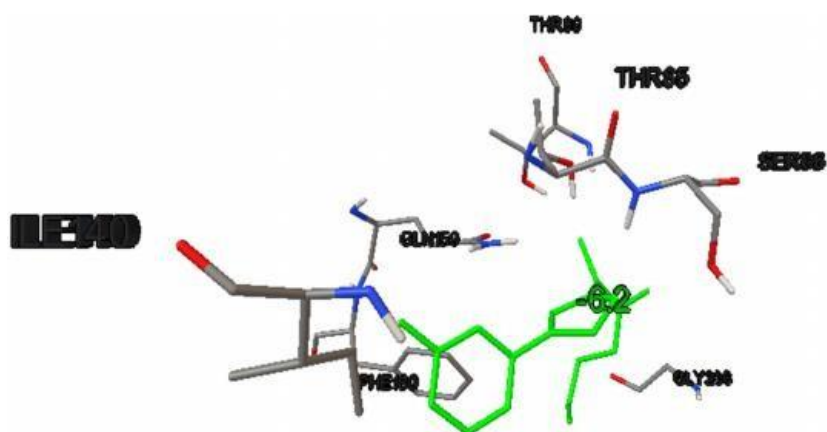


Gambar 2. Grid box docking pada aplikasi *AutoDock Tools 4.2.6*

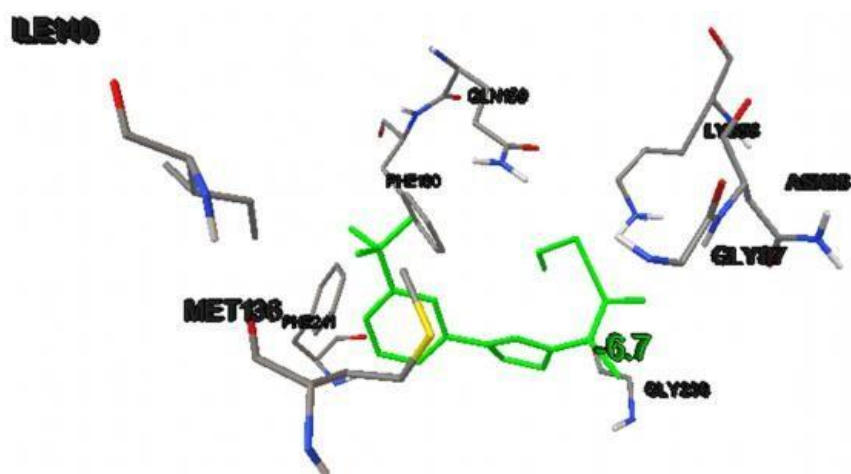


Gambar 3. (a) Senyawa penuntun 15, (b) Senyawa penuntun 21

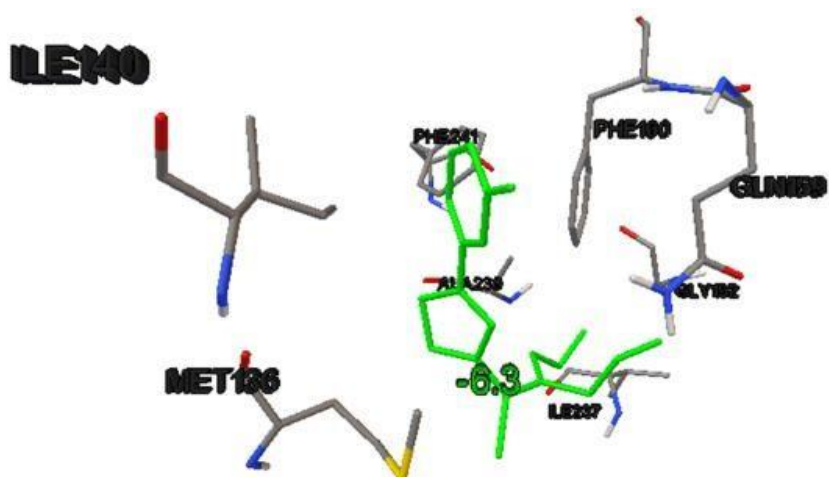
Analisis ini dilakukan dengan bantuan *software* SPSS versi 21.0, dimana variabel terikat ( $y$ ) adalah nilai logaritma aktivitas biologis ( $\log IC_{50}$ ) senyawa turunan pirazolin dan variabel bebas ( $x$ ) adalah deskriptor. Luaran hasil analisis regresi linier berganda adalah parameter statistik berbagai model kombinasi deskriptor yang dihubungkan dengan nilai  $\log IC_{50}$ , yakni nilai koefisien korelasi ( $r$ ), koefisien determinasi ( $r^2$ ), *Standard Error of Estimate* (SEE) dan nilai Fischer ( $F_{hitung}$ ). Persamaan HKSA digunakan untuk merancang usulan senyawa baru turunan pirazolin yang memiliki aktivitas biologis (antiamuba) yang lebih efektif. Interaksi antara senyawa yang diusulkan dengan reseptor obat dikaji menggunakan metode *molecular docking* dengan bantuan perangkat lunak *AutoDock Tools 4.2.6* dan *AutoDock Vina*.



Gambar 4. Interaksi Ligan A1 dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS

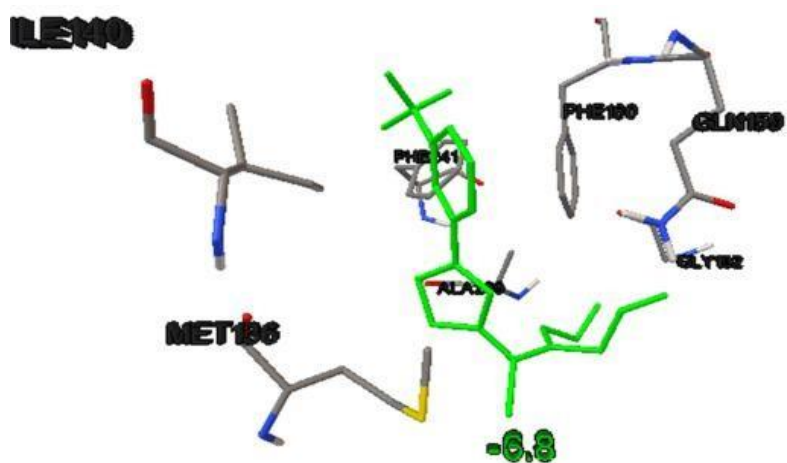


Gambar 5. Interaksi Ligan A4 dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS

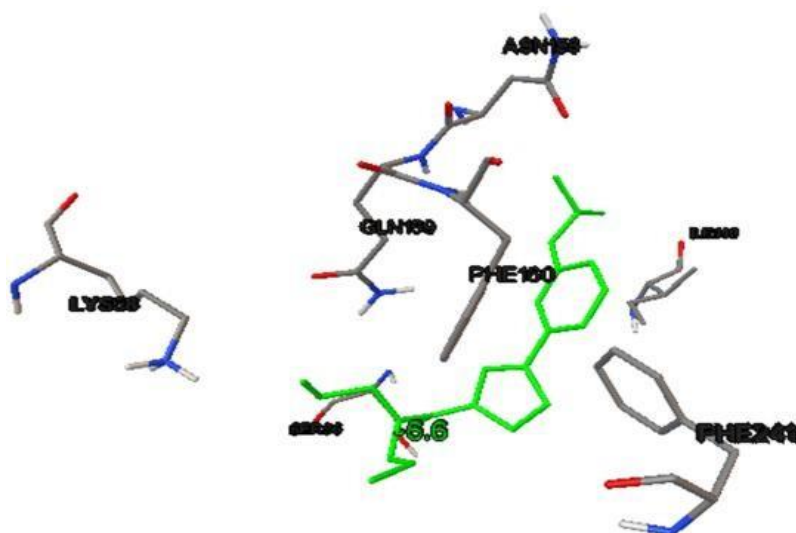


Gambar 6. Interaksi Ligan B1 dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS

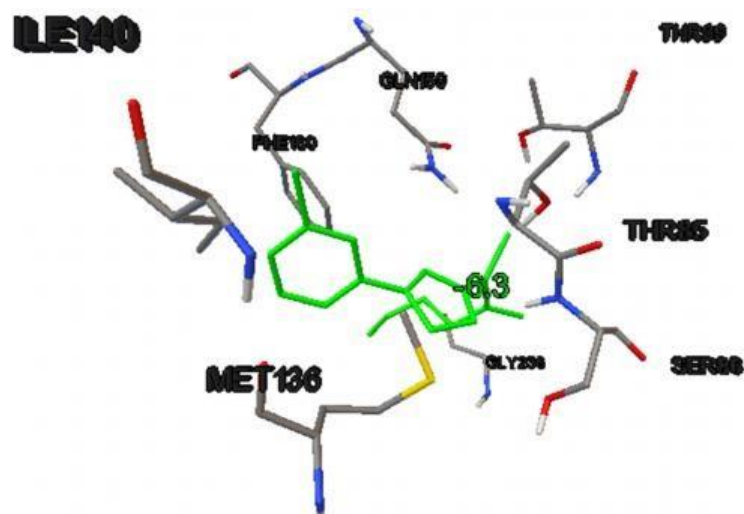




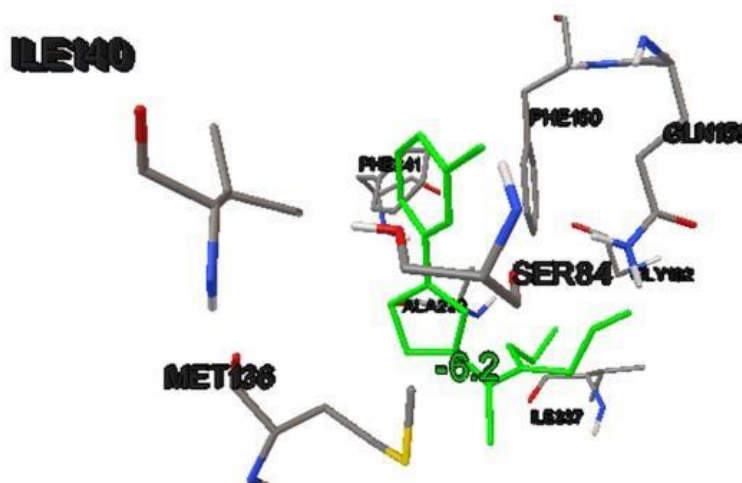
Gambar 7. Interaksi Ligan B4 dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS



Gambar 8. Interaksi Ligan B9 dengan sisi pengikatan reseptor



Gambar 9. Interaksi Ligan Penuntun A dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS



Gambar 10. Interaksi Ligan Penuntun B dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS

*AutoDock Tools 4.2.6* digunakan untuk melakukan preparasi makromolekul (reseptor) dan ligan, sementara *AutoDock Vina* digunakan untuk melakukan kalkulasi energi ikatan ligan-reseptor. Reseptor yang menjadi target docking adalah protein *Entamoeba histolytica O-acetylserine sulphydrylase (EHOASS)*. Struktur molekul EHOASS diunduh dari situs *Protein data bank (PDB)* <http://www.rcsb.org> dengan kode 2PQM seperti yang terlihat pada Gambar 1. *Grid box* yang digunakan pada makromolekul EHOASS dalam penelitian ini berukuran;  $x = 18$ ,  $y = 18$ ,  $z = 18$ , dengan posisi;  $x = 25,739$ ,  $y = -1,575$ ,  $z = 96,222$  dan spasi  $1 \text{ \AA}$  sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 2.

Hasil penambatan dari perangkat lunak ini adalah energi afinitas ligan-reseptor dan nilai *Root Mean Square Deviation (RMSD)*. Energi Afinitas menunjukkan kekuatan ikatan ligan-reseptor, semakin besar afinitas maka ikatan ligan-reseptor semakin stabil. RMSD merupakan suatu nilai yg menunjukkan tingkat penyimpangan relatif apabila suatu ligan ditambatkan ke sisi aktif makromolekul. Luaran *AutoDock Vina* memberikan 2 nilai RMSD, yakni batas atas RMSD (RMSD u.b) dan batas bawah RMSD (RMSD l.b). Konfigurasi ikatan ligan-reseptor terbaik adalah yang memiliki nilai afinitas terbesar dan nilai RMSD terkecil.

## HASIL DAN PEMBAHASAN

### Hasil Perhitungan Deskriptor

Deskriptor yang dimaksud adalah sifat fisikokimia senyawa turunan pirazolin yang

dijadikan sebagai parameter untuk mempelajari hubungan kuantitatif struktur-aktivitas, serta menentukan karakter farmakologis (sifat obat). Data deskriptor inilah yang kemudian dijadikan sebagai variabel bebas pada analisis statistik untuk mencari persamaan HKSA senyawa turunan pirazolin pada penelitian ini. Perhitungan deskriptor ini dilakukan dengan salah satu pendekatan kalkulasi kimia kuantum, yakni *Austin Model-1 (AM1)*. Metode semiempiris AM1 digunakan dalam penelitian ini karena cocok untuk sebagian besar senyawa organik, memiliki ketepatan prediksi yang lebih baik, tidak memerlukan memori yang besar dan waktu yang relatif cepat dalam proses perhitungannya (Tahir dkk., 2004). Hasil perhitungan deskriptor disajikan pada Tabel 1.

### Analisis Statistik

Statistika yang digunakan untuk menganalisis hubungan kuantitatif struktur senyawa turunan pirazolin dengan aktivitas antiamuba adalah regresi linier berganda atau *Multiple Linear regression (MLR)*. Pada awalnya analisis ini hanya dilakukan terhadap data senyawa *training set* (tidak semua data). Tujuannya adalah untuk menentukan deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap nilai  $\log IC_{50}$  yang terlihat dari persamaan HKSA terbaik yang dihasilkan dari tahap ini. Metode analisis yang digunakan pada SPSS untuk tahap ini adalah metode *Backward*. Kombinasi berbagai deskriptor disajikan pada Tabel 2.



Tabel 1. Hasil perhitungan deskriptor

Seri Senyawa	IC <sub>50</sub>	AM1_dipole	AM1_IP	TPSA	AM1_HF	MR	AM1_HOMO	AM1_LUMO	Glob	Log P (o/w)
1	14,0	5,6691	8,2332	59,7200	91,8172	7,3262	-8,2332	-0,5120	0,0423	3,1020
2	8,5	6,8398	8,3112	59,7200	97,3082	8,0764	-8,3112	-0,6902	0,0421	3,9370
3	8,0	6,7158	8,3138	59,7200	85,3892	7,8267	-8,3138	-0,6731	0,0421	3,7310
4	23,0	5,7535	8,0930	59,7200	98,0543	7,2909	-8,0930	-0,4843	0,0438	2,9500
5	15,2	6,8673	8,1755	59,7200	103,2209	8,0411	-8,1755	-0,6661	0,0436	3,7850
6	12,2	6,7300	8,1742	59,7200	91,2164	7,7913	-8,1742	-0,6455	0,0436	3,5790
7	23,3	5,5910	8,2339	59,7200	85,6932	7,7948	-8,2339	-0,5079	0,0221	3,5440
8	14,2	6,8041	8,3107	59,7200	91,2340	8,5476	-8,3107	-0,6979	0,0221	4,3790
9	12,3	6,7107	8,3024	59,7200	79,2400	8,2978	-8,3024	-0,6798	0,0221	4,1730
10	11,2	5,6225	8,2203	59,7200	87,1878	7,7610	-8,2203	-0,4892	0,0406	3,4600
11	6,1	6,8895	8,2978	59,7200	92,7981	8,5138	-8,2978	-0,6888	0,0405	4,2950
12	5,0	6,7550	8,2942	59,7200	80,7596	8,2641	-8,2942	-0,6650	0,0405	4,0890
13	5,7	5,1303	8,2680	50,9300	93,5876	8,2461	-8,2680	-0,3765	0,0732	3,8120
14	2,4	6,2917	8,3467	50,9300	98,9283	9,0012	-8,3467	-0,5683	0,0739	4,6470
15	0,7	6,3595	8,3470	50,9300	87,3646	8,7514	-8,3470	-0,5641	0,0736	4,4410
16	4,2	4,9350	8,2520	50,9300	102,3560	7,7831	-8,2520	-0,3373	0,0855	3,0970
17	1,2	6,1557	8,3278	50,9300	107,7825	8,5359	-8,3278	-0,5426	0,0858	3,9320
18	1,0	5,4069	8,3645	50,9300	95,5778	8,2861	-8,3645	-0,5028	0,0856	3,7260
19	2,0	5,2501	8,2490	50,9300	89,0347	8,7178	-8,2490	-0,3565	0,1011	4,3250
20	0,8	5,8684	8,3430	50,9300	93,9324	9,4749	-8,3430	-0,5346	0,1045	5,1600
21	0,6	6,2169	8,3207	50,9300	82,3808	9,2252	-8,3207	-0,5212	0,1033	4,9540

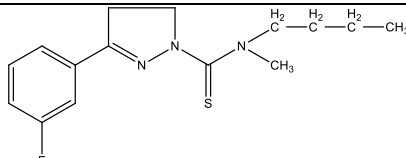
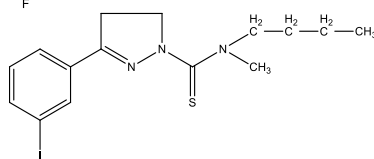
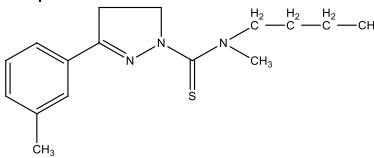
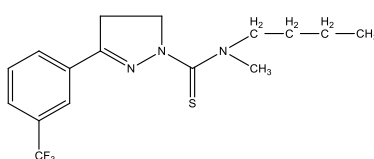
Tabel 2. Hasil analisis statistik *Training set*

No	Kombinasi Deskriptor	R	R <sup>2</sup>	SEE	F <sub>Hitung</sub>
1	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole, MR	0,979	0,958	0,16348	17,322
2	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,978	0,956	0,15578	21,747
3	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA	0,977	0,954	0,14829	27,953
4	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,976	0,953	0,14149	36,805

Tabel 3. Daftar Substituen dan kode molekul senyawa baru

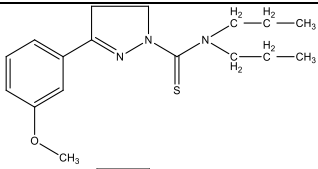
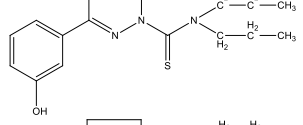
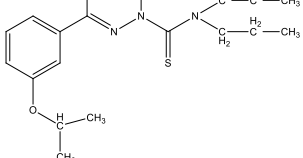
No	Substituen (X)	Kode Senyawa baru	
1	F	A1	B1
2	I	A2	B2
3	CH <sub>3</sub>	A3	B3
4	CF <sub>3</sub>	A4	B4
5	NO <sub>2</sub>	A5	B5
6	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A6	B6
7	OCH <sub>3</sub>	A7	B7
8	OH	A8	B8
9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A9	B9

Tabel 4. Senyawa baru Antiamuba

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A1	F	
A2	I	
A3	CH <sub>3</sub>	
A4	CF <sub>3</sub>	

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A6	$N(CH_3)_2$	
A7	$OCH_3$	
A8	$OH$	
A9	$OCH(CH_3)_2$	
B1	$F$	
B2	$I$	
B3	$CH_3$	
B4	$CF_3$	
B5	$NO_2$	
B6	$N(CH_3)_2$	



Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
B7	OCH <sub>3</sub>	
B8	OH	
B9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	

Sebelumnya dilakukan pemisahan terhadap 21 senyawa turunan pirazolin menjadi *Training set* dan *test set*. Senyawa *training set* dianalisis untuk menghasilkan model persamaan HKSA, sedangkan *test set* digunakan untuk memvalidasi model persamaan HKSA yang dihasilkan dari *training set*. Senyawa *test set* yang digunakan adalah 6 senyawa yang ditentukan dengan memilih 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> terkecil, 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> menengah dan 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> terbesar. Sisanya 15 senyawa dijadikan sebagai senyawa *training set*.

Menurut La Kilo (2014), penentuan persamaan HKSA terbaik adalah dengan melihat kriteria berikut; 1) Nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6., 2) Nilai SEE kurang dari 0,3., dan 3) Nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> lebih besar atau sama dengan 1. Tabel 1 menunjukkan bahwa 4 persamaan HKSA yang dihasilkan dari analisis MLR memiliki nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6 (memenuhi kriteria), yakni 0,95. Hal ini menggambarkan pengaruh variabel bebas (deskriptor) terhadap variabel terikat (aktivitas biologis) sangat besar, yakni 95%. Nilai SEE semua persamaan tersebut kurang dari 0,3 (memenuhi kriteria), yakni 0,1. Nilai ini menunjukkan bahwa tingkat kesalahan persamaan tersebut dalam menghitung nilai variabel terikat sangat kecil (mendekati 0). Persamaan tersebut memiliki akurasi yang sangat baik dalam memprediksi nilai aktivitas biologis senyawa turunan Pirazolin. Kriteria berikut adalah parameter nilai rasio F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> yang menunjukkan tingkat signifikansi pengaruh deskriptor terhadap aktivitas biologis.

Hasil kalkulasi nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> persamaan 1 sampai 4 adalah lebih besar dari 1, hal ini berarti bentuk kombinasi deskriptor pada semua persamaan tersebut memiliki pengaruh yang sangat signifikan terhadap aktivitas biologis. Berdasarkan hal ini, disimpulkan bahwa keempat persamaan tersebut memenuhi ketentuan parameter statistik yang telah disebutkan sebelumnya. Dengan demikian, keempat persamaan ini diterima dan divalidasi pada tahap selanjutnya.

#### Validasi Persamaan HKSA

Validasi model persamaan HKSA bertujuan untuk memastikan apakah suatu persamaan mampu memprediksi (menghitung) nilai aktivitas biologis suatu seri senyawa dengan kemungkinan kesalahan yang sekecil mungkin. Ketika model persamaan HKSA valid, maka persamaan tersebut dapat merepresentasikan hubungan kuantitatif antara deskriptor dan aktivitas biologis secara matematis. Validasi model persamaan HKSA dilakukan terhadap senyawa *test set* dengan menghitung nilai *Predicted Residual Sum of Squares* (PRESS) dari persamaan yang diterima. Nilai PRESS merupakan jumlah kuadrat selisih nilai aktivitas biologis hasil eksperimen dengan aktivitas biologis prediksi berdasarkan model-model persamaan terpilih. Nilai PRESS yang kecil menunjukkan bahwa persamaan tersebut semakin baik, karena memiliki tingkat kesalahan yang kecil dalam menghitung nilai aktivitas biologis.

Nilai PRESS terkecil ditunjukkan oleh persamaan 3, yaitu sebesar 0,2632. Dengan demikian persamaan 3 yang melibatkan deskriptor Log P, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA merupakan persamaan terbaik. Persamaan 3 menunjukkan bahwa deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas Antiamuba senyawa turunan Pirazolin adalah Koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya deskriptor-deskriptor ini digunakan untuk menganalisa persamaan regresi linier semua data senyawa turunan pirazolin (gabungan *training set* dan *test set*). Analisis ini dilakukan untuk menghasilkan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin. Metode analisis regresi yang digunakan pada program SPSS untuk tahap ini adalah metode *Enter*. Persamaan yang dihasilkan untuk keseluruhan data (21 senyawa) dengan melibatkan deskriptor Log P, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA adalah sebagai berikut:

$$\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{Log P})$$

dengan  $n = 21$ ;  $R^2 = 0,9333$ ;  $\text{SEE} = 0,14558$ ;  $F_{\text{Hitung}}/F_{\text{Tabel}} = 8,607$ ;  $\text{PRESS} = 0,491$ .

### Rancangan Senyawa Baru Antiamuba

Senyawa penuntun yang digunakan adalah 2 senyawa yang memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  terkecil (aktivitas Antiamuba terbaik), yakni senyawa 15 ( $\text{IC}_{50} = 0,7$ ) dan senyawa 21 ( $\text{IC}_{50} = 0,6$ ). Struktur molekul kedua senyawa penuntun ini dapat dilihat pada Gambar 3.

Metode Topliss merupakan metode modifikasi molekul yang menggunakan prinsip dasar pendekatan hubungan struktur aktivitas model Hansch untuk memodifikasi struktur molekul senyawa penuntun yang sudah diketahui aktivitasnya. Modifikasi struktur dengan metode ini adalah memasukkan gugus-gugus yang mempunyai sifat lipofilik, elektronik dan sterik tertentu pada posisi yang memberikan aktivitas lebih tinggi, sama atau lebih rendah dibanding aktivitas senyawa penuntun (Siswandono dan Soekardjo, 2000).

Substituen baru yang digunakan dalam perancangan senyawa usulan ini terangkum pada Tabel 3. Dalam hal ini senyawa usulan dengan kode A berasal dari penuntun 15 dan yang berkode B berasal dari penuntun 21. Sementara daftar senyawa baru hasil rancangan dapat dilihat pada Tabel 4.

Perhitungan deskriptor molekul dilakukan dengan cara membuat *data base* terlebih dahulu. Kemudian dilakukan perhitungan deskriptor setiap molekul untuk melengkapi *data base*. Perhitungan dilakukan dengan menggunakan fitur - *QuaSAR-Descriptor* pada MOE. Deskriptor yang dihitung pada tahap ini adalah deskriptor-deskriptor yang berpengaruh (berdasarkan persamaan HKSA), yakni Koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya nilai  $\log \text{IC}_{50}$  prediksi senyawa baru dihitung menggunakan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin yang telah diperoleh sebelumnya. Nilai  $\log \text{IC}_{50}$  ini kemudian dikonversi menjadi  $\text{IC}_{50}$  dengan rumus antilog menggunakan program *MS Excel*. Hasil yang diperoleh terangkum pada Tabel 5. Dari Tabel 5 dapat dilihat bahwa senyawa usulan memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  yang bervariasi. Senyawa usulan yang memiliki aktivitas lebih baik dari senyawa penuntun adalah yang memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  yang lebih kecil. Dengan demikian, diperoleh 5 senyawa baru yang memiliki nilai aktivitas Antiamuba yang lebih baik dari senyawa penuntun, yakni senyawa A1 ( $\text{IC}_{50} = 0,28$ ), senyawa A4 ( $\text{IC}_{50} = 0,0028$ ), senyawa B1 ( $\text{IC}_{50} = 0,13$ ), senyawa B4 ( $\text{IC}_{50} = 0,001$ ) dan senyawa B9 ( $\text{IC}_{50} = 0,49$ ). Senyawa-senyawa inilah yang dijadikan bahan kajian pada studi *molecular docking* untuk dipelajari interaksinya dengan reseptor *EHOASS*. Kelima senyawa usulan terbaik ini dipaparkan dalam Tabel 6.

### Kajian HKSA

Hasil kajian HKSA menunjukkan bahwa deskriptor yang mempengaruhi aktivitas Antiamuba seri senyawa turunan pirazolin tersubstitusi 1-N dari tiosemikarbazon adalah koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Tabel 5. Nilai IC<sub>50</sub> prediksi senyawa baru

Senyawa	Log IC <sub>50</sub> Pred	IC <sub>50</sub> Pred
A1	-0,5418886	0,28
A2	0,4020493	2,52
A3	0,7961692	6,25
A4	-2,5411816	0,0028
A5	0,5399945	3,46
A6	1,4584295	28,73
A7	-23,7667292	1,71
A8	0,461508	2,89
A9	0,5327962	3,41
B1	-0,8543696	0,13
B2	0,193749	1,56
B3	0,3420498	2,19
B4	-2,9793962	0,001
B5	0,3278256	2,12
B6	1,003475	10,08
B7	-0,1553113	0,69
B8	0,1421558	1,38
B9	-0,3034286	0,49

Koefisien partisi merupakan salah satu parameter hidrofobik/lipofilik yang menunjukkan kondisi keberadaan molekul obat pada pelarut nonpolar dan polar. Nilai koefisien partisi yang terlalu besar akan menyebabkan molekul obat tertahan lama pada lipid, sehingga tidak akan mampu mencapai target. Sebaliknya nilai koefisien partisi yang terlalu kecil akan menyebabkan molekul obat sangat larut dalam air (darah), sehingga tidak akan mampu menembus sawar (barrier) lipid untuk mencapai organ lipid seperti otak dan jaringan saraf lain (Nogrady, 1992).

Energi HOMO (*Highest Occupied Molecular Orbital*) dan energi LUMO (*Lowest Unoccupied Molecular Orbital*) merupakan parameter elektronik yang turut menentukan aktivitas obat. Energi HOMO ( $E_{\text{HOMO}}$ ) menunjukkan kemampuan suatu molekul untuk mendonorkan elektron ke akseptor yang memiliki orbital molekul kosong. Sedangkan Energi LUMO ( $E_{\text{LUMO}}$ ) menggambarkan kemampuan molekul untuk menerima elektron. Molekul dengan nilai  $E_{\text{HOMO}}$  tinggi memiliki kemampuan yang tinggi untuk mendonorkan

elektron dan akan cenderung lebih reaktif. Sementara molekul dengan nilai  $E_{\text{LUMO}}$  rendah memiliki kemampuan yang sangat baik sebagai akseptor elektron dibandingkan molekul dengan nilai  $E_{\text{LUMO}}$  yang lebih tinggi (Verma dan Hansch, 2011).

Kalor pembentukan berkaitan dengan arah proses suatu reaksi apakah berlangsung spontan atau tidak spontan. Suatu reaksi kimia berlangsung secara spontan apabila  $\Delta H < 0$  dan berlangsung tidak spontan apabila  $\Delta H > 0$  (Nogrady, 1992).

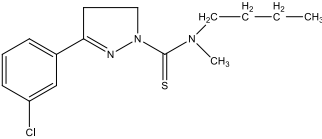
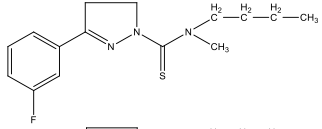
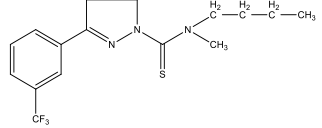
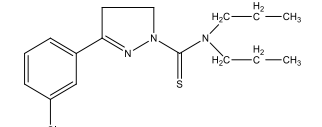
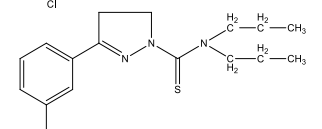
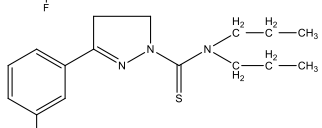
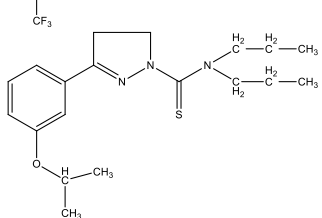
Globularitas berhubungan dengan kelarutan senyawa dalam air. Senyawa yang memiliki bentuk globularitas merupakan senyawa yang berbentuk bola. Bentuk ini dapat meningkatkan kelarutan senyawa dalam air dengan menempatkan gugus polar atom pada permukaan senyawa (di mana gugus-gugus ini dapat berpartisipasi dalam interaksi menarik dengan molekul air). Hal ini terutama disebabkan oleh interaksi dari atom-atom dalam molekul. Sifat kelarutan dalam air dari senyawa globular memungkinkan senyawa tersebut untuk berada dalam cairan biologis sebagai molekul individu atau dalam kelompok kecil dan untuk mencapai berbagai fungsi biologis penting (Rembet, 2011).

Daerah Permukaan Polar molekul adalah parameter yang sangat berguna untuk memperkirakan sifat transport obat. Daerah Permukaan Polar didefinisikan sebagai jumlah permukaan atom-atom polar (umumnya oksigen, nitrogen dan Hidrogen yang berdempetan) dalam molekul. Parameter ini menunjukkan korelasi dengan absorpsi usus manusia dan penetrasi sawar darah-otak (Iyyappan dkk., 2010).

Deskriptor-deskriptor tersebut bergantung pada substituen (x) yang tersubstitusi pada cincin aromatik senyawa turunan Pirazolin. Sehingga perancangan senyawa baru dilakukan melalui pendekatan Topliss dengan mengganti substituen Cl senyawa penuntun. Berdasarkan hasil kalkulasi nilai IC<sub>50</sub> 18 senyawa baru menggunakan persamaan HKSA, diperoleh 5 senyawa yang memiliki aktivitas biologis yang lebih baik dari senyawa penuntun (penuntun A dan B), yakni senyawa A1, A4, B1, B4 dan B9. Aktivitas biologis yang lebih baik ini tentunya dipengaruhi oleh sifat fisikokimia (deskriptor) yang berkontribusi signifikan. Nilai deskriptor kelima senyawa usulan terbaik ini terangkum pada Tabel 7.



Tabel 6. Rancangan senyawa baru dengan aktivitas prediksi yang lebih baik dari senyawa penuntun

Senyawa	Struktur Molekul	IC <sub>50</sub>
Penuntun A		0,7 (hasil eksperimen)
A1		0,28 (Prediksi)
A4		0,0028 (Prediksi)
Penuntun B		0,6 (hasil eksperimen)
B1		0,13 (Prediksi)
B4		0,001 (Prediksi)
B9		0,49 (Prediksi)

Tabel 7. Nilai deskriptor senyawa rancangan baru (A1, A4, B1, B4, B9), Penuntun A dan B

Senyawa	Deskriptor						
	HF	E <sub>HOMO</sub>	E <sub>LUMO</sub>	TPSA	Glob	Log P	BM
A1	49,4315	-8,3605	-0,5979	50,93	0,0725	4,002	293,41
A4	-	-8,4354	-0,7978	50,93	0,069	4,7838	343,417
B1	44,0575	-8,3336	-0,5455	50,93	0,1013	4,515	307,437
B4	-	-8,4011	-0,7666	50,93	0,1043	5,2968	357,444
B9	45,8904	-8,2727	-0,3688	60,16	0,1268	5,121	347,527
Penuntun A	87,3646	-8,3470	-0,5641	50,93	0,0736	4,4410	309,865
Penuntun B	82,3808	-8,3207	-0,5212	50,93	0,1033	4,9540	323,892

Lipinski dkk. (2001) telah menganalisa lebih dari 2000 senyawa obat dalam uji klinis dan menyimpulkan bahwa suatu senyawa obat akan memiliki absorpsi atau permeasi yang baik jika (1) berat molekul kurang dari 500 Da (2) nilai log P kurang dari 5, (3) jumlah donor ikatan hidrogen kurang dari 5, dan (4) jumlah akseptor ikatan hidrogen kurang dari 10. Aturan Lipinski dapat menentukan sifat fisikokimia ligan untuk menentukan karakter hidrofobik/hidrofilik suatu senyawa untuk melalu membran sel oleh difusi pasif. Aturan ini kemudian disebut "*Lipinski Rule of Five*" (Lipinski dkk., 2001).

Berat molekul yang lebih dari 500 Da tidak dapat berdifusi menembus membrane sel. Nilai Log P yang lebih besar dari 5 akan menyebabkan senyawa obat akan cenderung memiliki tingkat toksisitas yang tinggi karena akan tertahan lebih lama pada *lipid bilayer* dan terdistribusi lebih luas di dalam tubuh sehingga selektifitas ikatan terhadap enzim target menjadi berkurang. Nilai Log P yang terlalu negatif juga tidak baik karena jika molekul tersebut tidak dapat melewati membran *lipid bilayer*. Jumlah donor dan akseptor ikatan hidrogen mendeskripsikan semakin tinggi kapasitas ikatan hidrogen, maka semakin tinggi energi yang dibutuhkan agar proses absorpsi dapat terjadi. Secara umum aturan Lipinski menggambarkan solubilitas senyawa tertentu untuk menembus membran sel oleh difusi pasif (Syahputra dkk., 2011).

Tabel 6 menunjukkan bahwa senyawa usulan A1, A4 dan B1 memiliki nilai Log P kurang dari 5, sementara senyawa usulan B4 dan B9 memiliki nilai Log P lebih dari 5. Dengan demikian, walaupun senyawa B4 memiliki aktivitas Antiamuba yang lebih baik diantara semua senyawa usulan, tetapi toksisitasnya perlu diwaspadai. Hal ini membutuhkan pengujian klinis untuk membuktikan sifat toksik dari senyawa B4 tersebut. Dari Tabel 6 juga terlihat bahwa kelima senyawa usulan memiliki karakteristik nonpolar yang serupa, karena memiliki nilai TPSA yang sama. Karakteristik inilah yang tentunya mempengaruhi bentuk interaksi dengan reseptor. Globularitas senyawa usulan menyerupai senyawa penuntunnya masing-masing, yakni senyawa A1 dan A4 serupa

dengan senyawa penuntun A, sedangkan senyawa B1, B4 dan B9 serupa dengan senyawa penuntun B. Sifat ini dipengaruhi oleh kemiripan struktur antara senyawa-senyawa tersebut. Masing-masing senyawa usulan tersebut memiliki rantai alifatik yang sama dengan penuntunnya, hanya saja berbeda pada substituen. Substituen kelima senyawa usulan tersebut adalah F, CH<sub>3</sub> dan OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, sedangkan substituen senyawa penuntun adalah Cl. Keempat substituen ini merupakan substituen yang isosterik, yakni merupakan kelompok atom/senyawa yang memiliki sifat fisikokimia serupa. Jenis rantai alifatik yang sama dan substituen yang isosteric inilah yang menyebabkan kesamaan sifat globularitas.

Sifat lain yang terlihat pada Tabel 6 adalah kalor pembentukan (HF) dan energi HOMO-LUMO. Nilai HF yang sangat berbeda dimiliki oleh senyawa usulan A4 dan B4, yakni bernilai negatif (-). Energi HOMO-LUMO kelima senyawa usulan tidak jauh berbeda dari senyawa penuntun. Hanya saja, senyawa A4 dan B4 memiliki nilai E<sub>LUMO</sub> yang sedikit lebih negative senyawa penuntun maupun usulan lainnya pada tabel tersebut.

### Interaksi Senyawa Baru dengan Reseptor

Ligan yang digunakan pada studi penambatan molekul dalam penelitian ini berjumlah 7 senyawa, yakni 2 senyawa penuntun (penuntun A dan B) dan 5 senyawa usulan yang memiliki aktivitas Antiamuba terbaik (A1, A4, B1, B4 dan B9). Penambatan senyawa penuntun dilakukan sebagai bahan pembandingan terhadap senyawa usulan.

Prosedur penambatan diawali dengan tahap preparasi makromolekul dan ligan. Keseluruhan tahap preparasi ini dilakukan dengan menggunakan aplikasi *AutoDock Tools 4.2.6*. Tahap ini meliputi penghilangan molekul air pada EHOASS, penentuan *Grid box binding site*, serta penentuan bagian ligan yang dapat dirotasi untuk pencarian konformasi terbaik. Penghilangan molekul air pada EHOASS bertujuan untuk mengurangi efek sterik yang ditimbulkan molekul air terhadap ligan ketika akan berinteraksi dengan *binding site* EHOASS. *Binding site* merupakan sisi aktif dari makromolekul yang

memungkinkan terjadinya interaksi dengan ligan. *Grid box* didefinisikan sebagai dimensi sisi aktif makromolekul berupa kubus yang memiliki ukuran dan posisi tertentu untuk ruang penambatan ligan. Ukuran dan posisi *Grid box* direpresentasikan dengan koordinat x, y dan z yang diatur dengan spasi (jarak) tertentu. Ukuran dan posisi yang digunakan pada penelitian ini merujuk pada penelitian Nagpal dkk. (2012) yang melakukan *virtual screening* inhibitor enzim O-Acetyl-L-Serine Sulphydrylase *Entamoeba histolytica* dengan letak sisi aktif yang serupa. Pada sisi aktif ini terdapat beberapa residu Asam Amino yang terlibat dalam interaksi dengan ligan, yakni Val 57, Ser 84, Thr 85, Ser 86, Gly 87, Asn 88, Thr 89, Gly 90, Met 112, Ser 113, Arg 116, Gln 159, Phe 160, Gly 192, Thr 193, His 232, Gly 233, Ile 234, Gln 235, Gly 236, Ile 237, Gly 238, Ala 239, Phe 241, Tyr 313, Thr 316 dan Lys-58.

Hasil penambatan menunjukkan bahwa semua senyawa baru mampu melakukan interaksi spesifik pada sisi pengikatan reseptor EHOASS dengan baik. Hal ini ditunjukkan oleh nilai afinitas ikatan yang lebih baik dibandingkan senyawa penuntun. Ligan A1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Pada hal ini residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A1 adalah Thr85, Ser86, Tyr89, Gln159, Phe160, Gly236 sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 4. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,2 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,2 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A1 dengan reseptor EHOASS. Ligan A4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A4 adalah Lys58, Gly87, Asn88, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 5. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,7 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,7 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A4 dengan reseptor EHOASS.

Ligan B1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B1 adalah Met136, Gln159, Phe160, Gly192, Ile237, Ala239, Phe241

sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 6. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,3 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,3 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B1 dengan reseptor EHOASS. Ligan B4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B4 adalah Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Ala239, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 7. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,8 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,8 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B4 dengan reseptor EHOASS. Ligan B9 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B9 adalah Lys58, Ile140, Asn158, Gln159, Phe160, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 8. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,6 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,6 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B9 dengan reseptor EHOASS.

Senyawa penuntun A dan B melakukan interaksi dengan reseptor EHOASS melalui ikatan Van der Waals sebagaimana kelima senyawa usulan. Hal ini karena kemiripan struktur dan sifat fisikokimia senyawa penuntun dan senyawa usulan sebagaimana telah dijelaskan sebelumnya. Interaksi senyawa Penuntun A dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Thr85, Ser86, Thr89, Gln159, Phe160, Met136, Gly236 dengan energi afinitas sebesar -6,3 kkal/mol sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 9. Sementara interaksi senyawa Penuntun B dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Ser84, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Phe241, Ile237, Ala239 dengan energi afinitas sebesar -6,2 kkal/mol sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 10.

Interaksi yang terjadi antara senyawa penuntun dengan reseptor maupun antara senyawa usulan dengan reseptor adalah ikatan Van der Waals. Ikatan Van der Waals interaksi antara atom atau molekul yang tidak bermuatan dan letaknya berdekatan. Interaksi ini terjadi antara cincin benzena atau dengan reseptor rantai hidrokarbon dengan reseptor. Sebagaimana yang ditunjukkan, bahwa senyawa penuntun dan senyawa usulan (A1,



A4, B1, B4 dan B9) memiliki cincin benzen dan juga rantai alifatik (hidrokarbon). Hal inilah yang menyebabkan terjadinya interaksi van der waals. Tidak adanya ikatan Hidrogen dikarenakan ligan (senyawa penuntun dan senyawa usulan) tidak memiliki gugus yang potensial untuk membentuk ikatan hidrogen dengan reseptor.

## KESIMPULAN

Persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah:  $\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{Log P})$ . Deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas Antiamuba senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah Koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA). Perancangan senyawa baru turunan Pirazolin dalam penelitian ini menghasilkan 5 senyawa baru yang memiliki aktivitas biologis lebih baik dari senyawa penuntun. Interaksi antara senyawa usulan yang memiliki aktivitas terbaik dengan reseptor O Acetyl-L-Serine Sulphydrylase (EHOASS) dipelajari melalui molecular docking. Semua senyawa usulan mampu melakukan interaksi spesifik dengan binding site reseptor melalui ikatan hidrofobik. Residu asam amino EHOASS yang sering dijumpai sebagai sisi pengikatan dengan senyawa usulan dalam adalah Thr85, Ser86, Lys58, Thr89, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Met136, Gly236, Ile237, Phe241, Ala239..

## DAFTAR PUSTAKA

- Abid, M., Azam, A., 2005, Synthesis and antiamebic activities of 1-N-substituted cyclised pyrazoline analogues of thiosemicarbazones, *Bioorg. Med. Chem.*, 13 (6), 2213–2220.
- Bhojar, A. D., Vankhade, G. N., Rajput, P. R., 2011, Synthesis and Study of Cholosubstituted 4-aroil Pyrazolines and Isoxazolines and THEIR effects on Inorganic Ions in Blood serum in Albino Rats, *Nusantara Bioscience Journal*, 3 (3), 118-123.
- Damme, S.V., 2009, Quantum Chemistry in QSAR, Quantum Chemical Descriptors, Use, Benefits and Drawbacks, *Thesis*, Departments of Inorganic and Physical Chemistry Faculty of Sciences Universiteit Gent, Netherland.
- Iyyappan, C., Praveen, C., Hemalatha, K., Girija, K., 2010, Design, Preliminary Qsar Study and Drug-Likeness Score of Isobenzofuran Analogues. *Int. J. Pharma. Bio. Sci.*, 1 (4).
- La Kilo, J., 2014, Kajian Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas Antimalaria Turunan Quinolon-4(1h)-Imine Menggunakan Deskriptor Hasil Perhitungan Metode Ab Initio Hartree-Fock, *Tesis*, Program Pascasarjana Universitas Gajah Mada, Yogyakarta.
- Lipinski, C.A., Lombardo, F., Dominy, B.W., Feeney, P.J., 2001, Experimental and Computational Approaches to Estimate Solubility and Permeability in Drug Discovery and Development Settings, *Adv. Drug Deliv. Rev.*, 46 (1–3), 3–26.
- Mangeron, 2006, New-I-amdosulphonyl-phenoxyacetyl-3-methyipyrazolin-5-one Derivatives, *Rom. Biotech. Lett.*, 3 (11), 2767-2772.
- Nagpal, I., Raj, I., Subbarao, N., & Gourinath, S., 2012, Virtual Screening, Identification and In Vitro Testing of Novel Inhibitors of O-acetyl-L-serine Sulphydrylase of Entamoeba Histolytica, *PLoS One*, 7 (2), e30305.
- Nogrody, T., 1992, *Kimia Medisinal, Pendekatan Secara Biokimia*, Penerbit ITB, Bandung.
- Pranowo, H.D., 2009, Peran Kimia Komputasi dalam Desain Molekul Obat *Pidato Pengukuhan Jabatan Guru Besar Pada Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Gajah Mada*, Universitas Gajah Mada, Yogyakarta.
- Putri, E.S.Y., Tahir, I., 2004, Kajian Hubungan Kuantitatif antara Struktur Elektronik dan Aktivitas Senyawa Indolilalkilamina berdasarkan Hasil Perhitungan Metode AM1, *Jurnal Eksakta* 6 (1), 10-18.

- Rembet, J.G., 2011, In-Silico Screening Senyawa Turunan Quinazoline sebagai Inhibitor Epidermal Growth Factor Receptor Tyrosine Kinase (EGFR-TK), *Skripsi*, Universitas Negeri Gorontalo, Gorontalo.
- Sharma, S., Kaur, S., Bansal, T., Gaba, J., 2014, Review on Synthesis of Bioactive Pyrazoline Derivatives, *Chem Sci Trans*, 3 (3), 861-75.
- Siswandono, Soekardjo, B., 2008, *Kimia Medisinal*, Airlangga University Press (AUP), Surabaya.
- Syahputra, G., Ambarsari, L., Sumaryada, T., 2011, Simulasi Dockin Kurkumin Enol, Bisdemetoksikurkumin dan Analognya sebagai Inhibitor Enzim 12-Lipoksigenase, *Jurnal Biofisika*, 10(1), 55-67.
- Tahir, I., Wijaya, K., Putri, E.S.Y., 2004, Aplikasi Pemisahan Data secara Acak pada Analisis Hubungan Kuantitatif Struktur Elektronik dan Aktivitas Senyawa Indolialkilamina, *Seminar Nasional Hasil Penelitian Farmasi*, 190-200.
- Verma, R.P., Hansch, C., 2011, Use of <sup>13</sup>C NMR Chemical Shift as QSAR/QSPR Descriptor, *Chem. Rev.*, 111(4), 2865–2899.
- Widyastuti, I.K., 2011, *Prevalensi Infeksi Amebiasis Pada Siswa Madrasah Ibtidaiyah Islamiyah Desa Simbang Wetan Kecamatan Buaran Pekalongan, Jawa Tengah*, Artikel Penelitian, Fakultas Kedokteran Universitas Diponegoro, Semarang.

[Indo. J. Chem. Res.] A message regarding Indo. J. Chem. Res.

nbox



**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <kimia@fmipa.unpatti.ac.id>** Sat, 4  
May,  
05:39

to me

Yth:

Dr. Akram La Kilwo

Kami sudah menerima hasil review dari kedua reviewer

Keputusannya: Diterima dengan revisi

Komentar reviewer 1 dan reviewer 2 serta saran perbaikan naskahnya terlampir (mohon masuk di account anda)

Kami berharap bisa menerima perbaikannya dalam waktu yang tidak terlalu lama, sehingga dapat diterbitkan pada edisi bulan Juli (articles in press mulai bulan Mei 2019)

Terimakasih

Editor

Please enter your message.

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research

**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <kimia@fmipa.unpatti.ac.id>** Fri, 28  
May, 13:24

to me

You have a new notification from Indo. J. Chem. Res.:

You have been added to a discussion titled "Mohon Perbaikan Penulisan Daftar Pustaka" regarding the submission "Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico".

Link: <https://ojs3.unpatti.ac.id/index.php/ijcr/authorDashboard/submission/725>

I Wayan Sutapa

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research

[Indo. J. Chem. Res.] Editor Decision

nbox



**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <kimia@fmipa.unpatti.ac.id>** Fri, 31  
May,

08:04

to me

Yth Bapak Akram La Kilo

We have reached a decision regarding your submission to Indo. J. Chem. Res., "Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico".

Our decision is to: Accept Submission

Editor In Chief Indo. J. Chem. Res  
Department of Chemistry  
[kimia@fmipa.unpatti.ac.id](mailto:kimia@fmipa.unpatti.ac.id)

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research

**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <[kimia@fmipa.unpatti.ac.id](mailto:kimia@fmipa.unpatti.ac.id)>** Fri, 31  
May,  
14:31

to me

You have a new notification from Indo. J. Chem. Res.:

You have been added to a discussion titled "Masih perlu sedikit revisi" regarding the submission "Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico".

Link: <https://ojs3.unpatti.ac.id/index.php/ijcr/authorDashboard/submission/725>

I Wayan Sutapa

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research

**[Indo. J. Chem. Res.] New notification from Indo. J. Chem. Res.**

nbox



**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <[kimia@fmipa.unpatti.ac.id](mailto:kimia@fmipa.unpatti.ac.id)>** Sat, 1  
Jun,  
02:47

to me

You have a new notification from Indo. J. Chem. Res.:

An issue has been published.

Link: <https://ojs3.unpatti.ac.id/index.php/ijcr/issue/current>

I Wayan Sutapa

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research



**Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <kimia@fmipa.unpatti.ac.id>**

Sat, 1  
Jun,  
03:31

to me

You have a new notification from Indo. J. Chem. Res.:

You have been added to a discussion titled "Pemberitahuan administrasi untuk penerbitan artikel" regarding the submission "Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico".

Link: <https://ojs3.unpatti.ac.id/index.php/ijcr/authorDashboard/submission/725>

I Wayan Sutapa

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research



**Akram La Kilo <akram@ung.ac.id>**

Sun, 2  
Jun, 12:50

to I

Kepada Yth. Editor in chief of Indonesian Journal of Chemical Research

Bersama ini saya kirim bukti pembayaran penerbitan artikel

Terima kasih

[Indo. J. Chem. Res.] Editor Decision

nbox



Editor In Chief Indo. J. Chem. Res <[kimia@fmipa.unpatti.ac.id](mailto:kimia@fmipa.unpatti.ac.id)>

Mon, 3  
Jun, 08:26

to me, La, Ismail, Jafar

Yth. Akram La Kilo, La Ode Aman, Ismail Sabihi, Jafar La Kilo:

The editing of your submission, "Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji In Silico," is complete. We are now sending it to production.

Submission

URL: <https://ojs3.unpatti.ac.id/index.php/ijcr/authorDashboard/submission/725>

Editor In Chief Indo. J. Chem. Res  
Department of Chemistry  
[kimia@fmipa.unpatti.ac.id](mailto:kimia@fmipa.unpatti.ac.id)

Editor In Chief  
Indonesian Journal Chemical Research

## Perbaikan Sitasi dan Daftar Pustaka

[Close Panel](#)

**Participants** [Edit](#)

- Akram La Kilo (akram)

**Messages**

Note

Kepada Yth. Editor In Chief Indo. J. Chem. Res

Dengan ini dikirimkan perbaikan sitasi dan penambahan daftar pustaka sesuai sitasi. Perbaikan ini (sebagaimana terlampir) sesuai dengan koreksi dan petunjuk dari reviewer.

Semoga perbaikan ini telah memenuhi standar Indo. J. Chem. Res, dan artikel dapat segera diterbitkan.

Terima kasih dan salam

Akram

**Participants**

- Akram La Kilo (akram)

**Messages**

Note

Yth. Bapak Akram La Kilo

Sehubungan dengan akan terbitnya artikel anda di Indonesian Journal of Chemical Research (articles in press) maka kami persilakan menyelesaikan Biaya administrasi sebesar Rp. 300.000 (tiga ratus ribu rupiah) ke rekening:

Account name: Nelson Gasperz

Account number: 152-00-1539814-8

Name of Bank: Bank Mandiri



Note

Branch office: Ambon Universitas Pattimura

Bukti pengiriman mohon dikirimkan ke email:

kimia@fmipa.unpatti.ac.id

*cc.* wayansutapa@gmail.com

**Studi Potensi Pirazolin Tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone sebagai Agen Antiamuba melalui Uji *In Silico***

**Study of Potential of 1-N-Substituted Pyrazoline Analogues of Thiosemicarbazones as Antiamoebatic Agent Using *In Silico* Screening**

**Akram La Kilo<sup>\*1</sup>, La Ode Aman<sup>2</sup>, Ismail Sabihi<sup>3</sup>**

<sup>1</sup>*Department of Chemistry, Faculty of Math and Science, Gorontalo State University  
Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo*

<sup>2</sup>*Department of Chemistry, Faculty of Math and Science, Gorontalo State University  
Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo*

<sup>3</sup>*Department of Chemistry, Faculty of Math and Science, Gorontalo State University  
Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo*

*\*Corresponding author, e-mail: akram@ung.ac.id*

**ABSTRACT**

This Research aims to study about Quantitative Structure-Activity Relationship (QSAR) of Pyrazoline analogues, designing the new potential compounds as antiamoebic and study the interactions between the new compounds with the drugs target by molecular docking approach. This research is a theoretical research using computational chemistry method. The object of research is 21 novel of 1-N-substituted pyrazoline analogues of thiosemicarbazones with their antiamoebic biological activity. The data of research was obtained from quantum chemistry calculation and statistically analysis using Multilinear Regression (MLR). The QSAR equation who has resulted is  $\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{LogP})$ , with statistic parameters  $n = 21$ ;  $R^2 = 0,933$ ;  $\text{SEE} = 0,14558$ ;  $F_{\text{Hitung}}/F_{\text{Tabel}} = 8,607$ ;  $\text{PRESS} = 0,491$ . This equation was used as a basic to designing and predicting the new antiamoebic compounds of pyrazoline analogues. The result of new compounds design by Topliss method with two lead compounds is eighteen new compounds, five others is the best compounds which have theoretical activity better than lead compounds. Molecular docking studies showing that all of the best compounds have ability to bind to drug target macromolecule.

*Keywords: Computational Chemistry, In Silico, QSAR, MLR, Molecular Docking*

**PENDAHULUAN**

Senyawa heterosiklik yang telah banyak dieksplorasi untuk pengembangan molekul obat dalam farmasi adalah pirazolin (Sharma, 2014). Pirazolin adalah turunan dihidropirazol yang merupakan senyawa golongan azol dengan struktur heterosiklik-5 yang mengandung 2 atom nitrogen (Bhojar dkk., 2011). Pirazolin diketahui mempunyai bioaktivitas seperti antiinflamasi, antimikroba, antibakteri, antidiabetes, dan antipiretik (Mangeron, 2006 dalam Dahliarti dkk., 2014).

Setiap senyawa turunan pirazolin memiliki aktivitas biologis tertentu sesuai jenis substituen yang terdapat di dalamnya. Turunan pirazolin yang potensial sebagai anti amuba diantaranya adalah analog Pirazolin dari thiosemicarbazone. Abid dan Azam (2005) telah melaporkan bahwa senyawa analog Pirazolin tersubstitusi 1-N dari thiosemicarbazone memiliki nilai aktivitas anti amuba yang lebih baik daripada *metronidazole* yang merupakan obat yang umumnya digunakan untuk mengobati penyakit amubiasis.

Amubiasis merupakan suatu infeksi yang disebabkan oleh protozoa saluran cerna, yakni *Entamoeba histolytica* (*E.hystolitica*). Penyakit ini adalah penyebab utama ketiga kematian akibat penyakit parasit di seluruh dunia setelah malaria dan *schistosomiasis*. Menurut estimasi, sekitar 48 juta individu di seluruh dunia menderita amubiasis. Di Indonesia, prevalensi *Entamoeba histolytica* sekitar 10-18% (Widyastuti, 2011).

Proses penemuan dan pengembangan obat antibiotik baru memerlukan waktu sepuluh tahun yang meliputi tiga tahun untuk penemuan (*discovery*) dan tujuh tahun untuk pengembangan. Proses

penemuan obat antibiotik baru memerlukan langkah-langkah eksperimen yang meliputi desain, sintesis, purifikasi, identifikasi dan uji aktivitas. Setiap langkah dalam penemuan obat antibiotik baru sangat kompleks, membutuhkan biaya besar dan waktu yang lama serta kemungkinan kesalahannya besar (Damme, 2009 dalam Kilo, 2014).

Dewasa ini, aplikasi metode kimia komputasi dalam aktivitas penemuan dan pengembangan senyawa obat baru telah menjadi populer. Hal ini dikarenakan metode yang juga disebut *in silico* ini menawarkan strategi ekonomis dan upaya efektif untuk penemuan obat baru dengan memanfaatkan kemampuan komputer dalam melakukan simulasi dan kalkulasi seperti optimasi aktivitas, geometri dan reaktivitas, sebelum senyawa disintesis secara eksperimental.

Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas (HKSA) atau *Quantitative Structure-Activity Relationship* (QSAR) merupakan analisis pencarian keterkaitan antara aktivitas biologis dari suatu seri senyawa dengan sifat fisikokimia yang diekspresikan dengan persamaan matematis (Kuzmanovic dkk., 2008 dalam Putri dan Iqmal, 2004). Metode statistik yang lazim digunakan dalam kajian HKSA adalah Regresi Linier Berganda atau *Multiple Linier Regression* (MLR).

Filosofi *molecular docking* didasarkan pada pemanfaatan informasi struktur target (reseptor) maupun sifat fisikokimia ligan (obat) untuk melakukan uji interaksi senyawa obat pada prediksi sisi aktif protein (Pranowo, 2009).

## METODOLOGI

Penelitian ini bersifat teoritis eksploratif. Semua bahan yang digunakan dalam penelitian ini berupa data struktural dan aktivitas biologis dari sampel (senyawaturunan Pirazolin) yang diambil dari literatur. Penelitian ini menggunakan metode kimia komputasi untuk mengeksplorasi semua data deskriptor. Metode HKSA yang dikembangkan oleh Hancsh digunakan dengan bantuan aplikasi MOE yang memiliki fasilitas analisis QSAR. Teknik analisis data yang digunakan untuk menentukan persamaan HKSA adalah statistika Regresi Linier berganda atau *Multi Linier Regression* (MLR). Persamaan HKSA digunakan untuk merancang usulan senyawa baru turunan pirazolin yang memiliki aktivitas biologis (anti amuba) yang lebih efektif. Interaksi antara senyawa yang diusulkan dengan reseptor obat dikaji menggunakan metode *molecular docking* dengan bantuan aplikasi AutoDock.

## HASIL DAN PEMBAHASAN

### Hasil Perhitungan Deskriptor

Deskriptor yang dimaksud adalah sifat fisikokimia senyawa turunan Pirazolin yang dijadikan sebagai parameter untuk mempelajari hubungan kuantitatif struktur-aktivitas, serta menentukan karakter farmakologis (sifat obat). Data deskriptor inilah yang kemudian dijadikan sebagai variabel bebas pada analisis statistik untuk mencari persamaan HKSA senyawa turunan Pirazolin pada penelitian ini. Perhitungan deskriptor ini dilakukan dengan salah satu pendekatan kalkulasi kimia kuantum, yakni *Austin Model-1* (AM1). Metode semiempiris AM1 digunakan dalam penelitian ini karena cocok untuk sebagian besar senyawa organik, memiliki ketepatan prediksi yang lebih baik, tidak memerlukan memori yang besar dan waktu yang relatif cepat dalam proses perhitungannya (Tahir dan Wijaya, 2004 dalam Widyaningsih, dkk., 2007).

### Analisis Statistik

Statistika yang digunakan untuk menganalisis hubungan kuantitatif struktur senyawa turunan Pirazolin dengan aktivitas anti amuba adalah regresi linier berganda atau *multiple linier regression* (MLR). Analisis ini dilakukan dengan bantuan *software* SPSS versi 21.0, dimana variabel terikat (y) adalah nilai logaritma aktivitas biologis ( $\log IC_{50}$ ) senyawa turunan pirazolin dan variabel bebas (x) adalah deskriptor. Pada awalnya analisis ini hanya dilakukan terhadap data senyawa training set (tidak semua data). Tujuannya adalah untuk menentukan deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap nilai  $\log IC_{50}$  yang terlihat dari persamaan HKSA terbaik yang dihasilkan dari tahap ini. Metode analisis yang digunakan pada SPSS untuk tahap ini adalah metode *Backward*. Luaran hasil analisis regresi multilinier adalah parameter statistik berbagai model kombinasi deskriptor yang dihubungkan

dengan nilai log IC<sub>50</sub>, yakni nilai koefisien korelasi (r), koefisien determinasi (r<sup>2</sup>), *Standard Error of Estimate* (SEE) dan nilai Fischer (F<sub>hitung</sub>). Kombinasi berbagai deskriptor disajikan pada Tabel 1.

Menurut Kilo (2014), penentuan persamaan HKSA terbaik adalah dengan melihat kriteria berikut; 1) Nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6., 2) Nilai SEE kurang dari 0,3., dan 3) Nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> lebih besar atau sama dengan 1. Tabel 1 menunjukkan bahwa 4 persamaan HKSA yang dihasilkan dari analisis MLR memiliki nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6 (memenuhi kriteria), yakni 0,95. Hal ini menggambarkan pengaruh variabel bebas (deskriptor) terhadap variabel terikat (aktivitas biologis) sangat besar, yakni 95%. Nilai SEE semua persamaan tersebut kurang dari 0,3 (memenuhi kriteria), yakni 0,1. Nilai ini menunjukkan bahwa tingkat kesalahan persamaan tersebut dalam menghitung nilai variabel terikat sangat kecil (mendekati 0). Artinya persamaan tersebut memiliki akurasi yang sangat baik dalam memprediksi nilai aktivitas biologis senyawa turunan Pirazolin. Kriteria berikut adalah parameter nilai rasio F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> yang menunjukkan tingkat signifikansi pengaruh deskriptor terhadap aktivitas biologis. Hasil kalkulasi nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> persamaan 1 sampai 4 adalah lebih besar dari 1, hal ini berarti bentuk kombinasi deskriptor pada semua persamaan tersebut memiliki pengaruh yang sangat signifikan terhadap aktivitas biologis. Berdasarkan hal ini, disimpulkan bahwa keempat persamaan tersebut memenuhi ketentuan parameter statistik yang telah disebutkan sebelumnya. Dengan demikian, keempat persamaan ini diterima dan divalidasi pada tahap selanjutnya.

### Validasi Persamaan HKSA

Validasi model persamaan HKSA bertujuan untuk memastikan apakah suatu persamaan mampu memprediksikan (menghitung) nilai aktivitas biologis suatu seri senyawa dengan kemungkinan kesalahan yang sekecil mungkin. Ketika model persamaan HKSA valid, maka berarti persamaan tersebut dapat merepresentasikan hubungan kuantitatif antara deskriptor dan aktivitas biologis secara matematis. Validasi model persamaan HKSA dilakukan terhadap senyawa *test set* dengan menghitung nilai *Predicted Residual Sum of Squares* (PRESS) dari persamaan yang diterima. Nilai PRESS merupakan jumlah kuadrat selisih nilai aktivitas biologis hasil eksperimen dengan aktivitas biologis prediksi berdasarkan model-model persamaan terpilih. Nilai PRESS yang kecil menunjukkan bahwa persamaan tersebut semakin baik, karena memiliki tingkat kesalahan yang kecil dalam menghitung nilai aktivitas biologis.

Nilai PRESS terkecil ditunjukkan oleh persamaan 3, yaitu sebesar 0,2632. Dengan demikian persamaan 3 yang melibatkan deskriptor LogP, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA merupakan persamaan terbaik. Persamaan 3 ini menunjukkan bahwa deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas anti amuba senyawa turunan Pirazolin adalah Koefisien partisi (LogP), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya deskriptor-deskriptor ini digunakan untuk menganalisa persamaan regresi linier semua data senyawa turunan pirazolin (gabungan training set dan test set). Analisis ini dilakukan untuk menghasilkan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin. Metode analisis regresi yang digunakan pada program SPSS untuk tahap ini adalah metode *Enter*. Persamaan yang dihasilkan untuk keseluruhan data (21 senyawa) dengan melibatkan deskriptor LogP, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA adalah sebagai berikut:

$$\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{LogP})$$

dengan n = 21; R<sup>2</sup> = 0,9333; SEE = 0,14558; F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> = 8,607; PRESS = 0,491.

### Rancangan Senyawa Baru Anti Amuba

Senyawa penuntun yang digunakan adalah 2 senyawa yang memiliki nilai IC<sub>50</sub> terkecil (aktivitas anti amuba terbaik), yakni senyawa 15 (IC<sub>50</sub> = 0,7) dan senyawa 21 (IC<sub>50</sub> = 0,6). Struktur molekul kedua senyawa penuntun ini dapat dilihat pada Gambar 1.

Metode Topliss merupakan metode modifikasi molekul yang menggunakan prinsip dasar pendekatan hubungan struktur-aktivitas model Hansch untuk memodifikasi struktur molekul senyawa penuntun yang sudah diketahui aktivitasnya. Modifikasi struktur dengan metode ini adalah memasukkan gugus-gugus yang mempunyai sifat lipofilik, elektronik dan sterik tertentu pada

posisi yang memberikan aktivitas lebih tinggi, sama atau lebih rendah dibanding aktivitas senyawa penuntun (Siswandono dan Soekardjo, 2000).

Substituen baru yang digunakan dalam perancangan senyawa usulan ini terangkum pada Tabel 2. Dalam hal ini senyawa usulan dengan kode A berasal dari penuntun 15 dan yang berkode B berasal dari penuntun 21. Sementara daftar senyawa baru hasil rancangan dapat dilihat pada Tabel 3.

Perhitungan deskriptor molekuler dilakukan dengan cara membuat *data base* terlebih dahulu. Kemudian dilakukan perhitungan deskriptor setiap molekul untuk melengkapi *data base*. Perhitungan dilakukan dengan menggunakan fitur *-QuaSAR-Descriptor* pada MOE. Deskriptor yang dihitung pada tahap ini adalah deskriptor-deskriptor yang berpengaruh (berdasarkan persamaan HKSA), yakni Koefisien partisi (LogP), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya nilai log IC<sub>50</sub> prediksi senyawa baru dihitung menggunakan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin yang telah diperoleh sebelumnya. Nilai log IC<sub>50</sub> ini kemudian dikonversi menjadi IC<sub>50</sub> dengan rumus antilog menggunakan program *MSEXcel*. Hasil yang diperoleh terangkum pada Tabel 4. Dari Tabel 4 dapat dilihat bahwa senyawa usulan memiliki nilai IC<sub>50</sub> yang bervariasi. Senyawa usulan yang memiliki aktivitas lebih baik dari senyawa penuntun adalah yang memiliki nilai IC<sub>50</sub> yang lebih kecil. Dengan demikian, diperoleh 5 senyawa baru yang memiliki nilai aktivitas anti amuba yang lebih baik dari senyawa penuntun, yakni senyawa A1 (IC<sub>50</sub> = 0,28), senyawa A4 (IC<sub>50</sub> = 0,0028), senyawa B1 (IC<sub>50</sub> = 0,13), senyawa B4 (IC<sub>50</sub> = 0,001) dan senyawa B9 (IC<sub>50</sub> = 0,49). Senyawa-senyawa inilah yang dijadikan bahan kajian pada studi *molecular docking* untuk dipelajari interaksinya dengan reseptor *EHOASS*. Kelima senyawa usulan terbaik ini dipaparkan dalam Tabel 5.

### Kajian HKSA

Hasil kajian HKSA menunjukkan bahwa deskriptor yang mempengaruhi aktivitas anti amuba seri senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Tiosemikarbazon adalah koefisien partisi (LogP), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Koefisien partisi merupakan salah satu parameter hidrofobik/lipofilik yang menunjukkan kondisi keberadaan molekul obat pada pelarut nonpolar dan polar. Nilai koefisien partisi yang terlalu besar akan menyebabkan molekul obat tertahan lama pada lipid, sehingga tidak akan mampu mencapai target. Sebaliknya nilai koefisien partisi yang terlalu kecil akan menyebabkan molekul obat sangat larut dalam air (darah), sehingga tidak akan mampu menembus sawar (barrier) lipid untuk mencapai organ lipid seperti otak dan jaringan saraf lain (Nogrady, 1992 dalam Aman dan Daryono, 2013).

Energi HOMO (*Highest Occupied Molecular Orbital*) dan energi LUMO (*Lowest Unoccupied Molecular Orbital*) merupakan parameter elektronik yang turut menentukan aktivitas obat. Energi HOMO (E<sub>HOMO</sub>) menunjukkan kemampuan suatu molekul untuk mendonorkan elektron ke akseptor yang memiliki orbital molekul kosong. Sedangkan Energi LUMO (E<sub>LUMO</sub>) menggambarkan kemampuan molekul untuk menerima elektron. Molekul dengan nilai E<sub>HOMO</sub> tinggi memiliki kemampuan yang tinggi untuk mendonorkan elektron dan akan cenderung lebih reaktif. Sementara molekul dengan nilai E<sub>LUMO</sub> rendah memiliki kemampuan yang sangat baik sebagai akseptor elektron dibandingkan molekul dengan nilai E<sub>LUMO</sub> yang lebih tinggi (Verma & Hansch, 2011 dalam Kilo, 2014).

Kalor pembentukan berkaitan dengan arah proses suatu reaksi apakah berlangsung spontan atau tidak spontan. Suatu reaksi kimia berlangsung secara spontan apabila  $\Delta H < 0$  dan berlangsung tidak spontan apabila  $\Delta H > 0$  (Ratna dkk., 2009 dalam Rembet 2011).

Globularitas berhubungan dengan kelarutan senyawa dalam air. Senyawa yang memiliki bentuk globularitas merupakan senyawa yang berbentuk bola. Bentuk ini dapat meningkatkan kelarutan senyawa dalam air dengan menempatkan gugus polar atom pada permukaan senyawa (di mana gugus-gugus ini dapat berpartisipasi dalam interaksi menarik dengan molekul air). Hal ini terutama disebabkan oleh interaksi dari atom-atom dalam molekul. Sifat kelarutan dalam air dari senyawa globular memungkinkan senyawa tersebut untuk berada dalam cairan biologis sebagai molekul individu atau dalam kelompok kecil dan untuk mencapai berbagai fungsi biologis penting (Rembet, 2011).

Daerah Permukaan Polar molekul adalah parameter yang sangat berguna untuk memperkirakan sifat transport obat. Daerah Permukaan Polar didefinisikan sebagai jumlah permukaan atom-atom polar (umumnya oksigen, nitrogen dan Hidrogen yang berdempetan) dalam molekul. Parameter ini menunjukkan korelasi dengan absorpsi usus manusia dan penetrasi sawar darah-otak (Iyyapan dkk., 2010).

Deskriptor-deskriptor tersebut bergantung pada substituen (x) yang tersubstitusi pada cincin aromatik senyawa turunan Pirazolin. Sehingga perancangsenyawa baru dilakukan melalui pendekatan Topliss dengan menggantisubstituen Cl senyawa penuntun. Berdasarkan hasil kalkulasi nilai  $IC_{50}$  18 senyawa baru menggunakan persamaan HKSA, diperoleh 5 senyawa yang memiliki aktivitas biologis yang lebih baik dari senyawa penuntun (penuntun A dan B), yakni senyawa A1, A4, B1, B4 dan B9. Aktivitas biologis yang lebih baik ini tentunya dipengaruhi oleh sifat fisikokimia (deskriptor) yang berkontribusi signifikan. Nilai deskriptor kelima senyawa usulan terbaik ini terangkum pada Tabel 6.

Christopher Lipinski dan tim penelitiannya telah menganalisa lebih dari 2000 senyawa obat dalam uji klinis dan menyimpulkan bahwa suatu senyawa obat akan memiliki absorpsi atau permeasi yang baik jika (1) berat molekul kurang dari 500 Da (2) nilai logP kurang dari 5, (3) jumlah donor ikatan hidrogen kurang dari 5, dan (4) jumlah akseptor ikatan hidrogen kurang dari 10 Aturan Lipinski dapat menentukan sifat fisikokimia ligan untuk menentukankarakter hidrofobik/hidrofilik suatu senyawa untuk melalu membran sel oleh difusi pasif. Aturan ini kemudian disebut "*Lipinski Rule of Five*" (Syahputra, dkk., 2011).

Berat molekul yang lebih dari 500 Da tidak dapat berdifusi menembus membrane sel. Nilai LogP yang lebih besar dari 5 akan menyebabkan senyawa obat akan cenderung memiliki tingkat toksisitas yang tinggi karena akan tertahan lebih lama pada *lipid bilayer* dan terdistribusi lebih luas di dalam tubuh sehingga selektifitas ikatan terhadap enzim target menjadi berkurang. Nilai LogP yang terlalu negatif juga tidak baik karena jika molekul tersebut tidak dapat melewati membran *lipid bilayer*. Jumlah donor dan akseptor ikatan hidrogen mendeskripsikan semakin tinggi kapasitas ikatan hidrogen, maka semakin tinggi energi yang dibutuhkan agar proses absorpsi dapat terjadi. Secara umum aturan Lipinski menggambarkan solubilitas senyawa tertentu untuk menembus membran sel oleh difusi pasif (Syahputra, dkk., 2011).

Tabel 6 menunjukkan bahwa senyawa usulan A1, A4 dan B1 memiliki nilai LogP kurang dari 5, sementara senyawa usulan B4 dan B9 memiliki nilai LogP lebih dari 5. Dengan demikian, walaupun senyawa B4 memiliki aktivitas anti amuba yang lebih baik diantara semua senyawa usulan, tetapi toksisitasnya perlu diwaspadai. Hal ini membutuhkan pengujian klinis untuk membuktikan sifat toksik dari senyawa B4 tersebut. Dari Tabel 6 juga terlihat bahwa kelima senyawa usulan memiliki karakteristik nonpolar yang serupa, karena memiliki nilai TPSA yang sama. Karakteristik inilah yang tentunya mempengaruhi bentuk interaksi dengan reseptor. Globularitas senyawa usulan menyerupai senyawa penuntunnya masing-masing, yakni senyawa A1 dan A4 serupa dengan senyawa penuntun A, sedangkan senyawa B1, B4 dan B9 serupa dengan senyawa penuntun B. Sifat ini dipengaruhi oleh kemiripan struktur antara senyawa-senyawa tersebut. Masing-masing senyawa usulan tersebut memiliki rantai alifatik yang sama dengan penuntunnya, hanya saja berbeda pada substituen. Substituen kelima senyawa usulan tersebut adalah F,  $CH_3$  dan  $OCH(CH_3)_2$ , sedangkan substituen senyawa penuntun adalah Cl. Keempat substituen ini merupakan substituen yang isosterik, yakni merupakan kelompok atom/senyawa yang memiliki sifat fisikokimia serupa. Jenis rantai alifatik yang sama dan substituen yang isosteric inilah yang menyebabkan kesamaan sifat globularitas.

Sifat lain yang terlihat pada Tabel 6 adalah kalor pembentukan (HF) dan energi HOMO-LUMO. Nilai HF yang sangat berbeda dimiliki oleh senyawa usulan A4 dan B4, yakni bernilai negatif (-). Energi HOMO-LUMO kelima senyawa usulan tidak jauh berbeda dari senyawa penuntun. Hanya saja, senyawa A4 dan B4 memiliki nilai  $E_{LUMO}$  yang sedikit lebih negatif senyawa penuntun maupun usulan lainnya pada tabel tersebut.

### Interaksi Senyawa Baru dengan Reseptor

Interaksi senyawa usulan dengan reseptor dipelajari melalui *moleculardocking* (penambatan molekul) yang dilakukan dengan bantuan perangkat lunak *AutoDock Tools 4.2.6* dan *AutoDock*



Vina. Dalam penelitian ini *AutoDock Tools 4.2.6* digunakan untuk melakukan preparasi makromolekul (reseptor) dan ligan, sementara *AutoDock Vina* digunakan untuk melakukan kalkulasi energi ikatan ligan-reseptor. Hasil docking dari perangkat lunak ini adalah energi afinitas ligan-reseptor dan nilai *Root Mean Square Deviation* (RMSD). Energi Afinitas menunjukkan kekuatan ikatan ligan-reseptor, semakin besar afinitas maka ikatan ligan-reseptor semakin stabil. RMSD merupakan suatu nilai yg menunjukkan tingkat penyimpangan relatif apabila suatu ligan didocking ke sisi aktif makromolekul. Luaran *AutoDock Vina* memberikan 2 nilai RMSD, yakni batas atas RMSD (RMSD u.b) dan batas bawah RMSD (RMSD l.b). Konfigurasi ikatan ligan-reseptor terbaik adalah yang memiliki nilai Afinitas terbesar dan nilai RMSD terkecil.

Ligan yang digunakan dalam penelitian ini berjumlah 7 senyawa, yakni 2 senyawa penuntun (penuntun A dan B) dan 5 senyawa usulan yang memiliki aktivitas anti amuba terbaik (A1, A4, B1, B4 dan B9). Docking senyawa penuntun dilakukan sebagai bahan pembandingan terhadap senyawa usulan. Reseptor yang menjadi target docking adalah protein *Entamoebahistolytica O-acetyl-serine sulfhydrylase* (EHOASS). Struktur molekul EHOASS diunduh dari situs *Protein data bank* (PDB) <http://www.rcsb.org> dengan kode 2PQM seperti yang terlihat pada gambar 2.

Prosedur docking diawali dengan tahap preparasi makromolekul dan ligan. Keseluruhan tahap preparasi ini dilakukan dengan menggunakan aplikasi *AutoDockTools 4.2.6*. Tahap ini meliputi penghilangan molekul air pada EHOASS, penentuan *Grid box binding site*, serta penentuan bagian ligan yang dapat dirotasi untuk pencarian konformasi terbaik. Penghilangan molekul air pada EHOASS bertujuan untuk meminimalisir efek sterik yang ditimbulkan molekul air terhadap ligan ketika akan berinteraksi dengan *binding site* EHOASS. *Binding site* merupakan sisi aktif dari makromolekul yang memungkinkan terjadinya interaksi dengan ligan. *Grid box* didefinisikan sebagai dimensi sisi aktif makromolekul berupa kubus yang memiliki ukuran dan posisi tertentu untuk ruang penambatan ligan. Ukuran dan posisi *Grid box* direpresentasikan dengan koordinat x, y dan z yang diatur dengan spasi (jarak) tertentu. *Grid box* yang digunakan pada makromolekul EHOASS dalam penelitian ini berukuran; x = 18, y = 18, z = 18, dengan posisi; x = 25,739, y = -1,575, z = 96,222 dan spasi 1 Å sebagaimana ditunjukkan pada gambar 4.4. Ukuran dan posisi ini merujuk pada penelitian Nagpal, dkk (2012) yang melakukan *virtual screening* inhibitor enzim O-Acetyl-L-Serine Sulfhydrylase *Entamoeba histolytica* dengan letak sisi aktif yang serupa. Pada sisi aktif ini terdapat beberapa residu Asam Amino yang terlibat dalam interaksi dengan ligan, yakni Val 57, Ser 84, Thr 85, Ser 86, Gly 87, Asn 88, Thr 89, Gly 90, Met 112, Ser 113, Arg 116, Gln 159, Phe 160, Gly 192, Thr 193, His 232, Gly 233, Ile 234, Gln 235, Gly 236, Ile 237, Gly 238, Ala 239, Phe 241, Tyr 313, Thr 316 dan Lys-58.

Hasil docking menunjukkan bahwa semua senyawa baru mampu melakukan interaksi spesifik pada sisi pengikatan reseptor EHOASS dengan baik. Hal ini ditunjukkan oleh nilai afinitas ikatan yang lebih baik dibandingkan senyawa penuntun. Ligan A1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Dalam hal ini residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A1 adalah Thr85, Ser86, Tyr89, Gln159, Phe160, Gly236. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,2 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,2 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A1 dengan reseptor EHOASS. Ligan A4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A4 adalah Lys58, Gly87, Asn88, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Phe241. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,7 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,7 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A4 dengan reseptor EHOASS.

Ligan B1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B1 adalah Met136, Gln159, Phe160, Gly192, Ile237, Ala239, Phe241. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,3 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,3 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B1 dengan reseptor EHOASS. Ligan B4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B4 adalah Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Ala239, Phe241. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,8 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,8 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B4 dengan reseptor EHOASS. Ligan B9 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B9 adalah Lys58, Ile140, Asn158, Gln159, Phe160, Phe241. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,6

kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,6 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B9 dengan reseptor EHOASS.

Senyawa penuntun A dan B melakukan interaksi dengan reseptor EHOASS melalui ikatan Van der Waals sebagaimana kelima senyawa usulan. Hal ini karena kemiripan struktur dan sifat fisikokimia senyawa penuntun dan senyawa usulan sebagaimana telah dijelaskan sebelumnya. Interaksi senyawa Penuntun A dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Thr85, Ser86, Thr89, Gln159, Phe160, Met136, Gly236 dengan energi afinitas sebesar -6,3 kkal/mol. Sementara interaksi senyawa Penuntun B dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Ser84, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Phe241, Ile237, Ala239 dengan energi afinitas sebesar -6,2 kkal/mol.

Interaksi yang terjadi antara senyawa penuntun dengan reseptor maupun antara senyawa usulan dengan reseptor adalah ikatan Van der Waals. Ikatan Van der Waals interaksi antara atom atau molekul yang tidak bermuatan dan letaknya berdekatan. Interaksi ini terjadi antara cincin benzena atau dengan reseptor rantai hidrokarbon dengan reseptor. Sebagaimana yang ditunjukkan, bahwa senyawa penuntun dan senyawa usulan (A1, A4, B1, B4 dan B9) memiliki cincin benzena dan juga rantai alifatik (hidrokarbon). Hal inilah yang menyebabkan terjadinya interaksi van der Waals. Tidak adanya ikatan Hidrogen dikarenakan ligan (senyawa penuntun dan senyawa usulan) tidak memiliki gugus yang potensial untuk membentuk ikatan hidrogen dengan reseptor.

## KESIMPULAN

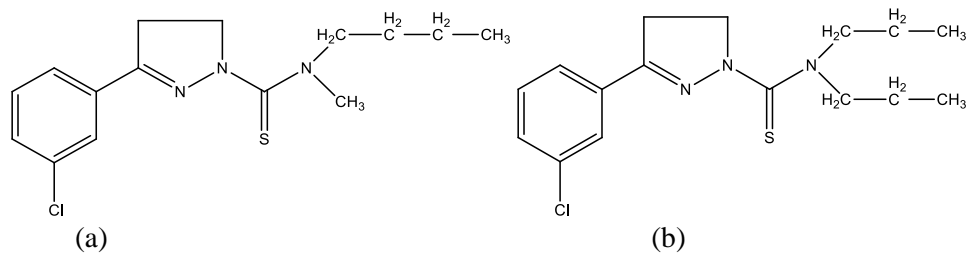
Persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah:  $\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{LogP})$ . Deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas anti amuba senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah Koefisien partisi (LogP), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globalitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA). Perancangan senyawa baru turunan Pirazolin dalam penelitian ini menghasilkan 5 senyawa baru yang memiliki aktivitas biologis lebih baik dari senyawa penuntun. Interaksi antara senyawa usulan yang memiliki aktivitas terbaik dengan reseptor *O Acetyl-L-Serine Sulphydrylase (EHOASS)* dipelajari melalui *molecular docking*. Semua senyawa usulan mampu melakukan interaksi spesifik dengan *binding site* reseptor melalui ikatan hidrofobik. Residu asam amino EHOASS yang sering dijumpai sebagai sisi pengikatan dengan senyawa usulan dalam adalah Thr85, Ser86, Lys58, Thr89, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Met136, Gly236, Ile237, Phe241, Ala239.

## DAFTAR PUSTAKA

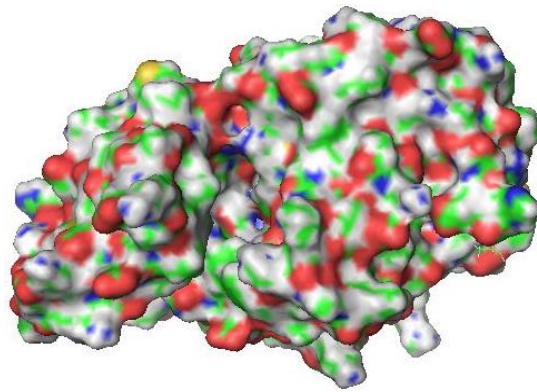
- Abid, M., dan A. Azam. 2005. Synthesis and antimicrobial activities of 1-N-substituted cyclised pyrazoline analogues of thiosemicarbazones. *Bioorganic & Medicinal Chemistry* 13: 2213–2220
- Aman, L. O., dan Daryono. 2013. Docking Molekular Senyawa Turunan 2-aminothieno[2,3-d]pyrimidine Sebagai Inhibitor Hsp90. *Laporan Akhir Hibah Penelitian Kerjasama Antar Perguruan Tinggi (Pekerti) Tahun Pelaksanaan 2013*
- Bhojar, A., G. Vankhade, dan P. Rajput. 2011. Synthesis and study of chloro substituted 4-aryl pyrazolines and isoxazolines and their effects on inorganic ions in blood serum in albino rats. *Nusantara Bioscience Journal* 3(3):118-123.
- Dahliarti, H.Y Teruna, dan Jasril. 2014. Sintesis dan Uji Aktivitas Antibakteri dari Senyawa 1-Fenil-3-(1-Naftil)-5-(2-Klorofenil)-2-Pirazolin. *JOM Fmipa* 1(2): 396-402
- Iyyappan, C., C. Praveen, K. Hemalatha, dan K. Giriya. 2010. Design, Preliminary Qsar Study and Drug-Likeness Score of Isobenzofuran Analogues. *International Journal of Pharma and Bio Sciences* 1(4)

- Kilo, J.L. 2014. Kajian Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas Antimalaria turunan Quinolon-4(1h)-Imine menggunakan Deskriptor hasil perhitungan metode Ab Initio Hartree-Fock. *Tesis*. Program Pascasarjana Universitas Gajah Mada. Yogyakarta
- Pranowo, H.D. 2009. "Peran Kimia Komputasi dalam Desain Molekul Obat" *Pidato Pengukuhan Jabatan Guru Besar Pada Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Gajah Mada*. Universitas Gajah Mada. Yogyakarta
- Putri, E.S.V., dan I. Tahir. 2004. Kajian Hubungan Kuantitatif antara Struktur Elektronik dan Aktivitas Senyawa Indolilalkilamina berdasarkan hasil perhitungan Metode AM1. *Jurnal Eksakta* 6(1): 10-18
- Rembet, J.G. 2011. In-Silico Screening Senyawa Turunan Quinazolin sebagai Inhibitor Epidermal Growth Factor Receptor Tyrosine Kinase (EGFR-TK). *Skripsi Universitas Negeri Gorontalo*. Gorontalo
- Sharma, S., S. Kaur, T. Bansal, dan Jyoti Gaba. 2014. Review on Synthesis of Bioactive Pyrazoline Derivatives. *Journal Chemical Science Transactions* 3(3): 861-875
- Siswandono dan B. Soekardjo. 2008. *Kimia Medisinal*. Airlangga University Press (AUP). Surabaya
- Syahputra, G., L. Ambarsari, T. Sumaryada. 2011. Simulasi Docking Kurkumin Enol, Bisdemetoksikurkumin dan Analognya Sebagai Inhibitor Enzim 12-Lipoksigenase. *Jurnal Biofisika* 10 (1): 55-67
- Widyaningsih, S., Purwati, Riyadi. 2007. Pemodelan Senyawa Turunan Asam Karbamat sebagai Senyawa Antikanker menggunakan Metode Semiempiris AM1. *Molekul* 2 (2): 59-70
- Widyastuti, I.K. 2011. *Prevalensi Infeksi Amebiasis Pada Siswa Madrasah Ibtidaiyah Islamiyah Desa Simbang Wetan Kecamatan Buaran Pekalongan, Jawa Tengah*. Artikel Penelitian, Fakultas Kedokteran Universitas Diponegoro. Semarang

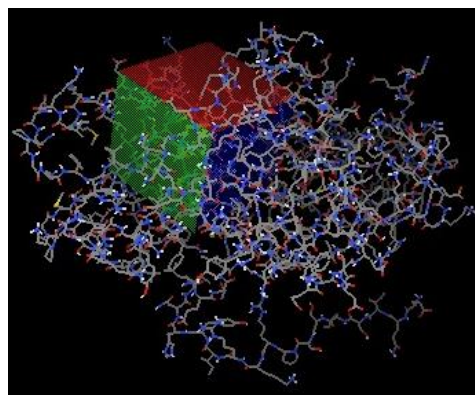
*Lampiran: Daftar Gambar dan Tabel*



Gambar 1. (a) Senyawa penuntun 15, (b) Senyawa penuntun 21



Gambar 2. Struktur molekul reseptor EHOASS (visualisasi PyMOL)



Gambar 3. Grid box docking pada aplikasi *AutoDock Tools 4.2.6*

**A. La Kilo dkk. / Indo J. Chem. Res., 2019, Vol(No.), halaman**

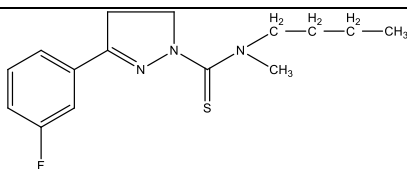
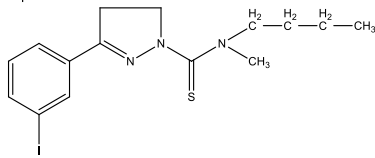
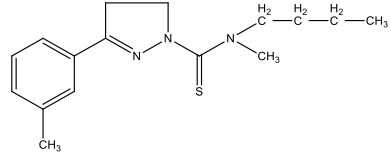
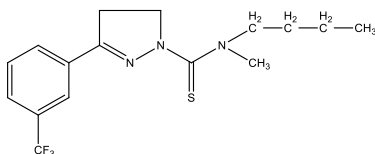
Tabel1. Hasil analisis statistik *Training set*

No	Kombinasi Deskriptor	R	R <sup>2</sup>	SEE	F <sub>Hitung</sub>
1	LogP, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole, MR	0,979	0,958	0,16348	17,322
2	LogP, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,978	0,956	0,15578	21,747
3	LogP, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA	0,977	0,954	0,14829	27,953
4	LogP, AM1_LUMO, AM1_HF, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,976	0,953	0,14149	36,805

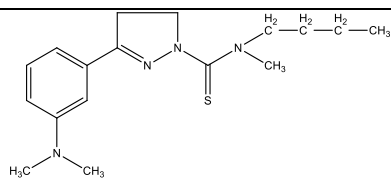
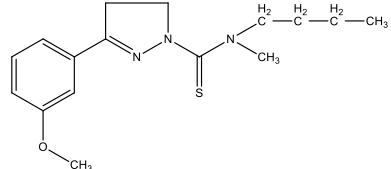
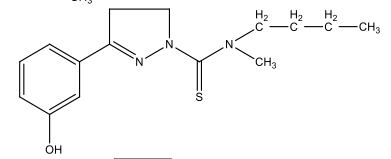
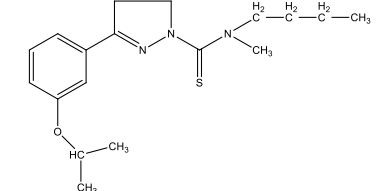
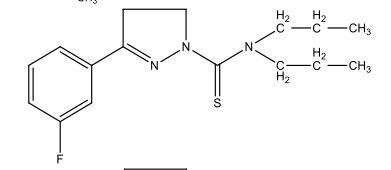
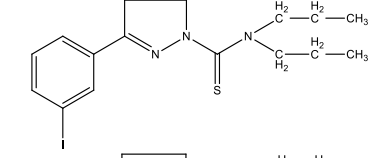
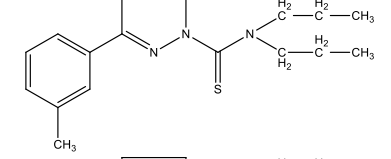
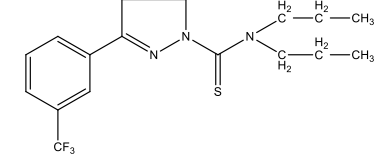
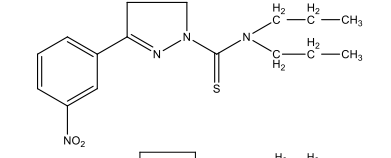
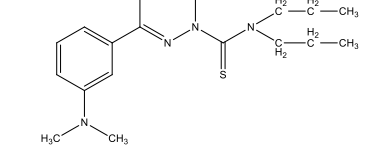
Tabel2. Daftar Substituendan kodemolekul senyawabaru

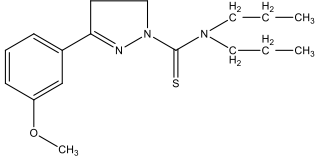
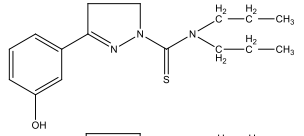
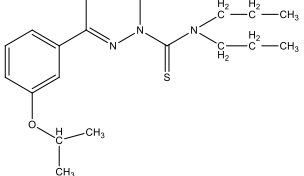
No	Substituen (X)	Kode Senyawa baru
1	F	A1 B1
2	I	A2 B2
3	CH <sub>3</sub>	A3 B3
4	CF <sub>3</sub>	A4 B4
5	NO <sub>2</sub>	A5 B5
6	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A6 B6
7	OCH <sub>3</sub>	A7 B7
8	OH	A8 B8
9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A9 B9

Tabel3. Senyawabaruanti Amuba

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A1	F	
A2	I	
A3	CH <sub>3</sub>	
A4	CF <sub>3</sub>	



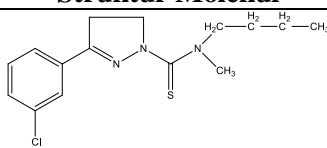
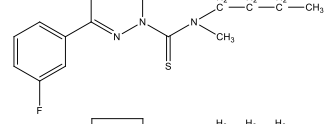
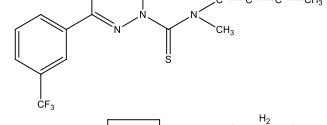
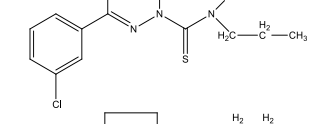
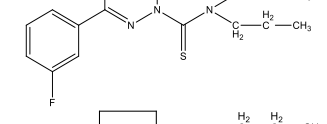
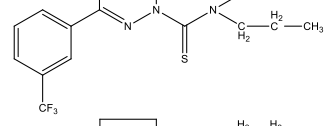
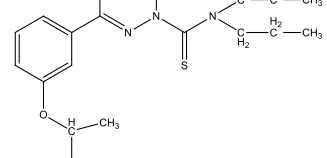
Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A6	$N(CH_3)_2$	
A7	$OCH_3$	
A8	$OH$	
A9	$OCH(CH_3)_2$	
B1	$F$	
B2	$I$	
B3	$CH_3$	
B4	$CF_3$	
B5	$NO_2$	
B6	$N(CH_3)_2$	

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
B7	OCH <sub>3</sub>	
B8	OH	
B9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	

Tabel4. Nilai IC<sub>50</sub> prediksi senyawa baru

Senyawa	Log IC <sub>50</sub> Pred	IC <sub>50</sub> Pred
A1	-0,5418886	0,28
A2	0,4020493	2,52
A3	0,7961692	6,25
A4	-2,5411816	0,0028
A5	0,5399945	3,46
A6	1,4584295	28,73
A7	-23,7667292	1,71
A8	0,461508	2,89
A9	0,5327962	3,41
B1	-0,8543696	0,13
B2	0,193749	1,56
B3	0,3420498	2,19
B4	-2,9793962	0,001
B5	0,3278256	2,12
B6	1,003475	10,08
B7	-0,1553113	0,69
B8	0,1421558	1,38
B9	-0,3034286	0,49

Tabel 5. Senyawa baru dengan aktivitas yang lebih baik dari senyawa penuntun

Senyawa	Struktur Molekul	IC <sub>50</sub>
Penuntun A		0,7 (hasil eksperimen)
A1		0,28 (Prediksi)
A4		0,0028 (Prediksi)
Penuntun B		0,6 (hasil eksperimen)
B1		0,13 (Prediksi)
B4		0,001 (Prediksi)
B9		0,49 (Prediksi)

Tabel 6. Nilai deskriptor senyawa baru terbaik

Senyawa	Deskriptor						
	HF	E <sub>HOMO</sub>	E <sub>LUMO</sub>	TPSA	Glob	LogP	BM
A1	49,4319	-8,3605	-0,5979	50,93	0,0725	4,002	293,41
A4	-61,5552	-8,4354	-0,7978	50,93	0,069	4,7838	343,417
B1	44,0575	-8,3336	-0,5455	50,93	0,1013	4,515	307,437
B4	-66,4515	-8,4011	-0,7666	50,93	0,1043	5,2968	357,444
B9	45,8904	-8,2727	-0,3688	60,16	0,1268	5,121	347,527
Penuntun A	87,3646	-8,3470	-0,5641	50,93	0,0736	4,4410	309,865
Penuntun B	82,3808	-8,3207	-0,5212	50,93	0,1033	4,9540	323,892

## STUDI POTENSI PIRAZOLIN TERSUBSTITUSI 1-N DARI THIOSEMIKARBAZON SEBAGAI AGEN ANTIAMUBA MELALUI UJI *IN SILICO*

### Study of Potential of 1-N-Substituted Pyrazoline Analogues of Thiosemicarbazones as Antiamoebic Agent using In Silico Screening

Akram La Kilo<sup>1\*</sup>, La Ode Aman<sup>1</sup>, Ismail Sabihi<sup>2</sup>, Jafar La Kilo<sup>1</sup>

<sup>1</sup>Chemistry Study Program, Faculty of Mathematics and Natural Sciences, Gorontalo State University,  
Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo

<sup>2</sup>Chemical Education Study Program, Faculty of Mathematics and Natural Sciences, Gorontalo State  
University,, Jl. Jenderal Sudirman No. 6 Kota Gorontalo

\*Corresponding author, e-mail: akram@ung.ac.id

#### ABSTRACT

This Research aims to study Quantitative Structure-Activity Relationship (QSAR) of pyrazoline analogues, designing the new potential compounds as antiamoebic and study the interactions between the new compounds and the drugs target by molecular docking approach. This research was a theoretical research using computational chemistry method. The object of research was 21 novel of 1-N-substituted pyrazoline analogues of thiosemicarbazones with their antiamoebic biological activity. The data of research was obtained from quantum chemistry calculation and statistically analysis using Multiple Linear Regression (MLR). The resulting QSAR equation was  $\text{Log IC}_{50} = 0.869 + (0.081 \times \text{TPSA}) + (0.018 \times \text{HF}) + (0.527 \times \text{E-HOMO}) + (3.378 \times \text{E-LUMO}) + (-16.938 \times \text{Glob}) + (0.234 \times \text{LogP})$ , with statistic parameters of  $n = 21$ ;  $R^2 = 0.933$ ;  $\text{SEE} = 0.14558$ ;  $F_{\text{Hitung}}/F_{\text{Tabel}} = 8.607$ ;  $\text{PRESS} = 0.491$ . This equation was used as a basic for designing and predicting the new antiamoebic compounds of pyrazoline analogues. The design of new compound of two lead compounds with the Topliss resulted 5 of 18 new compounds having theoretical better activity than the lead compound. Molecular docking study indicated that all of the best compounds have ability to bind to drug target macromolecule.

*Keywords: Antiamoebic, In Silico, QSAR, Molecular Docking*

#### PENDAHULUAN

Senyawa heterosiklik yang telah banyak dieksplorasi untuk pengembangan molekul obat dalam farmasi adalah pirazolin (Sharma dkk., 2014). Pirazolin adalah turunan dihidropirazol yang merupakan senyawa golongan azol dengan struktur heterosiklik-5 yang mengandung 2 atom nitrogen (Bhoyar dkk., 2011). Pirazolin diketahui mempunyai bioaktivitas seperti antiinflamasi, antimikroba, antibakteri, antidiabetes, dan antipiretik (Mangeron, 2006).

Setiap senyawa turunan pirazolin memiliki aktivitas biologis tertentu sesuai jenis substituen yang terdapat di dalamnya. Turunan pirazolin yang potensial sebagai antiamubadiantaranya adalah analog Pirazolin dari thiosemicarbazon. Abid dan Azam (2005) telah melaporkan bahwa senyawa analog Pirazolin tersubstitusi 1-N dari thiosemicarbazon memiliki nilai aktivitas antiamubayang lebih baik daripada *metronidazole* yang merupakan obat yang umumnya digunakan untuk mengobati penyakit amubiasis.

Amubiasis merupakan suatu infeksi yang disebabkan oleh protozoa saluran cerna, yakni *Entamoeba histolytica* (*E.histolytica*). Penyakit ini adalah penyebab utama ketiga kematian akibat penyakit parasit di seluruh dunia setelah malaria dan *schistosomiasis*. Menurut estimasi, sekitar 48 juta individu di seluruh dunia menderita amubiasis. Di Indonesia, prevalensi *Entamoeba histolytica* sekitar 10-18% (Widyastuti, 2011).

Proses penemuan dan pengembangan obat antibiotik baru memerlukan waktu sepuluh tahun yang meliputi tiga tahun untuk penemuan (*discovery*) dan tujuh tahun untuk pengembangan. Proses penemuan obat antibiotik baru memerlukan langkah-langkah eksperimen yang meliputi desain, sintesis, purifikasi, identifikasi dan uji aktivitas. Setiap langkah dalam penemuan obat antibiotik baru sangat

kompleks, membutuhkan biaya besar dan waktu yang lama serta kemungkinan kesalahannya besar (Damme, 2009).

Aplikasi metode kimia komputasi dalam aktivitas penemuan dan pengembangan senyawa obat baru telah menjadi populer. Hal ini dikarenakan metode yang juga disebut *in silico* ini menawarkan strategi ekonomis dan upaya efektif untuk penemuan obat baru dengan memanfaatkan kemampuan komputer dalam melakukan simulasi dan kalkulasi seperti optimasi aktivitas, geometri, dan reaktivitas, sebelum senyawa disintesis secara eksperimental.

Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas (HKSA) atau *Quantitative Structure-Activity Relationship* (QSAR) merupakan analisis pencarian keterkaitan antara aktivitas biologis dari suatu seri senyawa dengan sifat fisikokimia yang diekspresikan dengan persamaan matematis (Putri dan Tahir, 2004). Metode statistik yang lazim digunakan dalam kajian HKSA adalah Regresi Linier Berganda atau *Multiple Linear Regression* (MLR). Filosofi *molecular docking* didasarkan pada pemanfaatan informasi struktur target (reseptor) maupun sifat fisikokimia ligan (obat) untuk melakukan uji interaksi senyawa obat pada prediksi sisi aktif protein (Pranowo, 2009).

## METODOLOGI

Penelitian ini menggunakan metode HKSA yang dikembangkan oleh Hancsh, dengan bantuan aplikasi MOE yang memiliki fasilitas analisis QSAR. Teknik analisis data yang digunakan untuk menentukan persamaan HKSA adalah statistika Regresi Linier berganda atau *Multiple Linear Regression* (MLR). Analisis ini dilakukan dengan bantuan *software* SPSS versi 21.0, dimana variabel terikat ( $y$ ) adalah nilai logaritma aktivitas biologis ( $\log IC_{50}$ ) senyawa turunan pirazolin dan variabel bebas ( $x$ ) adalah deskriptor. Luaran hasil analisis regresi linier berganda adalah parameter statistik berbagai model kombinasi deskriptor yang dihubungkan dengan nilai  $\log IC_{50}$ , yakni nilai koefisien korelasi ( $r$ ), koefisien determinasi ( $r^2$ ), *Standard Error of Estimate* (SEE) dan nilai Fischer ( $F_{hitung}$ ). Persamaan HKSA digunakan untuk merancang usulan senyawa baru turunan pirazolin yang memiliki aktivitas biologis (antiamuba) yang lebih efektif.

Interaksi antara senyawa yang diusulkan dengan reseptor obat dikaji menggunakan metode *molecular docking* dengan bantuan perangkat lunak *AutoDock Tools 4.2.6* dan *AutoDock Vina*. *AutoDock Tools 4.2.6* digunakan untuk melakukan preparasi makromolekul (reseptor) dan ligan, sementara *AutoDock Vina* digunakan untuk melakukan kalkulasi energi ikatan ligan-reseptor. Reseptor yang menjadi target docking adalah protein *Entamoebahistolytica O-acetyl-serine sulfhydrylase* (EHOASS). Struktur molekul EHOASS diunduh dari situs *Protein data bank* (PDB) <http://www.rcsb.org> dengan kode 2PQM seperti yang terlihat pada gambar 1. *Grid box* yang digunakan pada makromolekul EHOASS dalam penelitian ini berukuran;  $x = 18$ ,  $y = 18$ ,  $z = 18$ , dengan posisi;  $x = 25,739$ ,  $y = -1,575$ ,  $z = 96,222$  dan spasi  $1 \text{ \AA}$  sebagaimana ditunjukkan pada gambar 2. Hasil penambatan dari perangkat lunak ini adalah energi afinitas ligan-reseptor dan nilai *Root Mean Square Deviation* (RMSD). Energi Afinitas menunjukkan kekuatan ikatan ligan-reseptor, semakin besar afinitas maka ikatan ligan-reseptor semakin stabil. RMSD merupakan suatu nilai yg menunjukkan tingkat penyimpangan relatif apabila suatu ligan ditambatkan ke sisi aktif makromolekul. Luaran *AutoDock Vina* memberikan 2 nilai RMSD, yakni batas atas RMSD (RMSD u.b) dan batas bawah RMSD (RMSD l.b). Konfigurasi ikatan ligan-reseptor terbaik adalah yang memiliki nilai afinitas terbesar dan nilai RMSD terkecil.

## HASIL DAN PEMBAHASAN

### Hasil Perhitungan Deskriptor

Deskriptor yang dimaksud adalah sifat fisikokimia senyawa turunan pirazolin yang dijadikan sebagai parameter untuk mempelajari hubungan kuantitatif struktur-aktivitas, serta menentukan karakter farmakologis (sifat obat). Data deskriptor inilah yang kemudian dijadikan sebagai variabel bebas pada analisis statistik untuk mencari persamaan HKSA senyawa turunan pirazolin pada penelitian ini. Perhitungan deskriptor ini dilakukan dengan salah satu pendekatan kalkulasi kimia kuantum, yakni *Austin Model-1* (AM1). Metode semiempiris AM1 digunakan dalam penelitian ini

karena cocok untuk sebagian besar senyawa organik, memiliki ketepatan prediksi yang lebih baik, tidak memerlukan memori yang besar dan waktu yang relatif cepat dalam proses perhitungannya (Tahir dkk., 2004). Hasil perhitungan deskriptor disajikan pada tabel 1.

### Analisis Statistik

Statistika yang digunakan untuk menganalisis hubungan kuantitatif struktur senyawa turunan pirazolin dengan aktivitas anti-amuba adalah regresi linier berganda atau *Multiple Linear regression* (MLR). Pada awalnya analisis ini hanya dilakukan terhadap data senyawa *training set* (tidak semua data). Tujuannya adalah untuk menentukan deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap nilai log IC<sub>50</sub> yang terlihat dari persamaan HKSA terbaik yang dihasilkan dari tahap ini. Metode analisis yang digunakan pada SPSS untuk tahap ini adalah metode *Backward*. Kombinasi berbagai deskriptor disajikan pada Tabel 2. Sebelumnya dilakukan pemisahan terhadap 21 senyawa turunan pirazolin menjadi *Training set* dan *test set*. Senyawa *training set* dianalisis untuk menghasilkan model persamaan HKSA, sedangkan *test set* digunakan untuk memvalidasi model persamaan HKSA yang dihasilkan dari *training set*. Senyawa *test set* yang digunakan adalah 6 senyawa yang ditentukan dengan memilih 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> terkecil, 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> menengah dan 2 senyawa dengan nilai log IC<sub>50</sub> terbesar. Sisanya 15 senyawa dijadikan sebagai senyawa *training set*.

Menurut La Kilo (2014), penentuan persamaan HKSA terbaik adalah dengan melihat kriteria berikut; 1) Nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6., 2) Nilai SEE kurang dari 0,3., dan 3) Nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> lebih besar atau sama dengan 1. Tabel 1 menunjukkan bahwa 4 persamaan HKSA yang dihasilkan dari analisis MLR memiliki nilai R<sup>2</sup> lebih besar dari 0,6 (memenuhi kriteria), yakni 0,95. Hal ini menggambarkan pengaruh variabel bebas (deskriptor) terhadap variabel terikat (aktivitas biologis) sangat besar, yakni 95%. Nilai SEE semua persamaan tersebut kurang dari 0,3 (memenuhi kriteria), yakni 0,1. Nilai ini menunjukkan bahwa tingkat kesalahan persamaan tersebut dalam menghitung nilai variabel terikat sangat kecil (mendekati 0). Persamaan tersebut memiliki akurasi yang sangat baik dalam memprediksi nilai aktivitas biologis senyawa turunan Pirazolin. Kriteria berikut adalah parameter nilai rasio F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> yang menunjukkan tingkat signifikansi pengaruh deskriptor terhadap aktivitas biologis. Hasil kalkulasi nilai F<sub>hitung</sub>/F<sub>Tabel</sub> persamaan 1 sampai 4 adalah lebih besar dari 1, hal ini berarti bentuk kombinasi deskriptor pada semua persamaan tersebut memiliki pengaruh yang sangat signifikan terhadap aktivitas biologis. Berdasarkan hal ini, disimpulkan bahwa keempat persamaan tersebut memenuhi ketentuan parameter statistik yang telah disebutkan sebelumnya. Dengan demikian, keempat persamaan ini diterima dan divalidasi pada tahap selanjutnya.

### Validasi Persamaan HKSA

Validasi model persamaan HKSA bertujuan untuk memastikan apakah suatu persamaan mampu memprediksikan (menghitung) nilai aktivitas biologis suatu seri senyawa dengan kemungkinan kesalahan yang sekecil mungkin. Ketika model persamaan HKSA valid, maka persamaan tersebut dapat merepresentasikan hubungan kuantitatif antara deskriptor dan aktivitas biologis secara matematis. Validasi model persamaan HKSA dilakukan terhadap senyawa *test set* dengan menghitung nilai *Predicted Residual Sum of Squares* (PRESS) dari persamaan yang diterima. Nilai PRESS merupakan jumlah kuadrat selisih nilai aktivitas biologis hasil eksperimen dengan aktivitas biologis prediksi berdasarkan model-model persamaan terpilih. Nilai PRESS yang kecil menunjukkan bahwa persamaan tersebut semakin baik, karena memiliki tingkat kesalahan yang kecil dalam menghitung nilai aktivitas biologis.

Nilai PRESS terkecil ditunjukkan oleh persamaan 3, yaitu sebesar 0,2632. Dengan demikian persamaan 3 yang melibatkan deskriptor Log P, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA merupakan persamaan terbaik. Persamaan 3 menunjukkan bahwa deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas anti-amuba senyawa turunan Pirazolin adalah Koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya deskriptor-deskriptor ini digunakan untuk menganalisa persamaan regresi linier semua data senyawa turunan pirazolin (gabungan *training set* dan *test set*). Analisis ini dilakukan untuk menghasilkan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin. Metode analisis regresi yang

digunakan pada program SPSS untuk tahap ini adalah metode *Enter*. Persamaan yang dihasilkan untuk keseluruhan data (21 senyawa) dengan melibatkan deskriptor Log P, AM1\_LUMO, AM1\_HF, AM1\_HOMO, Glob, TPSA adalah sebagai berikut:

$$\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{Log P})$$

dengan  $n = 21$ ;  $R^2 = 0,9333$ ;  $\text{SEE} = 0,14558$ ;  $F_{\text{Hitung}}/F_{\text{Tabel}} = 8,607$ ;  $\text{PRESS} = 0,491$ .

### Rancangan Senyawa Baru Antiamuba

Senyawa penuntun yang digunakan adalah 2 senyawa yang memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  terkecil (aktivitas Antiamuba terbaik), yakni senyawa 15 ( $\text{IC}_{50} = 0,7$ ) dan senyawa 21 ( $\text{IC}_{50} = 0,6$ ). Struktur molekul kedua senyawa penuntun ini dapat dilihat pada Gambar 3.

Metode Topliss merupakan metode modifikasi molekul yang menggunakan prinsip dasar pendekatan hubungan struktur-aktivitas model Hansch untuk memodifikasi struktur molekul senyawa penuntun yang sudah diketahui aktivitasnya. Modifikasi struktur dengan metode ini adalah memasukkan gugus-gugus yang mempunyai sifat lipofilik, elektronik dan sterik tertentu pada posisi yang memberikan aktivitas lebih tinggi, sama atau lebih rendah dibanding aktivitas senyawa penuntun (Siswandono dan Soekardjo, 2000).

Substituen baru yang digunakan dalam perancangan senyawa usulan ini terangkum pada Tabel 3. Dalam hal ini senyawa usulan dengan kode A berasal dari penuntun 15 dan yang berkode B berasal dari penuntun 21. Sementara daftar senyawa baru hasil rancangan dapat dilihat pada Tabel 4.

Perhitungan deskriptor molekul dilakukan dengan cara membuat *data base* terlebih dahulu. Kemudian dilakukan perhitungan deskriptor setiap molekul untuk melengkapi *data base*. Perhitungan dilakukan dengan menggunakan fitur *-QuaSAR-Descriptor* pada MOE. Deskriptor yang dihitung pada tahap ini adalah deskriptor-deskriptor yang berpengaruh (berdasarkan persamaan HKSA), yakni Koefisien partisi (LogP), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Selanjutnya nilai log  $\text{IC}_{50}$  prediksi senyawa baru dihitung menggunakan persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin yang telah diperoleh sebelumnya. Nilai log  $\text{IC}_{50}$  ini kemudian dikonversi menjadi  $\text{IC}_{50}$  dengan rumus antilog menggunakan program *MSEXcel*. Hasil yang diperoleh terangkum pada Tabel 5. Dari Tabel 5 dapat dilihat bahwa senyawa usulan memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  yang bervariasi. Senyawa usulan yang memiliki aktivitas lebih baik dari senyawa penuntun adalah yang memiliki nilai  $\text{IC}_{50}$  yang lebih kecil. Dengan demikian, diperoleh 5 senyawa baru yang memiliki nilai aktivitas Antiamuba yang lebih baik dari senyawa penuntun, yakni senyawa A1 ( $\text{IC}_{50} = 0,28$ ), senyawa A4 ( $\text{IC}_{50} = 0,0028$ ), senyawa B1 ( $\text{IC}_{50} = 0,13$ ), senyawa B4 ( $\text{IC}_{50} = 0,001$ ) dan senyawa B9 ( $\text{IC}_{50} = 0,49$ ). Senyawa-senyawa inilah yang dijadikan bahan kajian pada studi *molecular docking* untuk dipelajari interaksinya dengan reseptor *EHOASS*. Kelima senyawa usulan terbaik ini dipaparkan dalam Tabel 6.

### Kajian HKSA

Hasil kajian HKSA menunjukkan bahwa deskriptor yang mempengaruhi aktivitas Antiamuba seri senyawa turunan pirazolin tersubstitusi 1-N dari tiosemikarbazon adalah koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA).

Koefisien partisi merupakan salah satu parameter hidrofobik/lipofilik yang menunjukkan kondisi keberadaan molekul obat pada pelarut nonpolar dan polar. Nilai koefisien partisi yang terlalu besar akan menyebabkan molekul obat tertahan lama pada lipid, sehingga tidak akan mampu mencapai target. Sebaliknya nilai koefisien partisi yang terlalu kecil akan menyebabkan molekul obat sangat larut dalam air (darah), sehingga tidak akan mampu menembus sawar (barrier) lipid untuk mencapai organ lipid seperti otak dan jaringan saraf lain (Nogrady, 1992).

Energi HOMO (*Highest Occupied Molecular Orbital*) dan energi LUMO (*Lowest Unoccupied Molecular Orbital*) merupakan parameter elektronik yang turut menentukan aktivitas obat. Energi HOMO ( $E_{\text{HOMO}}$ ) menunjukkan kemampuan suatu molekul untuk mendonorkan elektron ke akseptor yang memiliki orbital molekul kosong. Sedangkan Energi LUMO ( $E_{\text{LUMO}}$ ) menggambarkan

kemampuan molekul untuk menerima elektron. Molekul dengan nilai  $E_{\text{HOMO}}$  tinggi memiliki kemampuan yang tinggi untuk mendonorkan elektron dan akan cenderung lebih reaktif. Sementara molekul dengan nilai  $E_{\text{LUMO}}$  rendah memiliki kemampuan yang sangat baik sebagai akseptor elektron dibandingkan molekul dengan nilai  $E_{\text{LUMO}}$  yang lebih tinggi (Verma dan Hansch, 2011).

Kalor pembentukan berkaitan dengan arah proses suatu reaksi apakah berlangsung spontan atau tidak spontan. Suatu reaksi kimia berlangsung secara spontan apabila  $\Delta H < 0$  dan berlangsung tidak spontan apabila  $\Delta H > 0$  (Nogrady, 1992).

Globularitas berhubungan dengan kelarutan senyawa dalam air. Senyawa yang memiliki bentuk globularitas merupakan senyawa yang berbentuk bola. Bentuk ini dapat meningkatkan kelarutan senyawa dalam air dengan menempatkan gugus polar atom pada permukaan senyawa (di mana gugus-gugus ini dapat berpartisipasi dalam interaksi menarik dengan molekul air). Hal ini terutama disebabkan oleh interaksi dari atom-atom dalam molekul. Sifat kelarutan dalam air dari senyawa globular memungkinkan senyawa tersebut untuk berada dalam cairan biologis sebagai molekul individu atau dalam kelompok kecil dan untuk mencapai berbagai fungsi biologis penting (Rembet, 2011).

Daerah Permukaan Polar molekul adalah parameter yang sangat berguna untuk memperkirakan sifat transport obat. Daerah Permukaan Polar didefinisikan sebagai jumlah permukaan atom-atom polar (umumnya oksigen, nitrogen dan Hidrogen yang berdempetan) dalam molekul. Parameter ini menunjukkan korelasi dengan absorpsi usus manusia dan penetrasi sawar darah-otak (Iyyappan dkk., 2010).

Deskriptor-deskriptor tersebut bergantung pada substituen (x) yang tersubstitusi pada cincin aromatik senyawa turunan Pirazolin. Sehingga perancangsenyawa baru dilakukan melalui pendekatan Topliss dengan menggantisubstituen Cl senyawa penuntun. Berdasarkan hasil kalkulasi nilai  $IC_{50}$  18 senyawa baru menggunakan persamaan HKSA, diperoleh 5 senyawa yang memiliki aktivitas biologis yang lebih baik dari senyawa penuntun (penuntun A dan B), yakni senyawa A1, A4, B1, B4 dan B9. Aktivitas biologis yang lebih baik ini tentunya dipengaruhi oleh sifat fisikokimia (deskriptor) yang berkontribusi signifikan. Nilai deskriptor kelima senyawa usulan terbaik ini terangkum pada Tabel 7.

Lipinski dkk. (2001) telah menganalisa lebih dari 2000 senyawa obat dalam uji klinis dan menyimpulkan bahwa suatu senyawa obat akan memiliki absorpsi atau permeasi yang baik jika (1) berat molekul kurang dari 500 Da (2) nilai logP kurang dari 5, (3) jumlah donor ikatan hidrogen kurang dari 5, dan (4) jumlah akseptor ikatan hidrogen kurang dari 10. Aturan Lipinski dapat menentukan sifat fisikokimia ligan untuk menentukankarakter hidrofobik/hidrofilik suatu senyawa untuk melalu membran sel oleh difusi pasif. Aturan ini kemudian disebut "*Lipinski Rule of Five*" (Lipinski dkk., 2001).

Berat molekul yang lebih dari 500 Da tidak dapat berdifusi menembus membrane sel. Nilai LogP yang lebih besar dari 5 akan menyebabkan senyawa obat akan cenderung memiliki tingkat toksisitas yang tinggi karena akan tertahan lebih lama pada *lipid bilayer* dan terdistribusi lebih luas di dalam tubuh sehingga selektivitas ikatan terhadap enzim target menjadi berkurang. Nilai LogP yang terlalu negatif juga tidak baik karena jika molekul tersebut tidak dapat melewati membran *lipid bilayer*. Jumlah donor dan akseptor ikatan hidrogen mendeskripsikan semakin tinggi kapasitas ikatan hidrogen, maka semakin tinggi energi yang dibutuhkan agar proses absorpsi dapat terjadi. Secara umum aturan Lipinski menggambarkan solubilitas senyawa tertentu untuk menembus membran sel oleh difusi pasif (Syahputra dkk., 2011).

Tabel 6 menunjukkan bahwa senyawa usulan A1, A4 dan B1 memiliki nilai Log P kurang dari 5, sementara senyawa usulan B4 dan B9 memiliki nilai Log P lebih dari 5. Dengan demikian, walaupun senyawa B4 memiliki aktivitas Antiamuba yang lebih baik diantara semua senyawa usulan, tetapi toksisitasnya perlu diwaspadai. Hal ini membutuhkan pengujian klinis untuk membuktikan sifat toksik dari senyawa B4 tersebut. Dari Tabel 6 juga terlihat bahwa kelima senyawa usulan memiliki karakteristik nonpolar yang serupa, karena memiliki nilai TPSA yang sama. Karakteristik inilah yang tentunya mempengaruhi bentuk interaksi dengan reseptor. Globularitas senyawa usulan menyerupai senyawa penuntunnya masing-masing, yakni senyawa A1 dan A4 serupa dengan senyawa penuntun A, sedangkan senyawa B1, B4 dan B9 serupa dengan senyawa penuntun B. Sifat ini dipengaruhi oleh



kemiripan struktur antara senyawa-senyawa tersebut. Masing-masing senyawa usulan tersebut memiliki rantai alifatik yang sama dengan penuntunnya, hanya saja berbeda pada substituen. Substituen kelima senyawa usulan tersebut adalah F, CH<sub>3</sub> dan OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, sedangkan substituen senyawa penuntun adalah Cl. Keempat substituen ini merupakan substituen yang isosterik, yakni merupakan kelompok atom/senyawa yang memiliki sifat fisikokimia serupa. Jenis rantai alifatik yang sama dan substituen yang isosteric inilah yang menyebabkan kesamaan sifat globularitas.

Sifat lain yang terlihat pada Tabel 6 adalah kalor pembentukan (HF) dan energi HOMO-LUMO. Nilai HF yang sangat berbeda dimiliki oleh senyawa usulan A4 dan B4, yakni bernilai negatif (-). Energi HOMO-LUMO kelima senyawa usulan tidak jauh berbeda dari senyawa penuntun. Hanya saja, senyawa A4 dan B4 memiliki nilai E<sub>LUMO</sub> yang sedikit lebih negatif senyawa penuntun maupun usulan lainnya pada tabel tersebut.

### Interaksi Senyawa Baru dengan Reseptor

Ligan yang digunakan pada studi penambatan molekul dalam penelitian ini berjumlah 7 senyawa, yakni 2 senyawa penuntun (penuntun A dan B) dan 5 senyawa usulan yang memiliki aktivitas Antiamuba terbaik (A1, A4, B1, B4 dan B9). Penambatan senyawa penuntun dilakukan sebagai bahan pembandingan terhadap senyawa usulan.

Prosedur penambatan diawali dengan tahap preparasi makromolekul dan ligan. Keseluruhan tahap preparasi ini dilakukan dengan menggunakan aplikasi *AutoDockTools 4.2.6*. Tahap ini meliputi penghilangan molekul air pada EHOASS, penentuan *Grid box binding site*, serta penentuan bagian ligan yang dapat dirotasi untuk pencarian konformasi terbaik. Penghilangan molekul air pada EHOASS bertujuan untuk mengurangi efek sterik yang ditimbulkan molekul air terhadap ligan ketika akan berinteraksi dengan *binding site* EHOASS. *Binding site* merupakan sisi aktif dari makromolekul yang memungkinkan terjadinya interaksi dengan ligan. *Grid box* didefinisikan sebagai dimensi sisi aktif makromolekul berupa kubus yang memiliki ukuran dan posisi tertentu untuk ruang penambatan ligan. Ukuran dan posisi *Grid box* direpresentasikan dengan koordinat x, y dan z yang diatur dengan spasi (jarak) tertentu. Ukuran dan posisi yang digunakan pada penelitian ini merujuk pada penelitian Nagpal dkk. (2012) yang melakukan *virtual screening* inhibitor enzim O-Acetyl-L-Serine Sulphydrylase *Entamoeba histolytica* dengan letak sisi aktif yang serupa. Pada sisi aktif ini terdapat beberapa residu Asam Amino yang terlibat dalam interaksi dengan ligan, yakni Val 57, Ser 84, Thr 85, Ser 86, Gly 87, Asn 88, Thr 89, Gly 90, Met 112, Ser 113, Arg 116, Gln 159, Phe 160, Gly 192, Thr 193, His 232, Gly 233, Ile 234, Gln 235, Gly 236, Ile 237, Gly 238, Ala 239, Phe 241, Tyr 313, Thr 316 dan Lys-58.

Hasil penambatan menunjukkan bahwa semua senyawa baru mampu melakukan interaksi spesifik pada sisi pengikatan reseptor EHOASS dengan baik. Hal ini ditunjukkan oleh nilai afinitas ikatan yang lebih baik dibandingkan senyawa penuntun. Ligan A1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Pada hal ini residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A1 adalah Thr85, Ser86, Tyr89, Gln159, Phe160, Gly236 sebagaimana ditunjukkan pada gambar 4. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,2 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,2 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A1 dengan reseptor EHOASS. Ligan A4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan A4 adalah Lys58, Gly87, Asn88, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada gambar 5. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,7 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,7 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan A4 dengan reseptor EHOASS.

Ligan B1 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B1 adalah Met136, Gln159, Phe160, Gly192, Ile237, Ala239, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada gambar 6. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,3 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,3 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B1 dengan reseptor EHOASS. Ligan B4 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B4 adalah Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Ala239, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada gambar 7. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,8 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,8 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B4 dengan reseptor EHOASS. Ligan B9 berinteraksi dengan residu (sisi pengikatan) EHOASS

melalui ikatan Van der Waals. Residu EHOASS yang berinteraksi dengan ligan B9 adalah Lys58, Ile140, Asn158, Gln159, Phe160, Phe241 sebagaimana ditunjukkan pada gambar 8. Energi afinitas interaksi ini adalah -6,6 kkal/mol, artinya dibutuhkan energi sebesar 6,6 kkal/mol untuk memutuskan ikatan ligan B9 dengan reseptor EHOASS.

Senyawa penuntun A dan B melakukan interaksi dengan reseptor EHOASS melalui ikatan Van der Waals sebagaimana kelima senyawa usulan. Hal ini karena kemiripan struktur dan sifat fisikokimia senyawa penuntun dan senyawa usulan sebagaimana telah dijelaskan sebelumnya. Interaksi senyawa Penuntun A dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Thr85, Ser86, Thr89, Gln159, Phe160, Met136, Gly236 dengan energi afinitas sebesar -6,3 kkal/mol sebagaimana ditunjukkan pada gambar 9. Sementara interaksi senyawa Penuntun B dengan reseptor EHOASS terjadi pada residu Ser84, Met136, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Phe241, Ile237, Ala239 dengan energi afinitas sebesar -6,2 kkal/mol sebagaimana ditunjukkan pada gambar 10.

Interaksi yang terjadi antara senyawa penuntun dengan reseptor maupun antara senyawa usulan dengan reseptor adalah ikatan Van der Waals. Ikatan Van der Waals interaksi antara atom atau molekul yang tidak bermuatan dan letaknya berdekatan. Interaksi ini terjadi antara cincin benzena atau dengan reseptor rantai hidrokarbon dengan reseptor. Sebagaimana yang ditunjukkan, bahwa senyawa penuntun dan senyawa usulan (A1, A4, B1, B4 dan B9) memiliki cincin benzena dan juga rantai alifatik (hidrokarbon). Hal inilah yang menyebabkan terjadinya interaksi van der Waals. Tidak adanya ikatan Hidrogen dikarenakan ligan (senyawa penuntun dan senyawa usulan) tidak memiliki gugus yang potensial untuk membentuk ikatan hidrogen dengan reseptor.

## KESIMPULAN

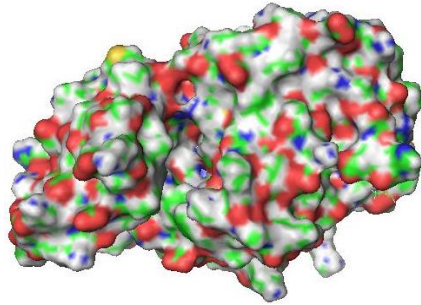
Persamaan HKSA seri senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah:  $\text{Log IC}_{50} = 0,869 + (0,081 \times \text{TPSA}) + (0,018 \times \text{HF}) + (0,527 \times \text{E-HOMO}) + (3,378 \times \text{E-LUMO}) + (-16,938 \times \text{Glob}) + (0,234 \times \text{Log P})$ . Deskriptor yang berpengaruh signifikan terhadap aktivitas Antiamuba senyawa turunan Pirazolin tersubstitusi 1-N dari Thiosemicarbazone adalah Koefisien partisi (Log P), Energi LUMO, Energi HOMO, Kalor pembentukan (HF), Globularitas (Glob) dan total daerah permukaan polar (TPSA). Perancangan senyawa baru turunan Pirazolin dalam penelitian ini menghasilkan 5 senyawa baru yang memiliki aktivitas biologis lebih baik dari senyawa penuntun. Interaksi antara senyawa usulan yang memiliki aktivitas terbaik dengan reseptor *O* Acetyl-L-Serine Sulphydrylase (EHOASS) dipelajari melalui *molecular docking*. Semua senyawa usulan mampu melakukan interaksi spesifik dengan *binding site* reseptor melalui ikatan hidrofobik. Residu asam amino EHOASS yang sering dijumpai sebagai sisi pengikatan dengan senyawa usulan dalam adalah Thr85, Ser86, Lys58, Thr89, Ile140, Gln159, Phe160, Gly192, Met136, Gly236, Ile237, Phe241, Ala239.

## DAFTAR PUSTAKA

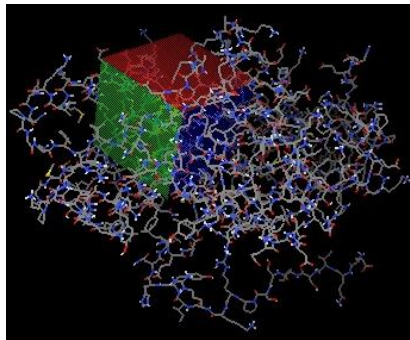
- Abid, M., Azam, A., 2005, Synthesis and antiamoebic activities of 1-N-substituted cyclised pyrazoline analogues of thiosemicarbazones, *Bioorg. Med. Chem.*, 13 (6), 2213–2220.
- Bhoyar, A. D., Vankhade, G. N., Rajput, P. R., 2011, Synthesis and Study of Cholo-substituted 4-aryl Pyrazolines and Isoxazolines and THEIR effects on Inorganic Ions in Blood serum in Albino Rats, *Nusantara Bioscience Journal*, 3(3), 118-123.
- Damme, S.V., 2009, Quantum Chemistry in QSAR, Quantum Chemical Descriptors, Use, Benefits and Drawbacks, *Thesis*, Departments of Inorganic and Physical Chemistry Faculty of Sciences Universiteit Gent, Netherland.
- Iyyappan, C., Praveen, C., Hemalatha, K., Girija, K., 2010, Design, Preliminary Qsar Study and Drug-Likeness Score of Isobenzofuran Analogues. *Int. J. Pharma. Bio. Sci.*, 1(4).

- La Kilo, J., 2014, Kajian Hubungan Kuantitatif Struktur-Aktivitas Antimalaria Turunan Quinolon-4(1h)-Imine Menggunakan Deskriptor Hasil Perhitungan Metode Ab Initio Hartree-Fock, *Tesis*, Program Pascasarjana Universitas Gajah Mada, Yogyakarta.
- Lipinski, C.A., Lombardo, F., Dominy, B.W., Feeney, P.J., 2001, Experimental and Computational Approaches to Estimate Solubility and Permeability in Drug Discovery and Development Settings, *Adv. Drug Deliv. Rev.*, 46 (1-3), 3-26.
- Mangeron, 2006, New-I-amdosulphonyl-phenoxyacetyl-3-methylpyrazolin-5-one Derivatives, *Rom. Biotech. Lett.*, 3 (11), 2767-2772.
- Nagpal, I., Raj, I., Subbarao, N., & Gourinath, S., 2012, Virtual Screening, Identification and In Vitro Testing of Novel Inhibitors of O-acetyl-L-serine Sulphydrylase of Entamoeba Histolytica, *PLoS One*, 7 (2), e30305.
- Nograpy, T., 1992, *Kimia Medisinal, Pendekatan Secara Biokimia*, Penerbit ITB, Bandung.
- Pranowo, H.D., 2009, Peran Kimia Komputasi dalam Desain Molekul Obat *Pidato Pengukuhan Jabatan Guru Besar Pada Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Gajah Mada*, Universitas Gajah Mada, Yogyakarta.
- Putri, E.S.Y., Tahir, I., 2004, Kajian Hubungan Kuantitatif antara Struktur Elektronik dan Aktivitas Senyawa Indolilalkilamina berdasarkan Hasil Perhitungan Metode AM1, *Jurnal Eksakta* 6 (1), 10-18.
- Rembet, J.G., 2011, In-Silico Screening Senyawa Turunan Quinazolinase sebagai Inhibitor Epidermal Growth Factor Receptor Tyrosine Kinase (EGFR-TK), *Skripsi*, Universitas Negeri Gorontalo, Gorontalo.
- Sharma, S., Kaur, S., Bansal, T., Gaba, J., 2014, Review on Synthesis of Bioactive Pyrazoline Derivatives, *Chem Sci Trans*, 3(3), 861-75.
- Siswandono, Soekardjo, B., 2008, *Kimia Medisinal*, Airlangga University Press (AUP), Surabaya.
- Syahputra, G., Ambarsari, L., Sumaryada, T., 2011, Simulasi Docking Kurkumin Enol, Bisdemetoksikurkumin dan Analognya sebagai Inhibitor Enzim 12-Lipoksigenase, *Jurnal Biofisika*, 10(1), 55-67.
- Tahir, I., Wijaya, K., Putri, E.S.Y., 2004, Aplikasi Pemisahan Data secara Acak pada Analisis Hubungan Kuantitatif Struktur Elektronik dan Aktivitas Senyawa Indolilalkilamina, *Seminar Nasional Hasil Penelitian Farmasi*, 190-200.
- Verma, R.P., Hansch, C., 2011, Use of <sup>13</sup>C NMR Chemical Shift as QSAR/QSPR Descriptor, *Chem. Rev.*, 111(4), 2865-2899.
- Widyastuti, I.K., 2011, *Prevalensi Infeksi Amebiasis Pada Siswa Madrasah Ibtidaiyah Islamiyah Desa Simbang Wetan Kecamatan Buaran Pekalongan, Jawa Tengah*, Artikel Penelitian, Fakultas Kedokteran Universitas Diponegoro, Semarang.

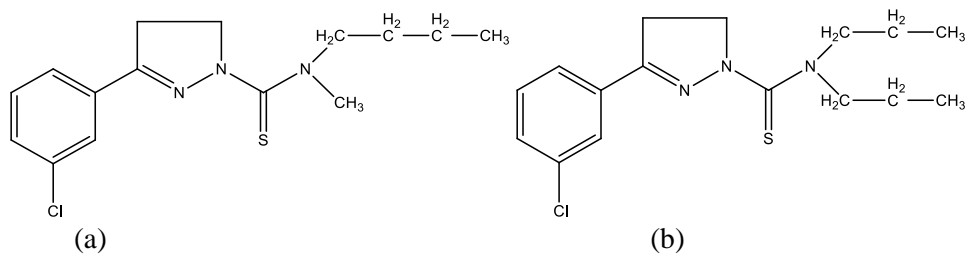
*Lampiran: Daftar Gambar dan Tabel*



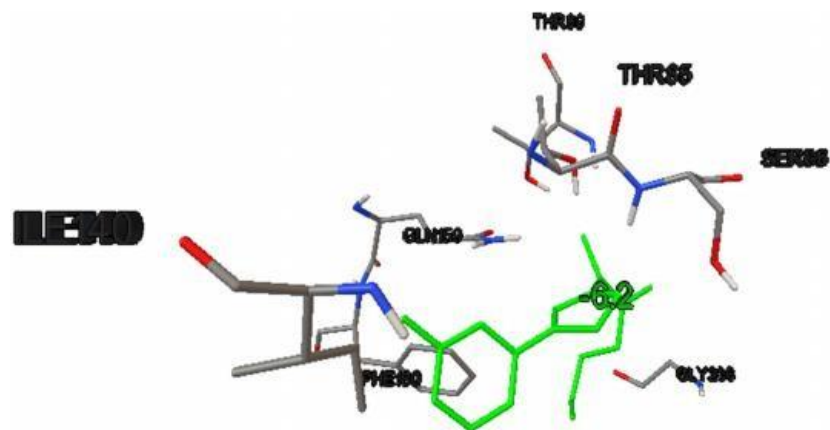
Gambar 1. Struktur molekul reseptor EHOASS (visualisasi PyMOL)



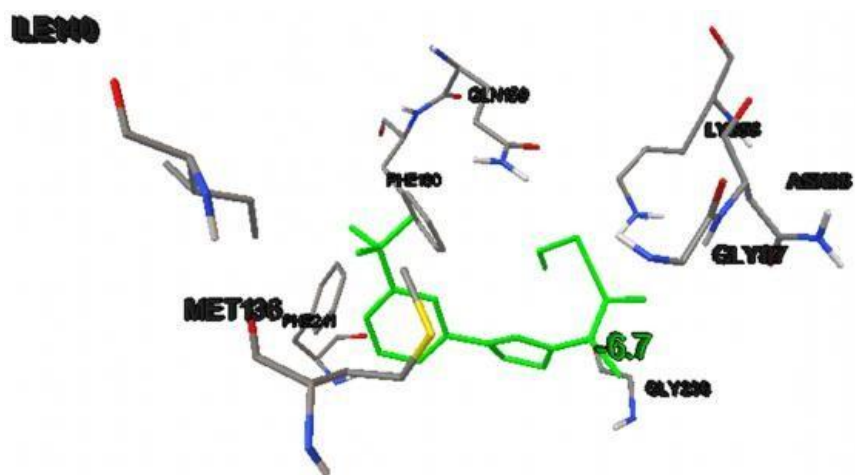
Gambar 2. Grid box docking pada aplikasi *AutoDock Tools 4.2.6*



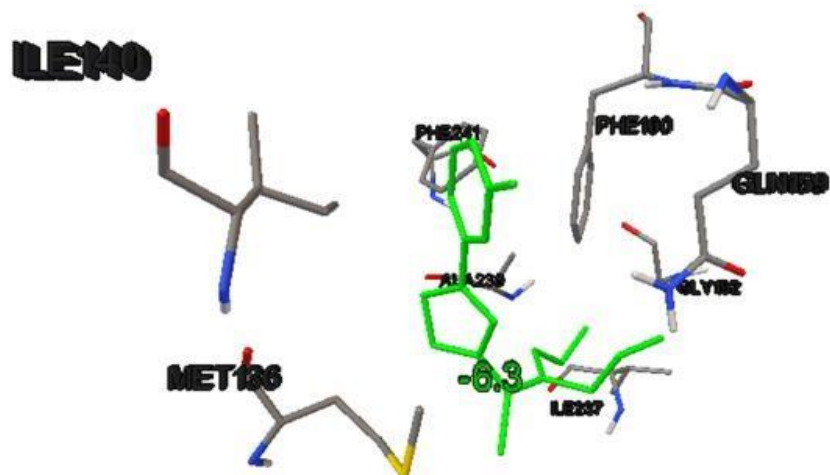
Gambar 3. (a) Senyawa penuntun 15, (b) Senyawa penuntun 21



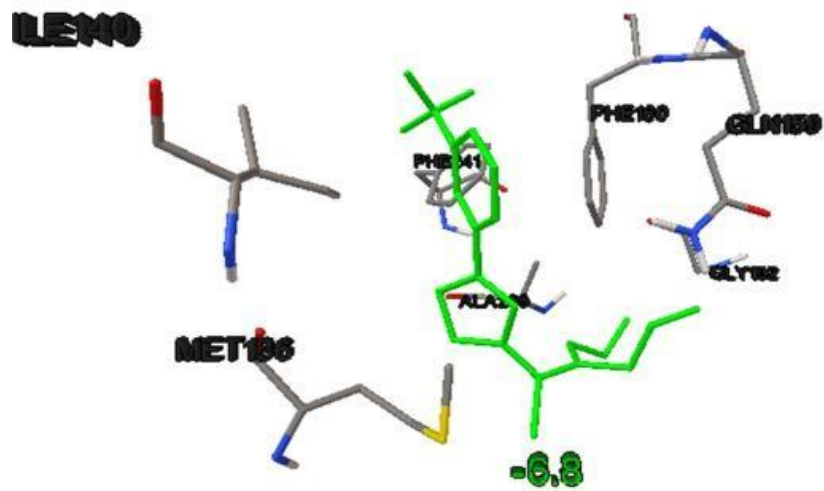
Gambar 4. InteraksiLigan A1 dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



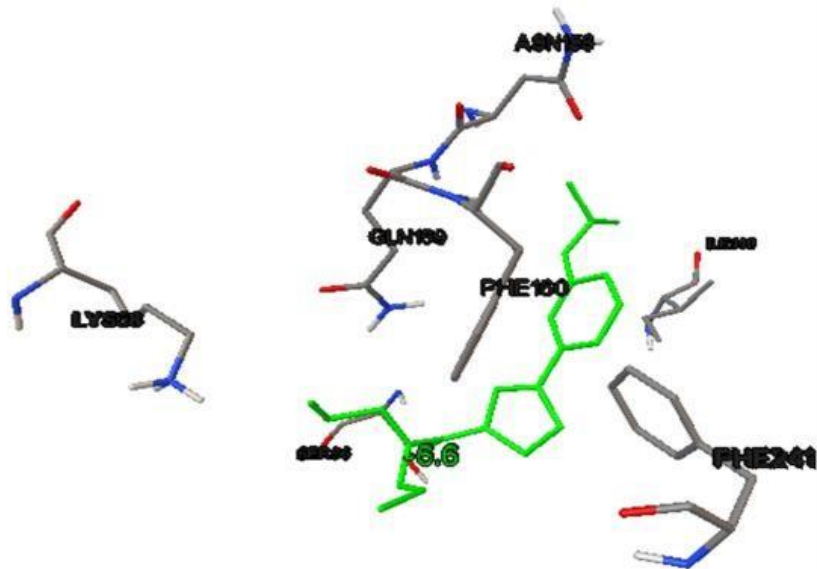
Gambar 5. InteraksiLigan A4 dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



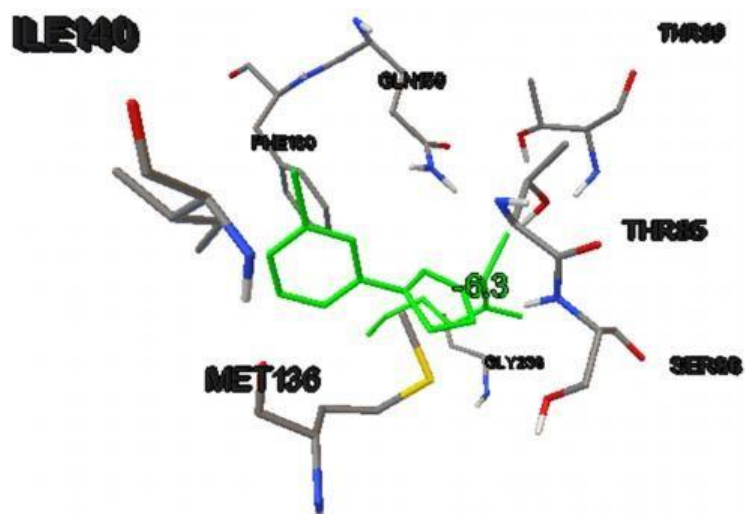
Gambar 6. InteraksiLiganB1 dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



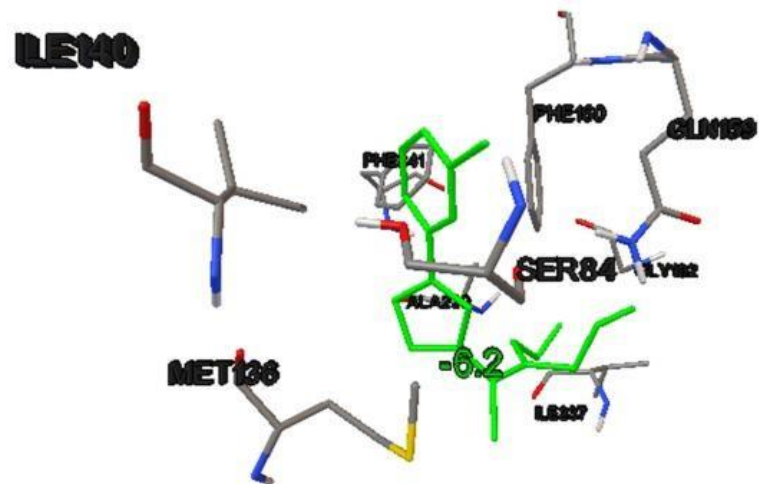
Gambar 7. InteraksiLiganB4 dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



Gambar. 8 InteraksiLiganB9 dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



Gambar 9. InteraksiLigan PenuntunA dengan sisi pengikatan reseptorEHOASS



Gambar 10. Interaksi Ligan Penuntun Dengan sisi pengikatan reseptor EHOASS

Tabel1. Hasil perhitungan deskriptor

SeriSenyawa	IC <sub>50</sub>	AM1_dipole	AM1_IP	TPSA	AM1_HF	MR	AM1_HOMO	AM1_LUMO	Glob	Log P (o/w)
1	14,0	5,6691	8,2332	59,7200	91,8172	7,3262	-8,2332	-0,5120	0,0423	3,1020
2	8,5	6,8398	8,3112	59,7200	97,3082	8,0764	-8,3112	-0,6902	0,0421	3,9370
3	8,0	6,7158	8,3138	59,7200	85,3892	7,8267	-8,3138	-0,6731	0,0421	3,7310
4	23,0	5,7535	8,0930	59,7200	98,0543	7,2909	-8,0930	-0,4843	0,0438	2,9500
5	15,2	6,8673	8,1755	59,7200	103,2209	8,0411	-8,1755	-0,6661	0,0436	3,7850
6	12,2	6,7300	8,1742	59,7200	91,2164	7,7913	-8,1742	-0,6455	0,0436	3,5790
7	23,3	5,5910	8,2339	59,7200	85,6932	7,7948	-8,2339	-0,5079	0,0221	3,5440
8	14,2	6,8041	8,3107	59,7200	91,2340	8,5476	-8,3107	-0,6979	0,0221	4,3790
9	12,3	6,7107	8,3024	59,7200	79,2400	8,2978	-8,3024	-0,6798	0,0221	4,1730
10	11,2	5,6225	8,2203	59,7200	87,1878	7,7610	-8,2203	-0,4892	0,0406	3,4600
11	6,1	6,8895	8,2978	59,7200	92,7981	8,5138	-8,2978	-0,6888	0,0405	4,2950
12	5,0	6,7550	8,2942	59,7200	80,7596	8,2641	-8,2942	-0,6650	0,0405	4,0890
13	5,7	5,1303	8,2680	50,9300	93,5876	8,2461	-8,2680	-0,3765	0,0732	3,8120
14	2,4	6,2917	8,3467	50,9300	98,9283	9,0012	-8,3467	-0,5683	0,0739	4,6470
15	0,7	6,3595	8,3470	50,9300	87,3646	8,7514	-8,3470	-0,5641	0,0736	4,4410
16	4,2	4,9350	8,2520	50,9300	102,3560	7,7831	-8,2520	-0,3373	0,0855	3,0970
17	1,2	6,1557	8,3278	50,9300	107,7825	8,5359	-8,3278	-0,5426	0,0858	3,9320
18	1,0	5,4069	8,3645	50,9300	95,5778	8,2861	-8,3645	-0,5028	0,0856	3,7260
19	2,0	5,2501	8,2490	50,9300	89,0347	8,7178	-8,2490	-0,3565	0,1011	4,3250
20	0,8	5,8684	8,3430	50,9300	93,9324	9,4749	-8,3430	-0,5346	0,1045	5,1600
21	0,6	6,2169	8,3207	50,9300	82,3808	9,2252	-8,3207	-0,5212	0,1033	4,9540



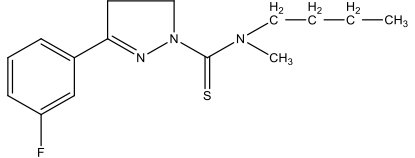
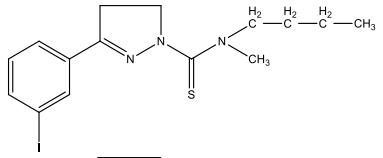
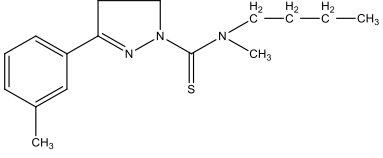
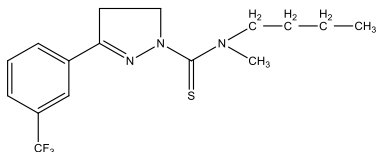
Tabel2. Hasil analisis statistik *Training set*

No	Kombinasi Deskriptor	R	R <sup>2</sup>	SEE	F <sub>Hitung</sub>
1	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole, MR	0,979	0,958	0,16348	17,322
2	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,978	0,956	0,15578	21,747
3	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, AM1_HOMO, Glob, TPSA	0,977	0,954	0,14829	27,953
4	Log P, AM1_LUMO, AM1_HF, Glob, TPSA, AM1_Dipole	0,976	0,953	0,14149	36,805

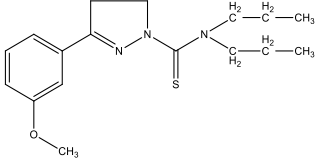
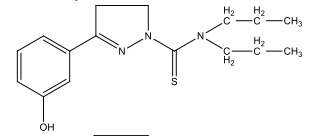
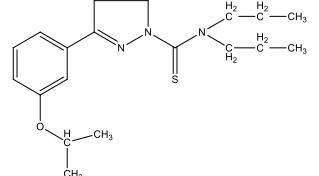
Tabel3. Daftar Substituendan kodemolekul senyawabaru

No	Substituen (X)	Kode Senyawa baru	
1	F	A1	B1
2	I	A2	B2
3	CH <sub>3</sub>	A3	B3
4	CF <sub>3</sub>	A4	B4
5	NO <sub>2</sub>	A5	B5
6	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A6	B6
7	OCH <sub>3</sub>	A7	B7
8	OH	A8	B8
9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	A9	B9

Tabel4. Senyawabaru Antiamuba

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A1	F	
A2	I	
A3	CH <sub>3</sub>	
A4	CF <sub>3</sub>	

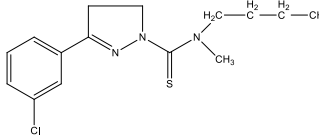
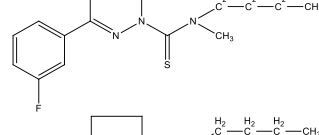
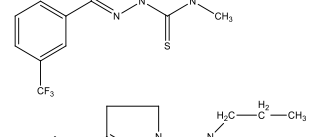
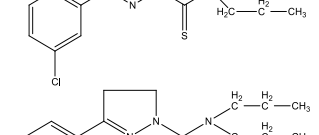
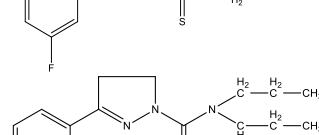
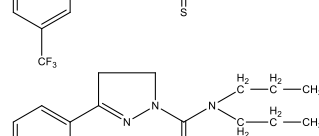
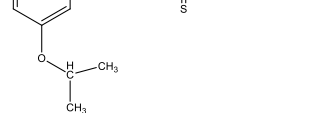
Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
A6	$N(CH_3)_2$	
A7	$OCH_3$	
A8	$OH$	
A9	$OCH(CH_3)_2$	
B1	$F$	
B2	$I$	
B3	$CH_3$	
B4	$CF_3$	
B5	$NO_2$	
B6	$N(CH_3)_2$	

Kode Senyawa	X	Struktur Molekul
B7	OCH <sub>3</sub>	
B8	OH	
B9	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	

Tabel5.NilaiIC<sub>50</sub>prediksi senyawa baru

Senyawa	Log IC <sub>50</sub> Pred	IC <sub>50</sub> Pred
A1	-0,5418886	0,28
A2	0,4020493	2,52
A3	0,7961692	6,25
A4	-2,5411816	0,0028
A5	0,5399945	3,46
A6	1,4584295	28,73
A7	-23,7667292	1,71
A8	0,461508	2,89
A9	0,5327962	3,41
B1	-0,8543696	0,13
B2	0,193749	1,56
B3	0,3420498	2,19
B4	-2,9793962	0,001
B5	0,3278256	2,12
B6	1,003475	10,08
B7	-0,1553113	0,69
B8	0,1421558	1,38
B9	-0,3034286	0,49

Tabel 6. Rancangan senyawa baru dengan aktivitas prediksi yang lebih baik dari senyawa penuntun

Senyawa	Struktur Molekul	IC <sub>50</sub>
Penuntun A		0,7 (hasil eksperimen)
A1		0,28 (Prediksi)
A4		0,0028 (Prediksi)
Penuntun B		0,6 (hasil eksperimen)
B1		0,13 (Prediksi)
B4		0,001 (Prediksi)
B9		0,49 (Prediksi)

Tabel 7. Nilai deskriptor senyawa rancangan baru (A1, A4, B1, B4, B9), Penuntun A dan B

Senyawa	Deskriptor						
	HF	E <sub>HOMO</sub>	E <sub>LUMO</sub>	TPSA	Glob	Log P	BM
A1	49,4319	-8,3605	-0,5979	50,93	0,0725	4,002	293,41
A4	-61,5552	-8,4354	-0,7978	50,93	0,069	4,7838	343,417
B1	44,0575	-8,3336	-0,5455	50,93	0,1013	4,515	307,437
B4	-66,4515	-8,4011	-0,7666	50,93	0,1043	5,2968	357,444
B9	45,8904	-8,2727	-0,3688	60,16	0,1268	5,121	347,527
Penuntun A	87,3646	-8,3470	-0,5641	50,93	0,0736	4,4410	309,865
Penuntun B	82,3808	-8,3207	-0,5212	50,93	0,1033	4,9540	323,892