



อักษรวิสุทธิ์

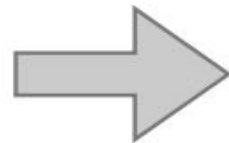
คู่มือการใช้งานระบบอักษรวิสุทธิ์
เพื่อการตรวจสอบการลักลอกผลงานทางวิชาการ

ระบบอักษรวิสุทธิ์ คือ

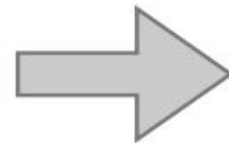
ระบบที่ให้บริการตรวจสอบความคล้ายคลึงกัน ระหว่างเอกสารที่ยื่นตรวจสอบ กับเอกสารในฐานข้อมูลของระบบฯ โดยให้ผลลัพธ์เป็นรายงานผลการตรวจสอบที่แสดงค่าเปอร์เซ็นต์ความคล้ายคลึงกันและรายละเอียดอื่น ๆ



เอกสารที่ยื่นตรวจสอบ
เช่น วิทยานิพนธ์หรือบทความ



ระบบอักษรวิสุทธิ์
และฐานข้อมูลที่เชื่อมต่อ



รายงานผลการตรวจสอบ

ความสามารถของระบบอักษรวิสุทธิ์ โดยสรุป

1. ตรวจสอบได้ทั้งข้อความภาษาไทยและภาษาอังกฤษ
2. ตรวจสอบฐานข้อมูลวิทยานิพนธ์จากบัณฑิตวิทยาลัย บทความวิจัยที่ตีพิมพ์ในวารสารทางวิชาการของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย รวมไปถึงบทความในเว็บไซต์วิกิพีเดียภาษาไทย
3. รองรับไฟล์เอกสาร Microsoft Word และ PDF
4. ใช้เวลาตรวจสอบเฉลี่ยประมาณ 5 นาที (ระยะเวลาที่ต้องรอเมื่อใช้งานจริงขึ้นอยู่กับปริมาณผู้ใช้ที่กำลังเข้าคิวรอตรวจสอบ)
5. ค่าเปอร์เซ็นต์ความคล้ายคลึงที่ได้จากระบบอักษรวิสุทธิ์มีไว้สำหรับอ้างอิงเท่านั้น ผู้ใช้งานหรืออาจารย์ที่ปรึกษาควรตรวจสอบกับแหล่งข้อมูลเพื่อความถูกต้องอีกครั้ง

การใช้งานเบื้องต้น

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



อักษรวิสุทธิ์

ระบบตรวจสอบการลอกเลียนวรรณกรรมทางวิชาการ

โดย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ระบบอักษรวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้ภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น

รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

คำถามที่พบบ่อย — เกี่ยวกับอักษรวิสุทธิ์ — ติดต่อสอบถาม — ตรวจสอบเชิงกันและกัน

การใช้งานเบื้องต้น

- กรอกที่อยู่ Email ที่ต้องการให้ระบบส่งผลการตรวจสอบกลับไปให้



อักษรวิสุทธิ์

ระบบตรวจสอบการลอกเลียนวรรณกรรมทางวิชาการ
โดย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

example@lamduan.ac.th

กรณกรอกที่อยู่ Email ที่ต้องการให้ระบบ
ส่งผลการตรวจสอบไปให้

เลือกไฟล์

ยืนยัน

ระบบอักษรวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น

รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

คำถามที่พบบ่อย — เกี่ยวกับอักษรวิสุทธิ์ — ติดต่อสอบถาม — ตรวจสอบชั่งกันและกัน

การใช้งานเบื้องต้น

- กดปุ่ม "เลือกไฟล์" แล้วเลือกไฟล์เอกสารที่ต้องการตรวจสอบ



อักษรวิสุทธิ์

ระบบตรวจสอบการลอกเลียนวรรณกรรมทางวิชาการ

โดย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

example@lamduan.ac.th

เลือกไฟล์

ยืนยัน

กรุณาเลือกไฟล์เอกสาร Microsoft Word หรือ PDF ที่มีขนาดไฟล์ไม่เกิน 200 MB

ระบบอักษรวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น

รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

คำถามที่พบบ่อย — เกี่ยวกับอักษรวิสุทธิ์ — ติดต่อสอบถาม — ตรวจสอบซึ่งกันและกัน

การใช้งานเบื้องต้น

- กดปุ่ม "ยืนยัน" เมื่อระบบตรวจสอบเสร็จจะส่งผลไปทาง Email ระยะเวลารอขึ้นอยู่กับปริมาณผู้ใช้ในขณะนั้น



อักษรวิสุทธิ์

ระบบตรวจสอบการลอกเลียนวรรณกรรมทางวิชาการ
โดย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

example@lamduan.ac.th

เลือกไฟล์

ยืนยัน

กด "ยืนยัน" เพื่อทำการอัปโหลดไฟล์

ระบบอักษรวิสุทธิ์เปิดให้ใช้งานเฉพาะผู้ใช้อีเมลภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยหรือสถาบันอุดมศึกษาอื่นที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงเท่านั้น

รายชื่อสถาบันอุดมศึกษาที่ร่วมลงนามบันทึกข้อตกลงความร่วมมือทางวิชาการ

คำถามที่พบบ่อย — เกี่ยวกับอักษรวิสุทธิ์ — ติดต่อสอบถาม — ตรวจสอบซึ่งกันและกัน

การใช้งานเบื้องต้น

- เมื่อการส่งไฟล์ไปที่ระบบเสร็จสมบูรณ์ จะมีกล่องข้อความปรากฏให้ Click ที่ "รายงานผลการตรวจสอบ" เพื่อเปิดดูผลทันที



การใช้งานเบื้องต้น

- เมื่อได้รับ Email ให้กดเปิด link เพื่อดูรายงานผลการตรวจสอบ

Plagiarism checking report by Akarawisut

Inbox x



Akarawisut <noreply@akarawisut.com>

12:20 PM (9 minutes ago) ☆

to me ▾

Thank you for using Akarawisut.

Your plagiarism checking report is ready.

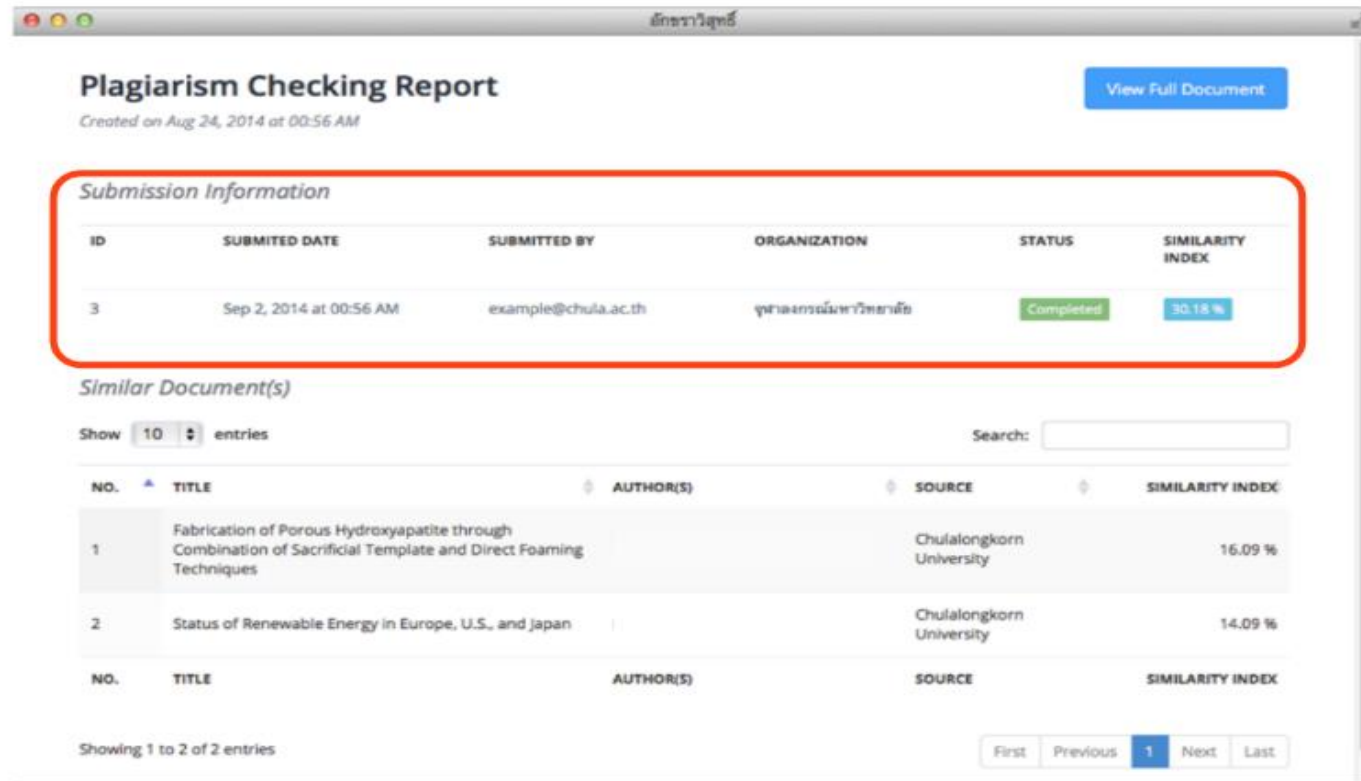
To view the report, please click on this link: <http://plag.grad.chula.ac.th/jobs/58757/1858369715>

If you have any problems viewing the report or any questions about Akarawisut, please send an email to info@akarawisut.com.

Thank you,
Akarawisut Team

การใช้งานเบื้องต้น

- รายงานผลการตรวจสอบ : ส่วนข้อมูลอ้างอิง



Plagiarism Checking Report
Created on Aug 24, 2014 at 00:56 AM

View Full Document

Submission Information

ID	SUBMITTED DATE	SUBMITTED BY	ORGANIZATION	STATUS	SIMILARITY INDEX
3	Sep 2, 2014 at 00:56 AM	example@chula.ac.th	จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	Completed	30.18 %

Similar Document(s)

Show 10 entries

Search:

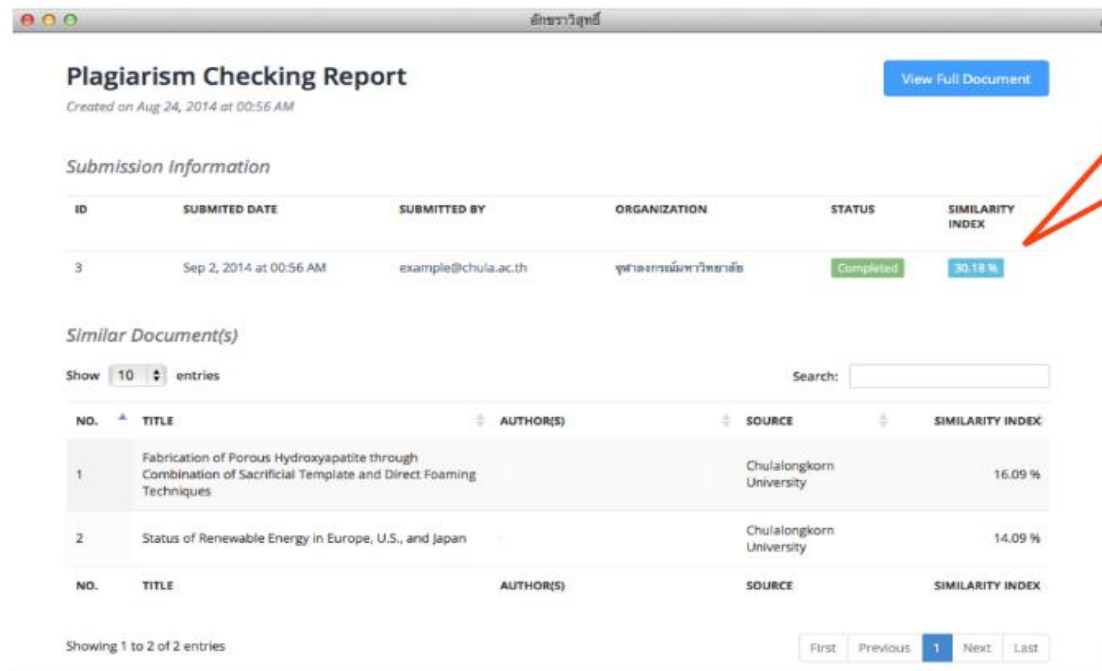
NO.	TITLE	AUTHOR(S)	SOURCE	SIMILARITY INDEX
1	Fabrication of Porous Hydroxyapatite through Combination of Sacrificial Template and Direct Foaming Techniques		Chulalongkorn University	16.09 %
2	Status of Renewable Energy in Europe, U.S., and Japan		Chulalongkorn University	14.09 %

Showing 1 to 2 of 2 entries

First Previous 1 Next Last

การใช้งานเบื้องต้น

- รายงานผลการตรวจสอบ : เปอร์เซนต์ความคล้ายคลึง



Plagiarism Checking Report
Created on Aug 24, 2014 at 00:56 AM

View Full Document

Submission Information

ID	SUBMITTED DATE	SUBMITTED BY	ORGANIZATION	STATUS	SIMILARITY INDEX
3	Sep 2, 2014 at 00:56 AM	example@chula.ac.th	จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย	Completed	30.18 %

Similar Document(s)

Show 10 entries Search:

NO.	TITLE	AUTHOR(S)	SOURCE	SIMILARITY INDEX
1	Fabrication of Porous Hydroxyapatite through Combination of Sacrificial Template and Direct Foaming Techniques		Chulalongkorn University	16.09 %
2	Status of Renewable Energy in Europe, U.S., and Japan		Chulalongkorn University	14.09 %

Showing 1 to 2 of 2 entries

First Previous 1 Next Last

SIMILARITY
INDEX

30.18 %

การใช้งานเบื้องต้น

- รายงานผลการตรวจสอบ : ส่วนรายการเอกสารที่พบในฐานข้อมูลว่ามีส่วนคล้ายคลึงกัน

Plagiarism Checking Report
Created on Aug 24, 2014 at 00:56 AM

View Full Document

Submission Information

ID	SUBMITTED DATE	SUBMITTED BY	ORGANIZATION	STATUS	SIMILARITY INDEX
3	Sep 2, 2014 at 00:56 AM	example@chula.ac.th	มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี	Completed	30.18 %

Similar Document(s)

Show 10 entries

Search:

NO.	TITLE	AUTHOR(S)	SOURCE	SIMILARITY INDEX
1	Fabrication of Porous Hydroxyapatite through Combination of Sacrificial Template and Direct Foaming Techniques		Chulalongkorn University	16.09 %
2	Status of Renewable Energy in Europe, U.S., and Japan		Chulalongkorn University	14.09 %

Showing 1 to 2 of 2 entries

First Previous 1 Next Last

การใช้งานเบื้องต้น

- รายงานผลการตรวจสอบ : ส่วนแสดงข้อความบางส่วนที่ตรวจพบว่าคล้ายคลึงกันข้อความที่ปรากฏแถบสีคือข้อความส่วนที่คล้ายคลึงกัน

Showing 1 to 2 of 2 entries

First Previous **1** Next Last

Match Details

TEXT FROM SUBMITTED DOCUMENT	TEXT FROM SOURCE DOCUMENT
<p>Article Kinetic Modelling of Nitration of Glycerol Three Controlling Reactions Model Erna Astuti^{1,2} a, Supranto¹, b, Rochmadi¹, c, and Agus Prasetya¹, d ¹ Chemical Engineering Department Gadjah Mada University Indonesia ² Chemical Engineering Department Ahmad Dahlan University Indonesia E mail aerna.uad@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</p>	<p>1. Kinetic Modelling of Nitration of Glycerol: Three Controlling Reactions Model พุฒาเดอรัมพัทวิสุทธรักษ์</p> <p>Article Kinetic Modelling of Nitration of Glycerol : Three Controlling Reactions Model Erna Astuti^{1,2}, a, Supranto¹, b, Rochmadi¹, c, and Agus Prasetya¹, d ¹ Chemical Engineering Department, Gadjah Mada University, Indonesia ² Chemical Engineering Department, Ahmad Dahlan University, Indonesia E-mail: aerna_uad@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 modelled 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 (nitroglycerin). 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</p>

