



คู่มือการใช้ระบบอักษรวิสุทธิ์

บัณฑิตวิทยาลัย
มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่

ระบบอักษรวิสุทธิ์

ระบบอักษรวิสุทธิ์เป็นระบบตรวจจับการลักลอบก๊อปปี้งานนิพนธ์ ระบบที่ให้บริการตรวจสอบความคล้ายคลึงกันระหว่างเอกสาร ที่ยื่นตรวจสอบ กับเอกสารในฐานข้อมูลของระบบฯ โดยให้ผลลัพธ์เป็นรายงานผล การตรวจสอบที่แสดงค่าเปอร์เซ็นต์ความคล้ายคลึงกัน และรายละเอียดอื่นๆ โดยจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยได้พัฒนาระบบนี้ขึ้นมาเพื่อป้องกันการลักลอบก๊อปปี้งานเอกสารอันมีลิขสิทธิ์ในฐานข้อมูล ซึ่งในปัจจุบันระบบอักษรวิสุทธิ์ เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยและสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น โดยมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่ได้ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงการใช้ระบบอักษรวิสุทธิ์เรียบร้อยแล้ว

ความสามารถของระบบอักษรวิสุทธิ์โดยสรุป

- ตรวจสอบได้ทั้งข้อความภาษาไทยและภาษาอังกฤษ
- ตรวจสอบกับฐานข้อมูลวิทยานิพนธ์จากบัณฑิตวิทยาลัย บทความวิจัยที่ตีพิมพ์ในวารสารวิชาการของจุฬาลงกรณ์ มหาวิทยาลัย รวมไปถึงบทความในเว็บไซต์วิกิพีเดียภาษาไทย และฐานข้อมูลของสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วม ลงนามบันทึกข้อตกลงฯที่มีการเชื่อมต่อ
- รองรับไฟล์เอกสาร Microsoft Word และ pdf
- ใช้เวลาตรวจสอบเฉลี่ยประมาณ 5 นาที (ระยะเวลาที่ต้องรอเมื่อใช้งานจริงขึ้นอยู่กับปริมาณของผู้ใช้ที่กำลัง เข้าคิวรอตรวจสอบ)

วิธีการใช้ระบบอักษรวิสุทธิ์

เงื่อนไข

1. คณาจารย์และเจ้าหน้าที่ จะต้องใช้อีเมลของมหาวิทยาลัย คือ xxx@cmru.ac.th
2. นักศึกษาจะต้องใช้อีเมลของมหาวิทยาลัย คือ xxx@cmru.ac.th เช่น kamon_fom@cmru.ac.th
3. นักศึกษาที่จะใช้ระบบต้องมาขอรับอีเมลที่สำนักนิติศาสตร์ โดยสำนักนิติศาสตร์จะออก user และ password ให้

การใช้งานระบบอักษรวิสุทธิ์

1. เข้าไปที่เว็บไซต์ <http://plag.grad.chula.ac.th>



อักษรวิสุทธิ์
ระบบตรวจสอบการลอกเลียนวรรณกรรมทางวิชาการ
โดยจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

Email Address

เลือกไฟล์

ยืนยัน

ระบบอักษรวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้ซึ่งมีเอกสารในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น
รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

หรือเข้าผ่านเว็บไซต์บัณฑิตวิทยาลัย www.graduate.cmru.ac.th

มหาวิทยาลัย

บัณฑิตวิทยาลัย

ศูนย์การศึกษาระดับปริญญาโท

ศูนย์การศึกษาระดับปริญญาตรี

ศูนย์การศึกษาระดับปริญญาโท

ระบบสืบค้นข้อมูล

ค้นหา

มหาวิทยาลัย

วารสารบัณฑิตวิทยาลัย

เผยแพร่ข่าวสาร

ประกาศมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่
เรื่อง พิจารณาเลื่อนตำแหน่งข้าราชการครูและบุคลากรทางการศึกษา ตำแหน่ง 2 ภาคเรียน 2558

ประกาศมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่
เรื่อง รายงานผลการดำเนินงานตามแผนปฏิบัติการประจำปี 2558

ประกาศมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่
เรื่อง รายงานผลการดำเนินงานตามแผนปฏิบัติการประจำปี 2558

ประกาศมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่
เรื่อง รายงานผลการดำเนินงานตามแผนปฏิบัติการประจำปี 2558

ดร.กมลวรรณ วัฒน

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

คลังความรู้เพิ่มเติม

ระบบ E-thesis

มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่

มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่

มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่

2. กรอกอีเมล

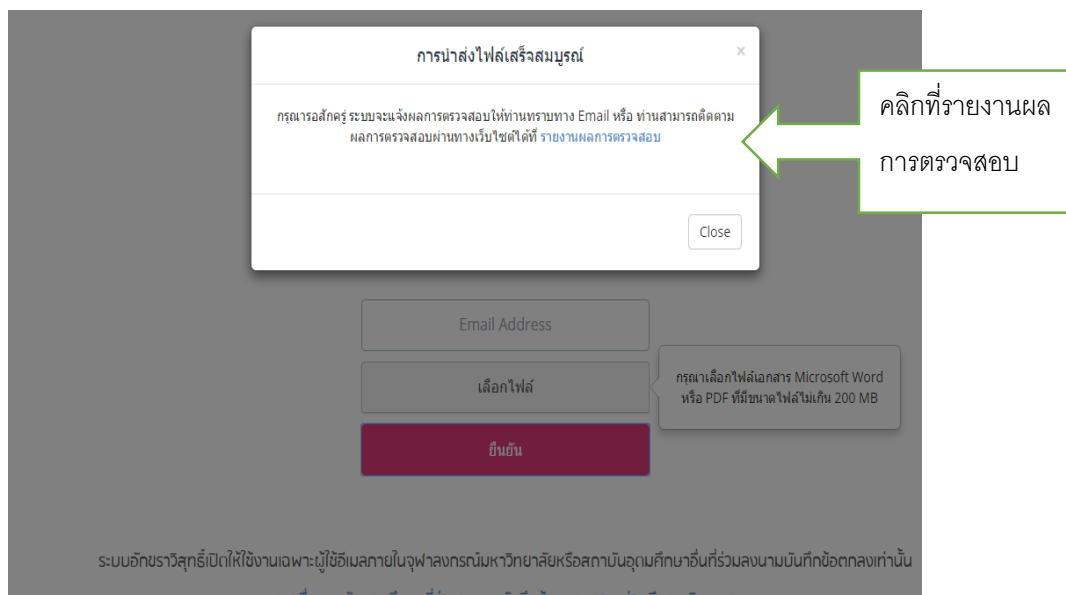
ระบบอักษราวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น
รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

3. เลือกไฟล์ที่ต้องการตรวจสอบ โดยเป็นfile .doc หรือ .pdf ที่มีขนาดfile ไม่เกิน 200 MB

ระบบอักษราวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น
รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

4. กดปุ่ม “ยืนยัน” และระบบจะดำเนินการตรวจสอบเอกสารที่ส่งเข้ามาในระบบและส่งผลการตรวจสอบไปทางอีเมล ซึ่งระยะเวลาของการตรวจสอบจะขึ้นอยู่กับปริมาณของผู้ใช้ในขณะนั้น และขนาดของเอกสารที่ส่งเข้ามาในระบบ

5. เมื่อการส่งไฟล์ไปที่ระบบเสร็จสมบูรณ์ จะปรากฏกล่องข้อความ ให้ผู้ใช้ Click ที่ “รายงานผลการ ตรวจสอบ” เพื่อเปิดดูผลทันที



6. เมื่อเปิด E-mail ของผู้ตรวจสอบ สามารถเข้าไปที่รายงานผลการตรวจสอบ จะปรากฏผลดังนี้

Plagiarism Checking Report

Created on Jan 14, 2016 at 15:03 PM

Submission Information

ID	SUBMISSION DATE	SUBMITTED BY	ORGANIZATION	FILENAME	STATUS	SIMILARITY INDEX
171310	Jan 14, 2016 at 15:03 PM	onkamon_suw@cmru.ac.th	มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่	ภาคผนวก จ-ข (375-436).doc	Completed	100.00 %

เปอร์เซ็นต์
คัดลอก

Match Overview

Show 10 entries

Search:

NO.	TITLE	AUTHOR(S)	SOURCE	SIMILARITY INDEX
1	สหพันธรัฐอินโดนีเซีย	จากวิกิพีเดีย สารานุกรมเสรี	Wikipedia	100.00 %

รายงานผลการตรวจสอบ

แสดงรายละเอียดข้อความที่ปรากฏแถบสี คือข้อความบางส่วนที่คล้ายคลึงกัน

Showing 1 to 2 of 2 entries

First Previous 1 Next Last

Match Details

TEXT FROM SUBMITTED DOCUMENT	TEXT FROM SOURCE DOCUMENT
Article Kinetic Modeling of Nitration of Glycerol Three Controlling Reactions Model Ema Asmuli 2 a Supranto 1 b Rochmadi 1 c and Agus Prasetya 1 d 1 Chemical Engineering Department Gadjah Mada University Indonesia 2 Chemical Engineering Department Ahmad Dahlan University Indonesia E-mail asma.123@yahoo.com Corresponding author bsupranto@chemeng.ugm.ac.id crochmadi@chemeng.ugm.ac.id daguspras@chemeng.ugm.ac.id Abstract in the present study a kinetic model of nitration between glycerol and nitric acid was developed The presented model describes three controlling reactions model used elementary reactions consisting of three reversible reactions The model utilizes first order reaction according to each reactant The nitration of glycerol was modeled by fitting the kinetic model with 6 parameters the rate constant at an average temperature and the activation energy The reaction rate is assumed to be governed by three reactions i.e. the formation of MNG (mononitroglycerin), the formation of DNG (dinitroglycerin) and the formation of TNG (trinitroglycerin). The aim of this work is compare two models: seven controlling reactions model and three controlling reactions model. Two models have the similar trend. The three controlling reactions model	1. Kinetic Modelling of Nitration of Glycerol: Three Controlling Reactions Model Ema Asmuli 1,2, a, Supranto 1, b, Rochmadi 1, c, and Agus Prasetya 1, d 1 Chemical Engineering Department, Gadjah Mada University, Indonesia 2 Chemical Engineering Department, Ahmad Dahlan University, Indonesia E-mail: asma.123@yahoo.com Corresponding author 1.bsupranto@chemeng.ugm.ac.id, crochmadi@chemeng.ugm.ac.id, daguspras@chemeng.ugm.ac.id Abstract In the present study, a kinetic model of nitration between glycerol and nitric acid was developed. The presented model describes three controlling reactions model used elementary reactions consisting of three reversible reactions. The model utilizes first order reaction according to each reactant. The nitration of glycerol was modeled by fitting the kinetic model with 6 parameters, the rate constant at an average temperature and the activation energy. The reaction rate is assumed to be governed by three reactions, i.e. the formation of MNG (mononitroglycerin), the formation of DNG (dinitroglycerin), and the formation of TNG (trinitroglycerin). The aim of this work is compare two models: seven controlling reactions model and three controlling reactions model. Two models have the similar trend. The three controlling reactions model

เว็บไซต์ที่เกี่ยวข้อง

<http://www.akarawirut.com>

<https://www.facebook.com/Akarawisut>

<https://www.youtube.com/watch?v=HOdSq6-53dk> (วิดีโอแนะนำวิธีการใช้ระบบอักขราวิสุทธิ)

