Особенности и покрытие базы данных Reaxys.

Источники информации

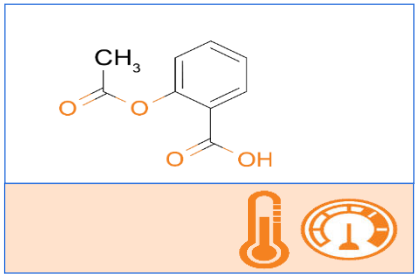
Индексация

Извлечение данных

08,08,2019
Моисеев Алексей Александрович
a.Moiseev@elasevier.com +79251131255

Reaxys

Информационная система, построенная для отражения реального использования химических знаний



>105 Млн Записей **соединений** с **>500 Млн** извлеченных фактов об их **свойствах**: физические, химические, спектральные, экологические, биоактивность

>41 Млн Записей **реакций** включают извлеченные данные об условиях проведения реакций, растворителях, катализаторах, выходе

Основные принципы химии

Связь с

51.9 Млн записей Литературы из **16,000** периодических изданий описывая применения в области материало-ведения, биомедицины, наук о Земле, технических и экологических наук, фармакологии...

Применение в различных дисциплинах

ELSEVIER

Reaxys источники для научного контента

16.000 titles
(journals, books and patents)

56+mio articles

(Elsevier, ACS, Nature-Springer, Blackwell, Taylor and Francis,etc)

1,5+mio patents

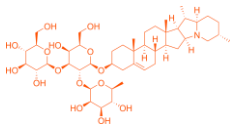
WPO, USPO, EPO [≈ mid 70´s >]

PO: JP, KR, CN, TW [2015 >]

380+k book chapters

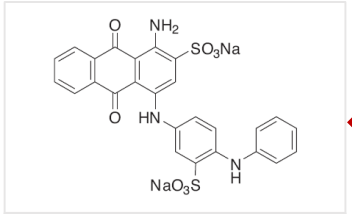
Beilstein, Gmelin,….

≈ 450 journals + PO
[manually excerpted]

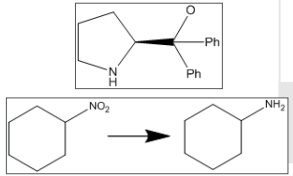


Химия как принцип организации данных

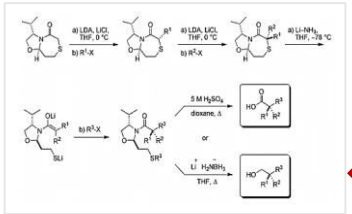
Из экспериментальных данных статей из рецензируемых журналов и патентов



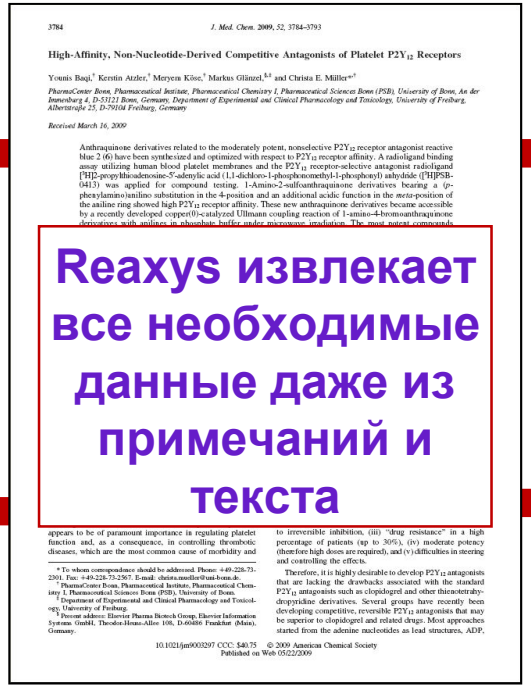
Химическая структура



- Физические свойства
- Спектры
- Биоактивность
- Природные материалы



Химический и биохимический синтез



3784 *J. Med. Chem.* 2009, *52*, 3784–3793

High-Affinity, Non-Nucleotide-Derived Competitive Antagonists of Platelet $P2Y_{12}$ Receptors

Younis Baqi,† Kerstin Atzler,† Meryem Köse,† Markus Glänzel,‡,§ and Christa E. Müller*,†

PharmaCenter Bonn, Pharmaceutical Institute, Pharmaceutical Chemistry I, Pharmaceutical Sciences Bonn (PSB), University of Bonn, An der Immenburg 4, D-53121 Bonn, Germany, Department of Experimental and Clinical Pharmacology and Toxicology, University of Freiburg, Albertstraße 25, D-79104 Freiburg, Germany

Received March 16, 2009

Anthraquinone derivatives related to the moderately potent, nonselective $P2Y_{12}$ receptor antagonist reactive blue 2 (6) have been synthesized and optimized with respect to $P2Y_{12}$ receptor affinity. A radioligand binding assay utilizing human blood platelet membranes and the $P2Y_{12}$ receptor-selective antagonist radioligand [^{3}H]2-propylthioadenosine-5′-adenylic acid (1,1-dichloro-1-phosphonomethyl-1-phosphonyl) anhydride ([^{3}H]PSB-0413) was applied for compound testing. 1-Amino-2-sulfoanthraquinone derivatives bearing a (*p*-phenylamino)anilino substitution in the 4-position and an additional acidic function in the *meta*-position of the aniline ring showed high $P2Y_{12}$ receptor affinity. These new anthraquinone derivatives became accessible by a recently developed copper(0)-catalyzed Ullmann coupling reaction of 1-amino-4-bromoanthraquinone derivatives with anilines in phosphate buffer under microwave irradiation. The most potent compounds

Reaxys извлекает все необходимые данные даже из примечаний и текста

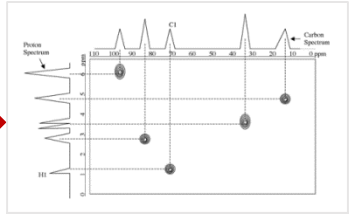
appears to be of paramount importance in regulating platelet function and, as a consequence, in controlling thrombotic diseases, which are the most common cause of morbidity and

to irreversible inhibition, (iii) "drug resistance" in a high percentage of patients (up to 30%), (iv) moderate potency (therefore high doses are required), and (v) difficulties in steering and controlling the effects.

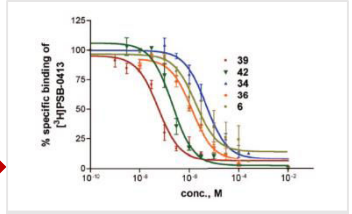
Therefore, it is highly desirable to develop $P2Y_{12}$ antagonists that are lacking the drawbacks associated with the standard $P2Y_{12}$ antagonists such as clopidogrel and other thienotetrahydropyridine derivatives. Several groups have recently been developing competitive, reversible $P2Y_{12}$ antagonists that may be superior to clopidogrel and related drugs. Most approaches started from the adenine nucleotides as lead structures, ADP,

* To whom correspondence should be addressed. Phone: +49-228-73-2301. Fax: +49-228-73-2567. E-mail: christa.mueller@uni-bonn.de.
† PharmaCenter Bonn, Pharmaceutical Institute, Pharmaceutical Chemistry I, Pharmaceutical Sciences Bonn (PSB), University of Bonn.
‡ Department of Experimental and Clinical Pharmacology and Toxicology, University of Freiburg.
§ Present address: Elsevier Pharma Biotech Group, Elsevier Information Systems GmbH, Theodor-Heuss-Allee 108, D-60486 Frankfurt (Main), Germany.

10.1021/jm900297 CCC: $40.75 © 2009 American Chemical Society
Published on Web 05/22/2009



Физико-химические свойства



Фармакологические свойства

Свойства химических соединений и их взаимодействия являются ключевыми для способа организации данных в базе данных.

Также индексируется информация о физико-химических и фармологических свойствах.

ELSEVIER

Reaxys

Это обширные, хорошо проиндексированные данные под рукой

Reaxys является крупнейшим хранилищем данных о свойствах веществ в мире. Растворимость это только одно из **>500 полей данных для поиска** в Reaxys

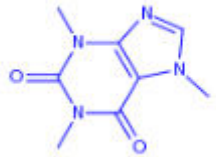
Melting point
Boiling point
Sublimation
Refractive index
Density
Adsorption
Association
Autoignition
Bound Surface Phenomena
Viscosity
Circular Dichromism
Complex Phase Equilibria
Compressibility
Conformation
Critical Density
Critical Micelle Concentration
Critical Pressure
Critical Temparature
Critical Volume
Electrical Data
Electrical Moment
Electrochemistry Data
Electron Binding
Energy Barriers
Energy Data
Enthalpy of Formation
Enthalpy of Sublimation
Flash Point
Gas Phase
Dissociation Energy
Crystal System
Crystal Phase
Heat Capacity
Henry Constat
Ionization Potential
Isoelectric Point
Kinematic Viscosity
Liquid Phase
Magnetic Data
Mechanical Properties
Molecular Deformation
Optical Data
Thermochemical Data
Solubility
Solution Behavior
Sound Properites
Static Dielectric Constat
Surface Tension
Transition Points
Transport Data
NMR Spectroscopy
IR Spectroscopy
Mass Spectroscopy
UV/VIS Spectroscopy
ESR Spectroscopy
NQR Spectroscopy
Raman Spectroscopy
Luminscence Spectroscopy
Fluorescence Spectroscopy
Exposure Assessment
Bioaccumulation
Biomagnification
adation
Degradation
in Soil
Oxygen Demand
Uses
Isolation from Natural Prod.
Reaction Yield
Reaction Conditions
Reaction Type
Named Reaction
Pharmacological Data
Route of Administration
Concentration
Target
Substance Effect
Substance Action on Target
Substance Dose
Bioassay
Animal Model
Organs/Tissue
Cells/Cell Lines
Measurment Parameter
Endpoint of Effect
Ecotoxicology Data
Dielectric Constant
Dissociation Exponent
Dynamic Viscosity
Electrolytic Conductivity
Enthalpy of Fusion
Enthalpy of Vaporization
Explosion Limits
Interactomic Distance/Angle
Kinematic Viscosity
Liquid/Solid Systems
Liquid/Vapor Systems
Metarotation

Solubility

And many more...

ELSEVIER

Вы получаете данные непосредственно извлеченные данные



Physical Data - 766

- Melting Point - 43
- Sublimation - 2
- Refractive Index - 2
- Density - 9
- Adsorption (MCS) - 23
- Association (MCS) - 22
- Boundary Surface Phen
- Chromatographic Data
- Conformation - 1
- Crystal Phase - 7
- Crystal Property Descri

- Crystal System - 2
- Decomposition - 1

- Heat Capacity Cp - 2
- Heat Capacity Cp0 - 1

- Solubility (MCS) - 102
- Solution Behaviour (MCS) - 20

(s) - 7

1

Solubility, g·l^{-1}	Saturation	Temperature (Solubility (MC	Solvent (Solubility (MCS))	Comment (Solubility (MCS))	Reference
20.88		28	water		Singh, Neetu; Singh, Udai P.; Nikhil, Kumar; Roy, Partha; Singh, Hariji Full Text ↗ Details › Abstract ›
	in pure solvent	25	methanol	Solubility: 1.23 g/100g solvent	Guo, Kun; Sadiq, Ghazala; Seaton, Colin; Davey, Roger; Yin, Qiuxiang Full Text ↗ Cited 42 times ↗ Details › Abstract ›
	in pure solvent	25	ethanol	Solubility: 1.48 g/100g solvent	Guo, Kun; Sadiq, Ghazala; Seaton, Colin; Davey, Roger; Yin, Qiuxiang Full Text ↗ Cited 42 times ↗ Details › Abstract ›
	in pure solvent	25	acetone	Solubility: 1.51 g/100g solvent	Guo, Kun; Sadiq, Ghazala; Seaton, Colin; Davey, Roger; Yin, Qiuxiang Full Text ↗ Cited 42 times ↗ Details › Abstract ›

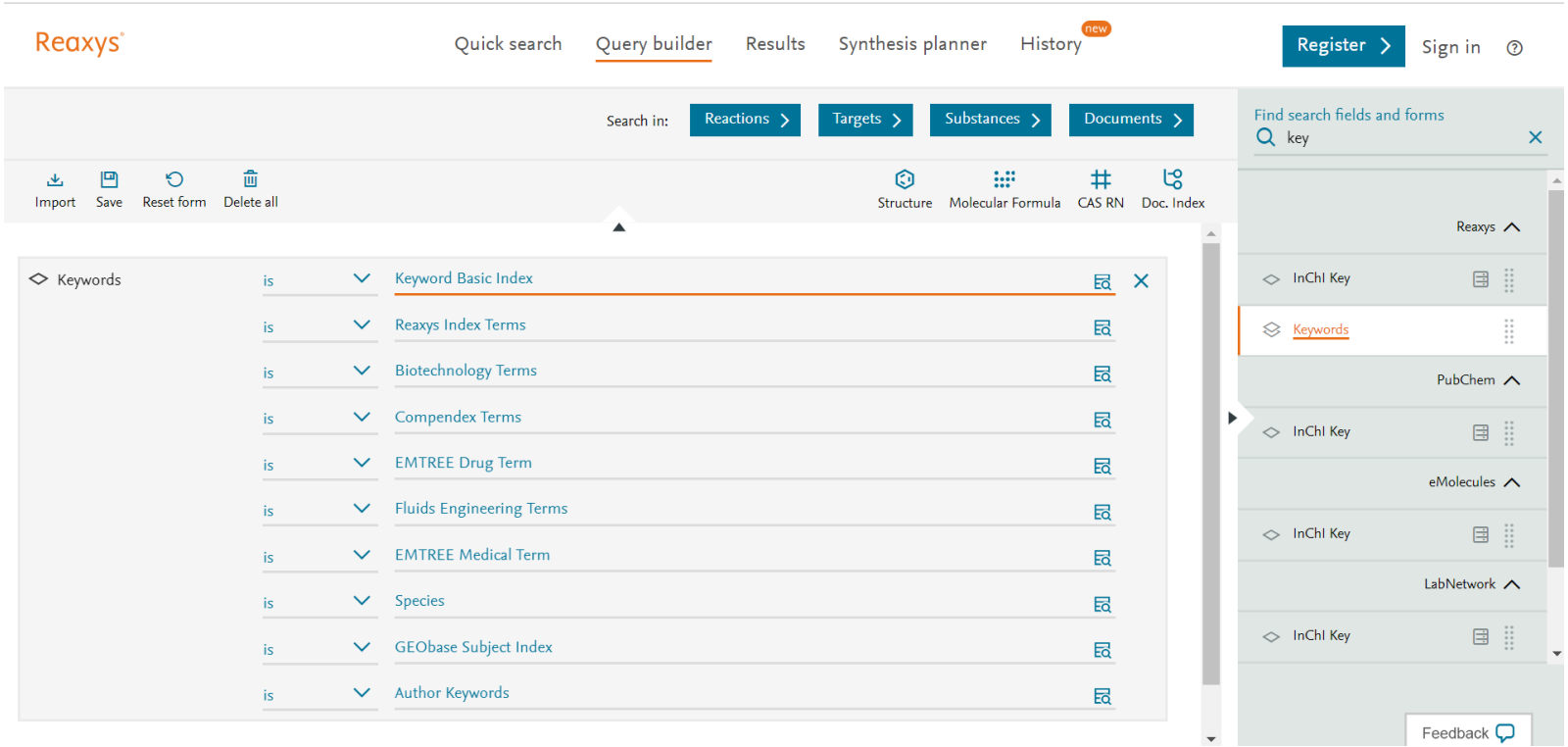
Оптимальная стратегия поиска литературы.

Как быстро и эффективно найти и проанализировать литературу, включая патенты, по различным направлениям химии?

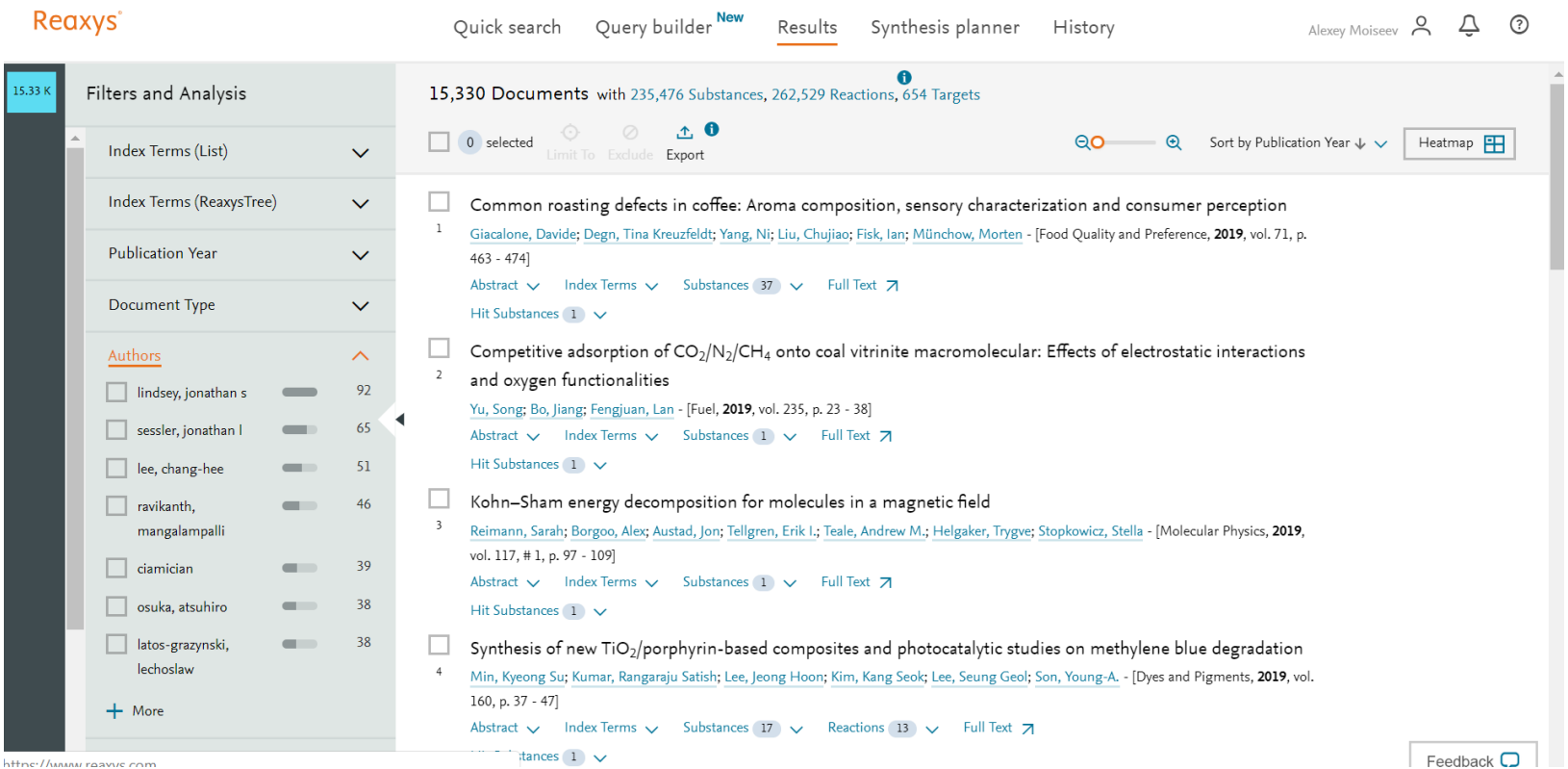
Какова оптимальная стратегия поиска литературы по данному соединению или классу соединений?

08,08,2019
Моисеев Алексей Александрович
a.Moiseev@elasevier.com +79251131255

Поиск литературы. Поиск по ключевым словам



ELSEVIER

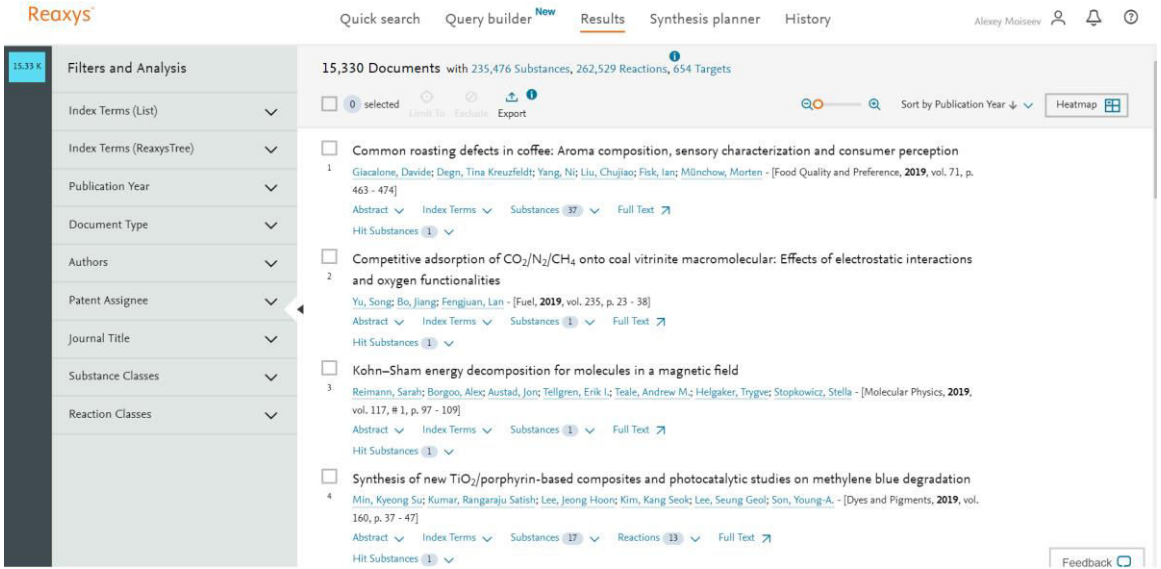


ELSEVIER

Reaxys

LIFE SCIENCE SOLUTIONS

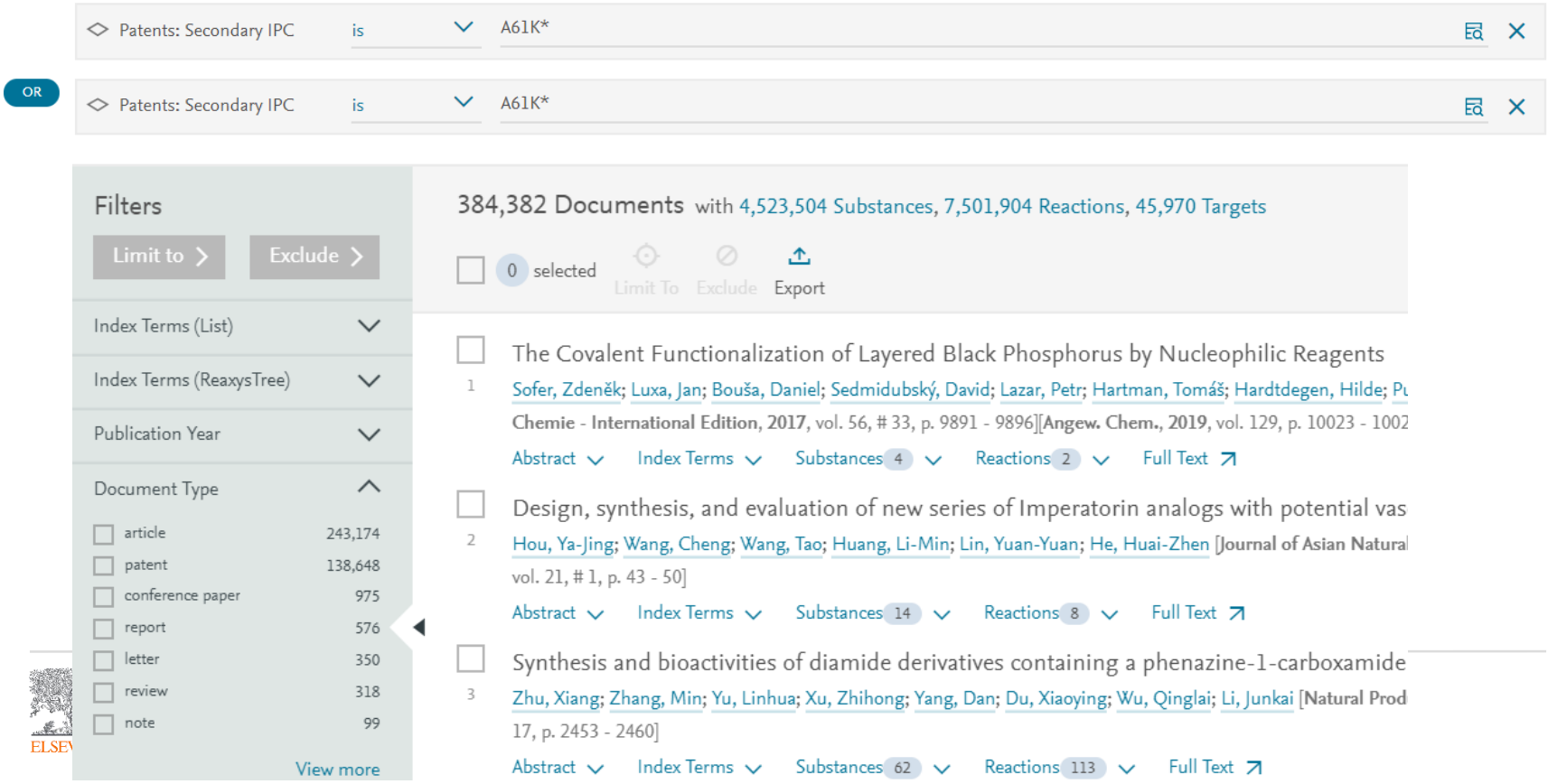
PATENT SEARCHING USING THE LITERATURE SEARCH FORM



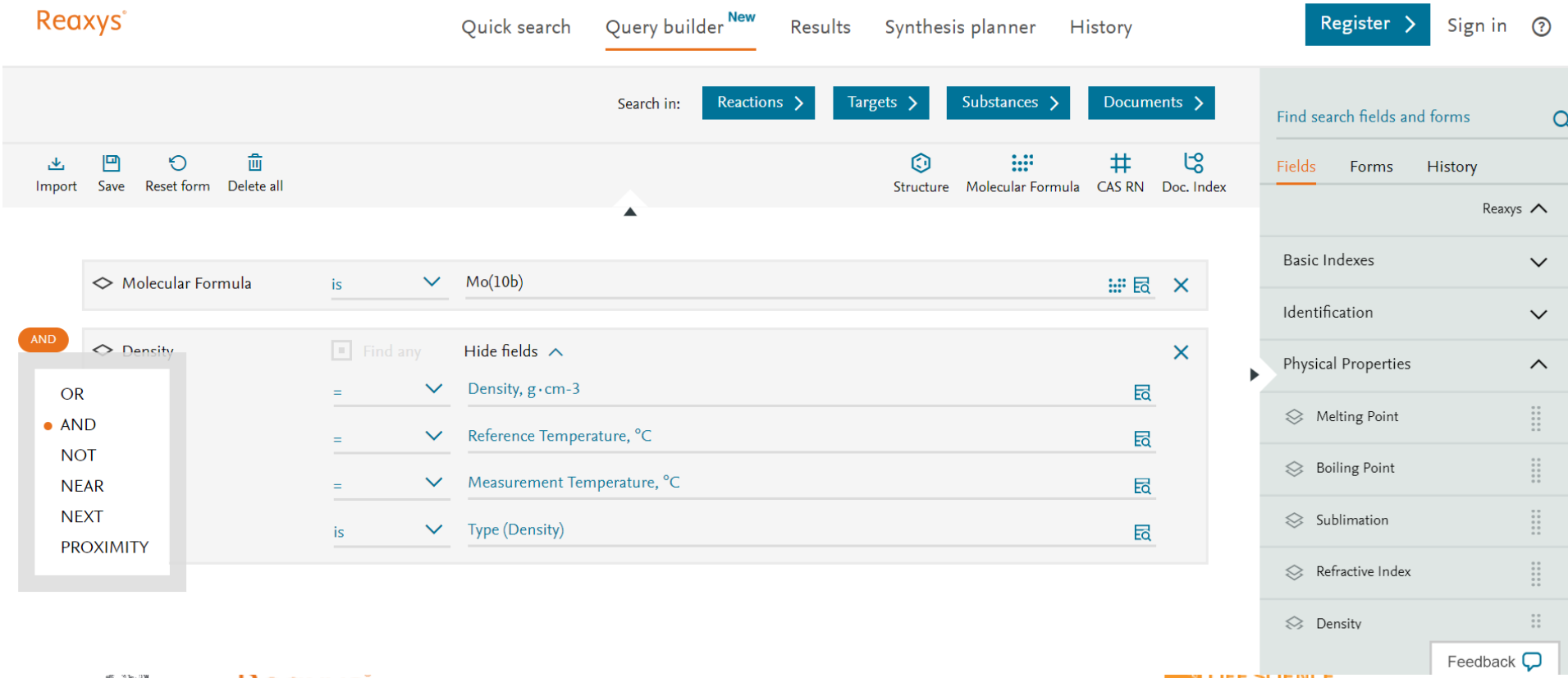

```
Patent:   US6147080 A1, 2000 ; (granted)
Patent:   US2005/9844 A1, 2005 ; (published application)
Patent:   US1996-34288P  (pre-published application number)
Patent:   US-109128 (pre-published application number no date)


WO2013091285a1 ->>>> wo2013*91285
20110281878 ->>>> *2011*281878
US6147080 ->>>> Direct
```

(IPC) A61K* -

препараты для медицины, стоматологии или косметики.



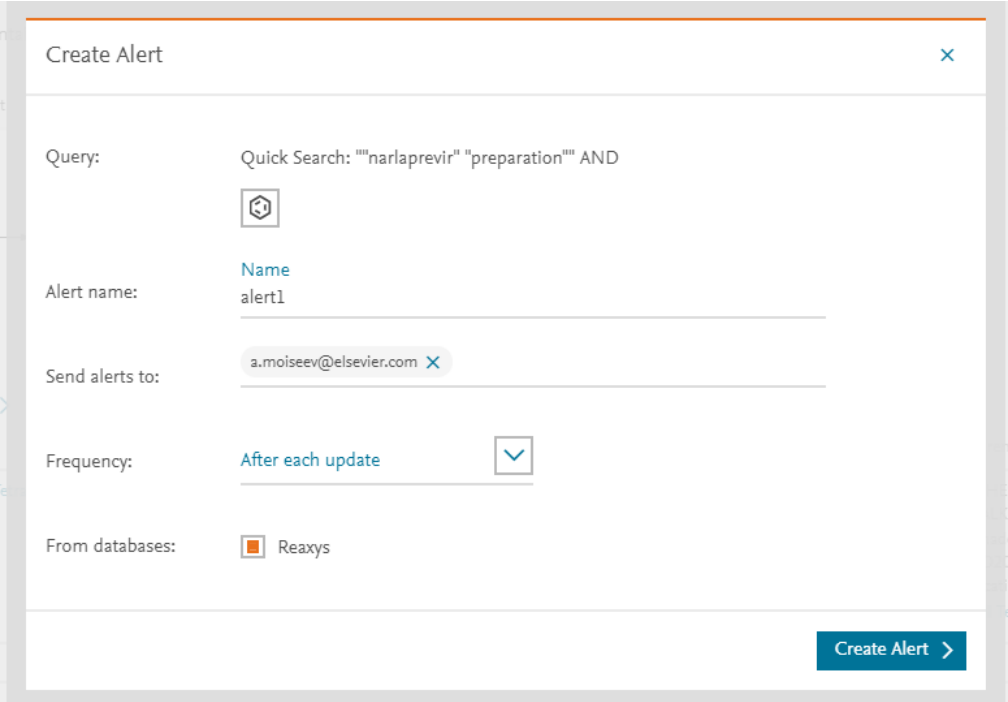
БЫСТРОЕ ОБЪЕДИНЕНИЕ ПОИСКОВЫХ ПОЛЕЙ ЛОГИКОЙ (OR,AND,NOT,NEXT)



ELSEVIER Reaxys LIFE SCIENCE SOLUTIONS

СОЗДАНИЕ ОПОВЕЩЕНИЙ

Можно создать оповещение для появления новых совпадений, о которых система вас будет оповещать по электронной почте.



Например, если появляются новые пути синтеза нужного вещества, Reaxys будет присылать Вам оповещение по электронной почте.

Свойства веществ в Reaxys

Как быстро найти экспериментальные свойства химических соединений, включая физико-химические, механохимические, электрохимический и многие другие? Как найти соединения с заданными свойствами?

Reaxys

Это обширные, хорошо проиндексированные данные под рукой

Reaxys является крупнейшим хранилищем данных о свойствах веществ в мире. Растворимость это только одно из **>500 полей данных для поиска** в Reaxys

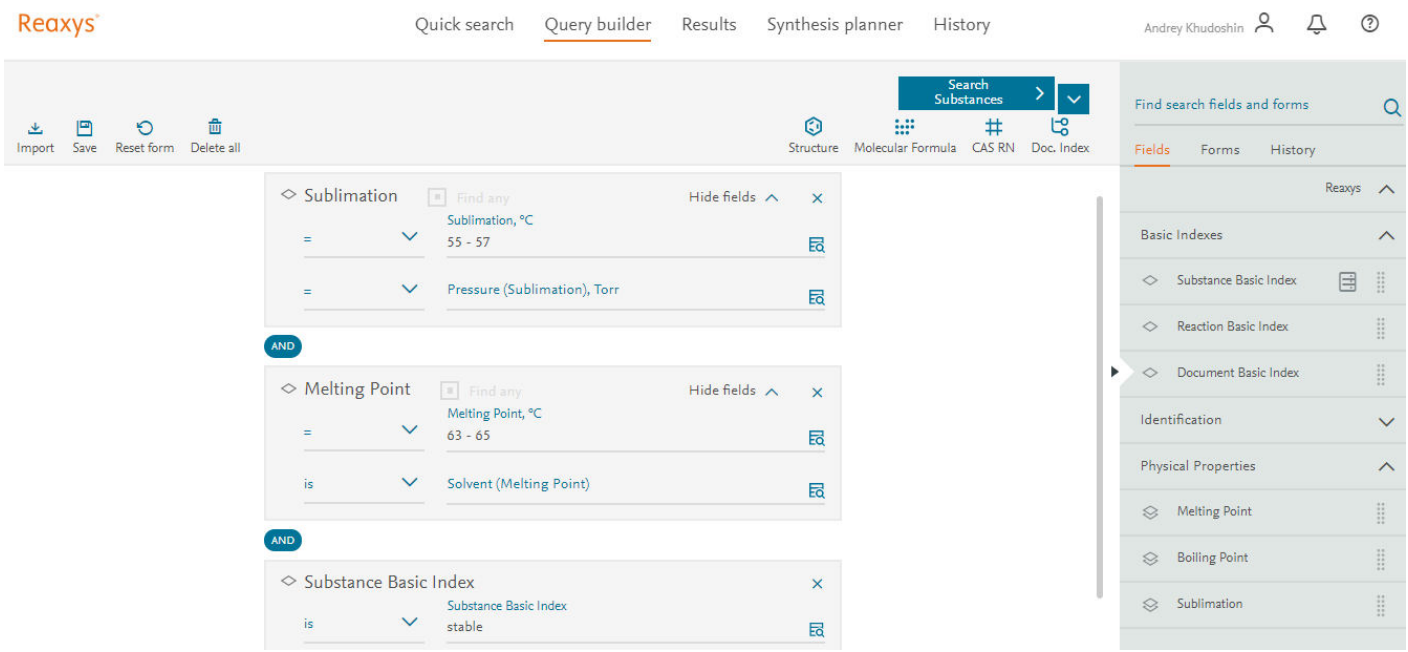
Melting point
Boiling point
Sublimation
Refractive index
Density
Adsorption
Association
Autoignition
Bound Surface Phenomena
Viscosity
Circular Dichromism
Complex Phase Equilibria
Compressibility
Conformation
Critical Density
Critical Micelle Concentration
Critical Pressure
Critical Temparature
Critical Volume
Electrical Data
Electrical Moment
Electrochemistry Data
Electron Binding
Energy Barriers
Energy Data
Enthalpy of Formation
Enthalpy of Sublimation
Flash Point
Gas Phase
Dissociation Energy
Crystal System
Crystal Phase
Heat Capacity
Henry Constat
Ionization Potential
Isoelectric Point
Kinematic Viscosity
Liquid Phase
Magnetic Data
Mechanical Properties
Molecular Deformation
Optical Data
Thermochemical Data
Solubility
Solution Behavior
Sound Properites
Static Dielectric Constat
Surface Tension
Transition Points
Transport Data
NMR Spectroscopy
IR Spectroscopy
Mass Spectroscopy
UV/VIS Spectroscopy
ESR Spectroscopy
NQR Spectroscopy
Raman Spectroscopy
Luminscence Spectroscopy
Fluorescence Spectroscopy
Exposure Assessment
Bioaccumulation
Biomagnification
adation
Degradation
in Soil
Oxygen Demand
Uses
Isolation from Natural Prod.
Reaction Yield
Reaction Conditions
Reaction Type
Named Reaction
Pharmacological Data
Route of Administration
Concentration
Target
Substance Effect
Substance Action on Target
Substance Dose
Bioassay
Animal Model
Organs/Tissue
Cells/Cell Lines
Measurment Parameter
Endpoint of Effect
Ecotoxicology Data
Dielectric Constant
Dissociation Exponent
Dynamic Viscosity
Electrolytic Conductivity
Enthalpy of Fusion
Enthalpy of Vaporization
Explosion Limits
Interactomic Distance/Angle
Kinematic Viscosity
Liquid/Solid Systems
Liquid/Vapor Systems
Metarotation

Solubility

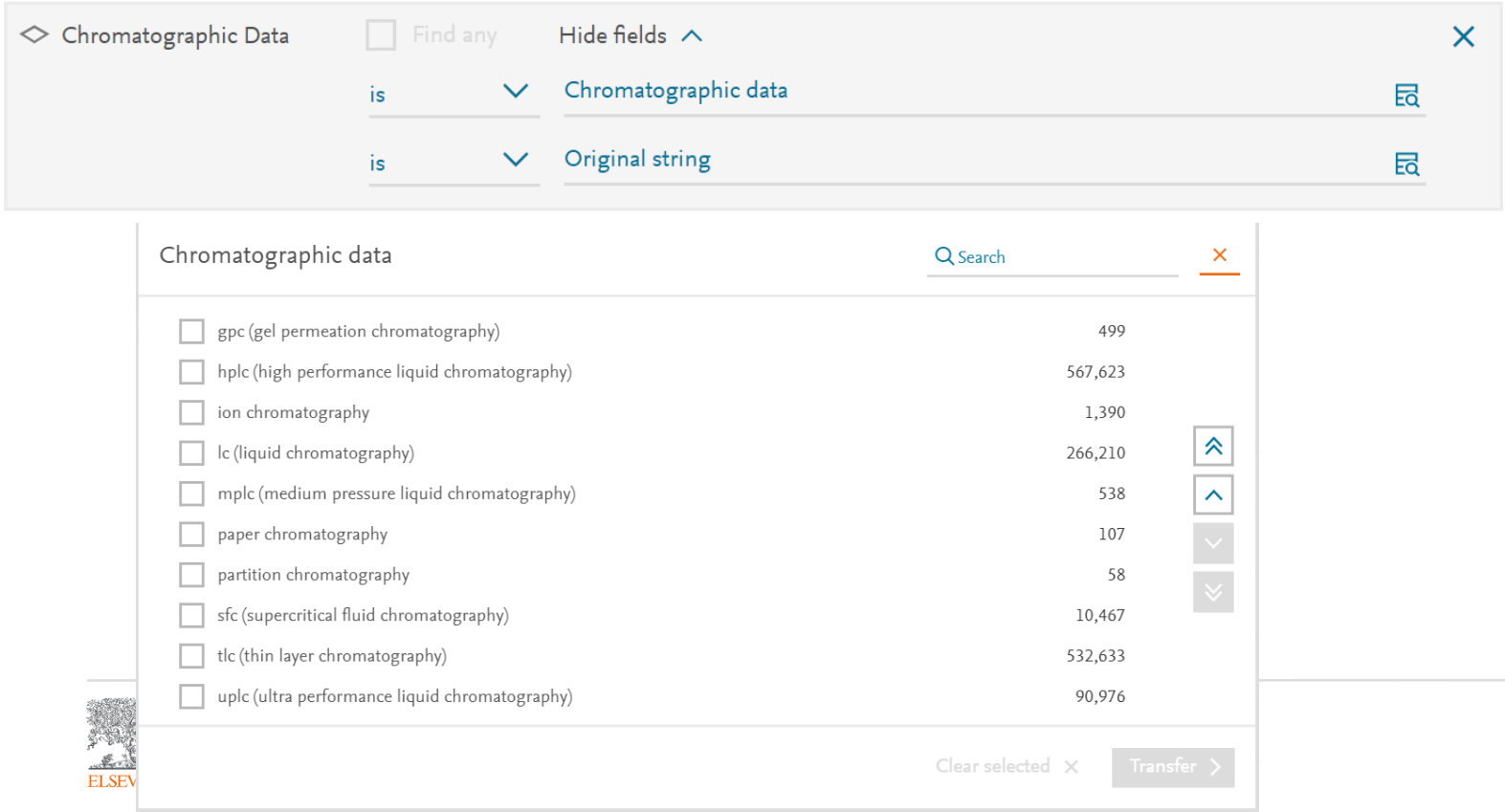
And many more...

ELSEVIER

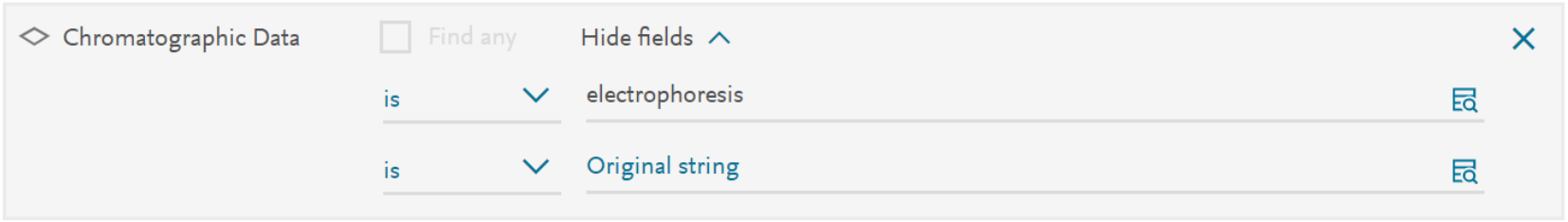
Как найти соединения с заданными свойствами?

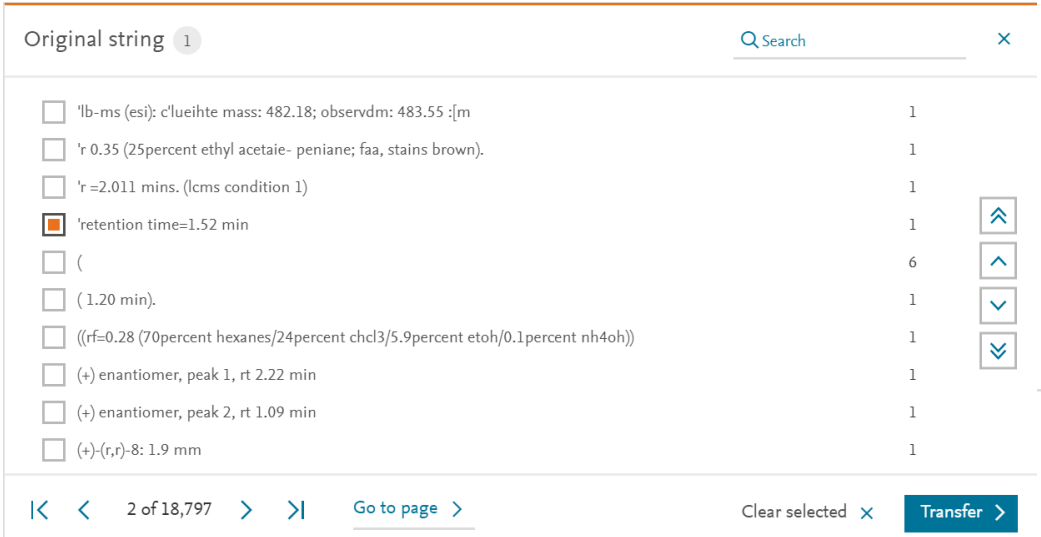


Поиск веществ с необходимыми хроматографическими свойствами

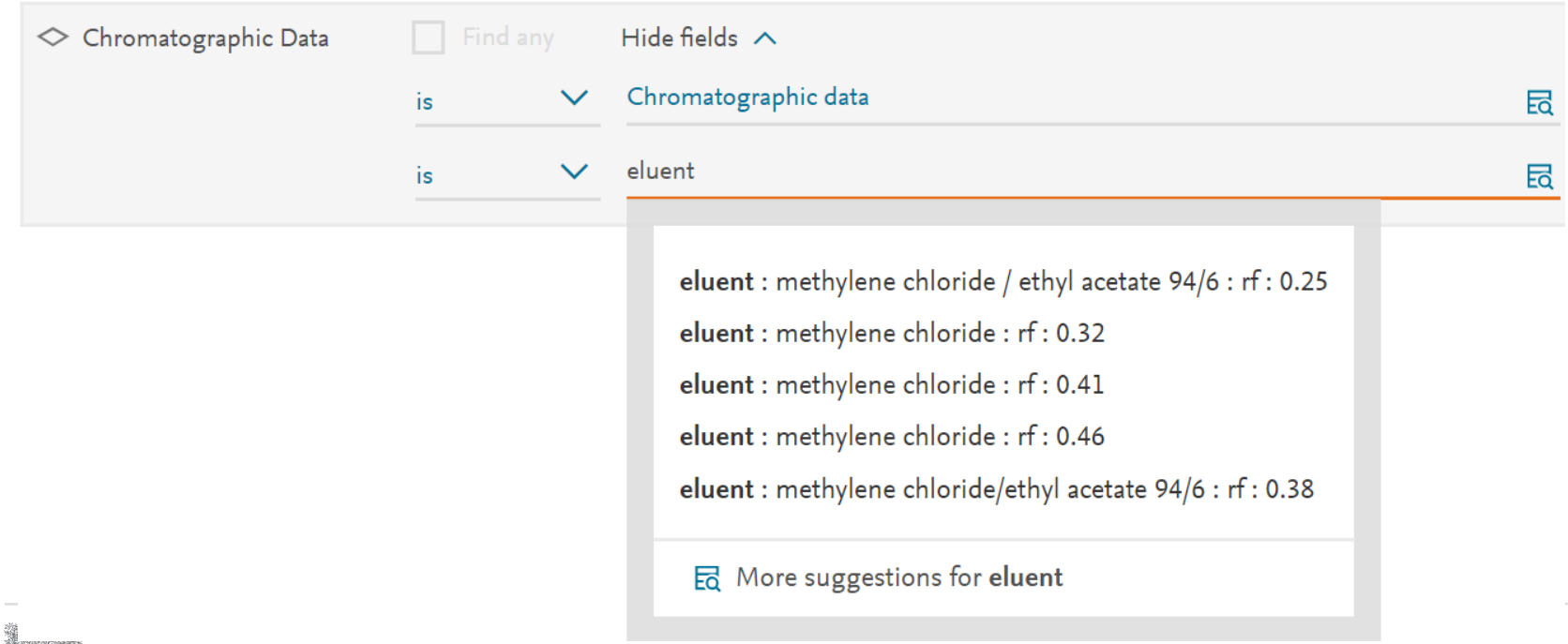


Время удерживания





Состав элюента



ELSEVIER

Химические реакции в Reaxys

-В какие реакции вступает заданное соединение? И в каких условиях (катализатор, растворитель, температура и др.) Как получить соединение или класс соединений? Как построить план синтеза данного соединения?

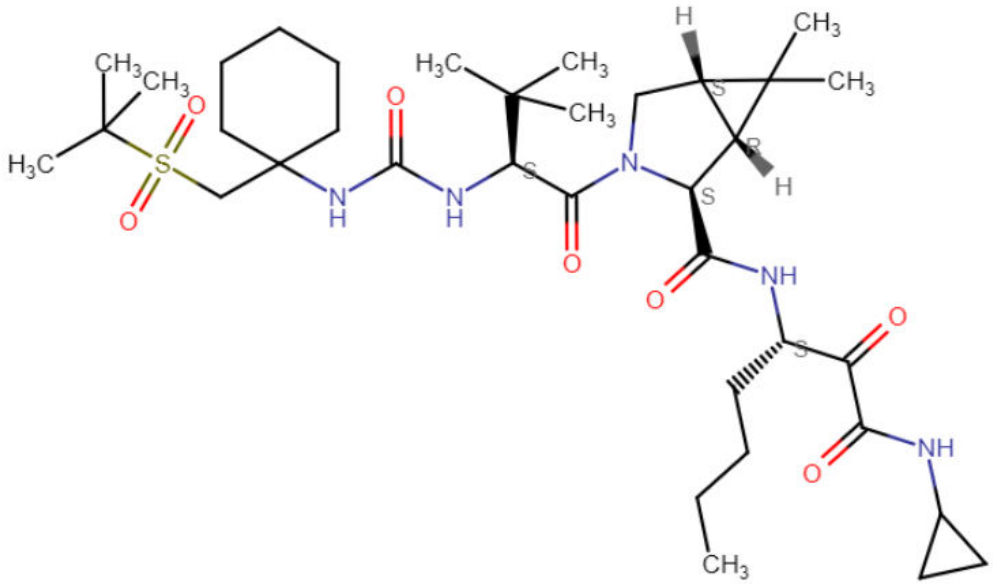
Как проверить доступность соединения

Разработка методики синтеза химических веществ (субстанций) в Reaxys

С помощью Reaxys можно решать задачу поиск оптимальных условий синтеза субстанций.

Допустим, Вас интересует данное соединение

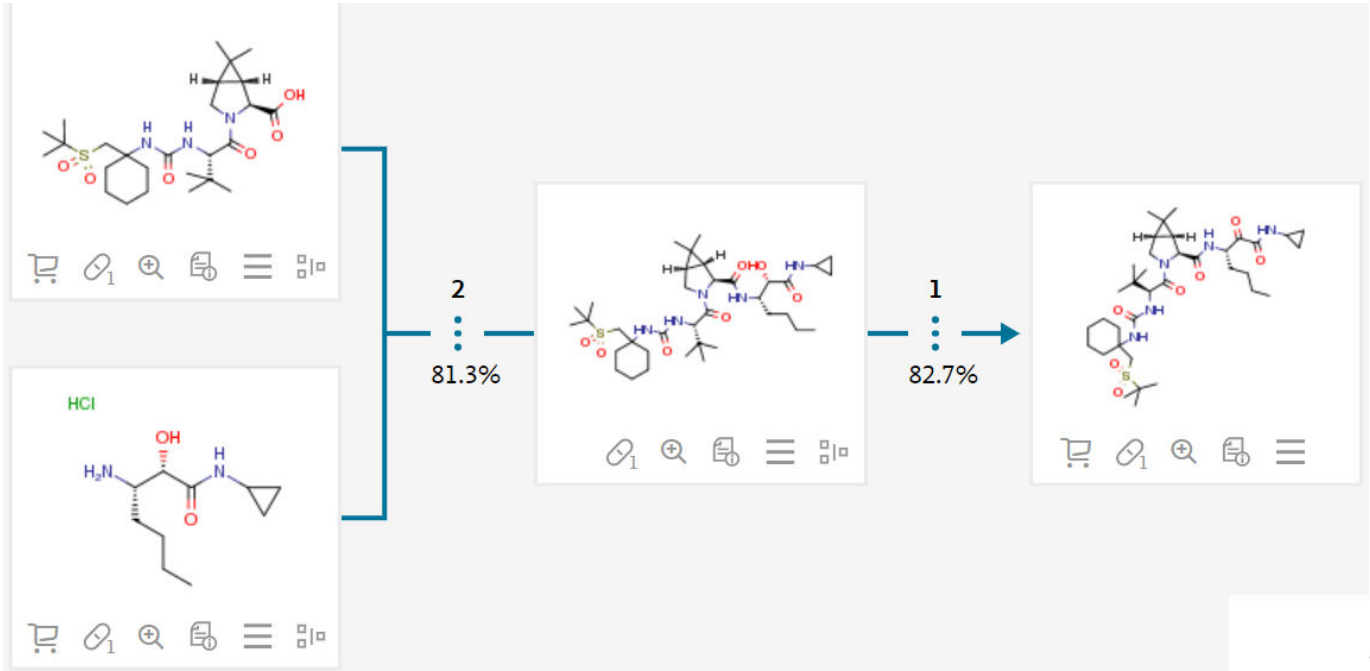
NARLAPREVIR



?

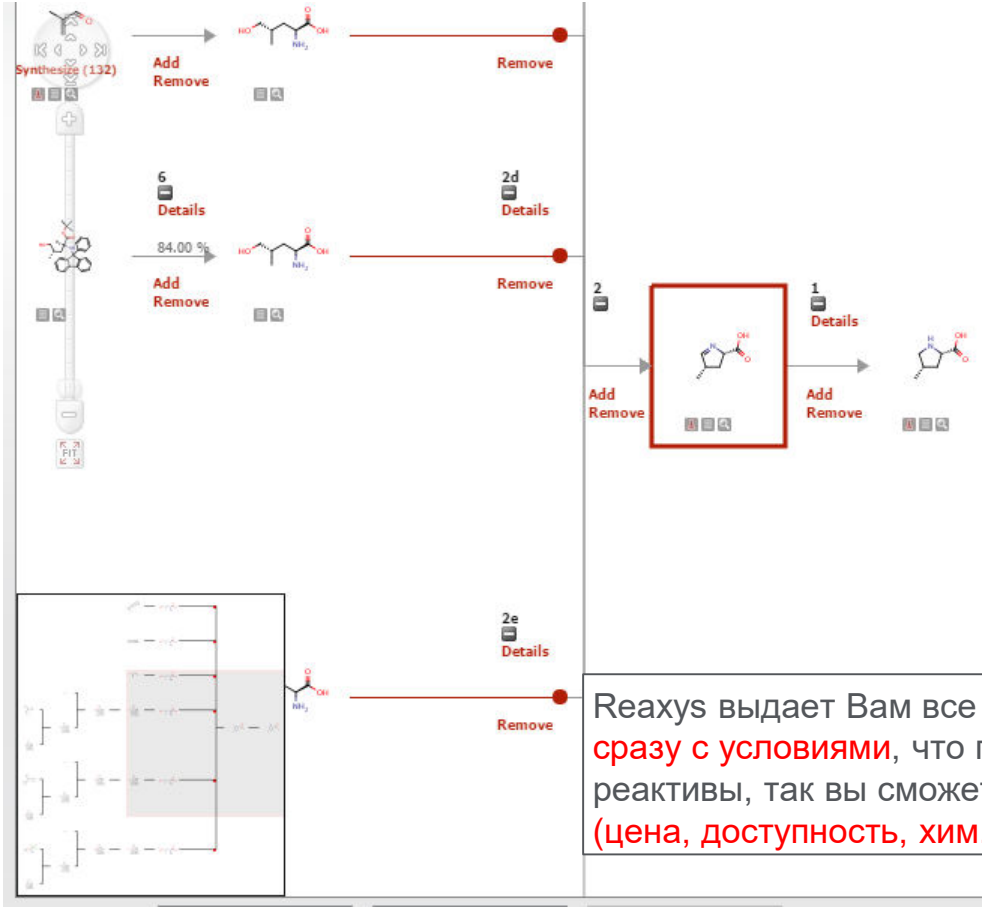
ELSEVIER

С помощью Reaxys можно гораздо эффективнее решать задачу поиск оптимальных условий синтеза субстанций.



ELSEVIER

Разработка методики синтеза химических веществ (субстанций)

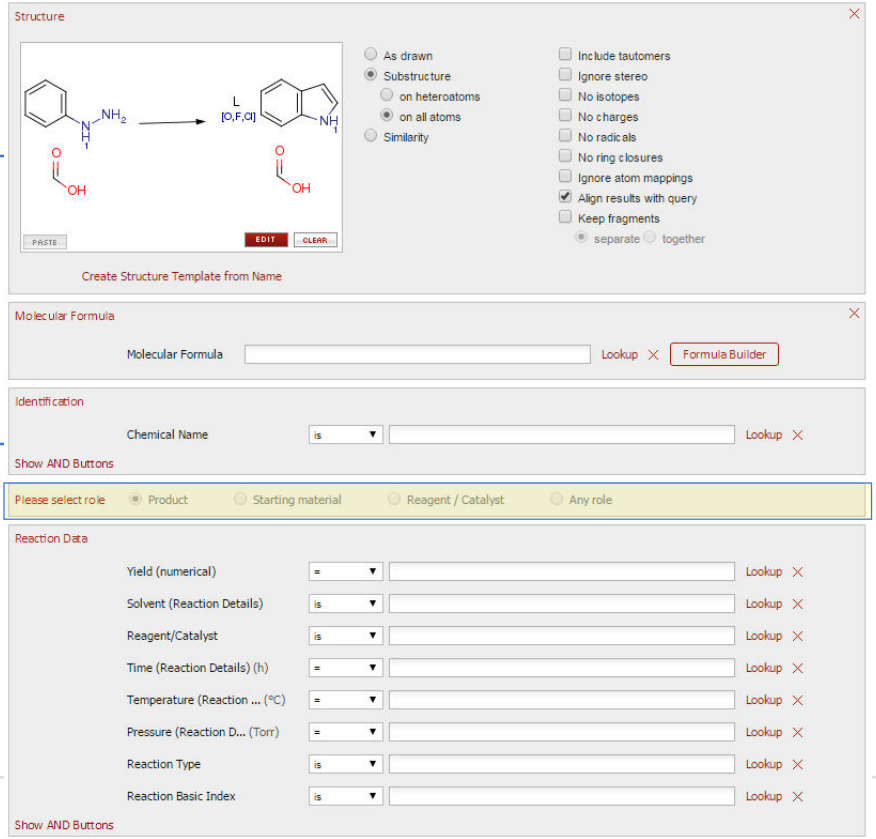


Также за секунды Reaxys может построить многостадийный план синтеза из базовых соединений, что сэкономит время сотрудников и позволит выбрать метод, в котором **не образуются опасные побочные продукты.**

Reaxys выдает Вам все реакции синтеза заданного соединения сразу с условиями, что позволит сэкономить деньги на реактивы, так вы сможете выбрать оптимальную методику (цена, доступность, хим. стабильность, токсичность и т.д.)

ПОИСК РЕАКЦИЙ

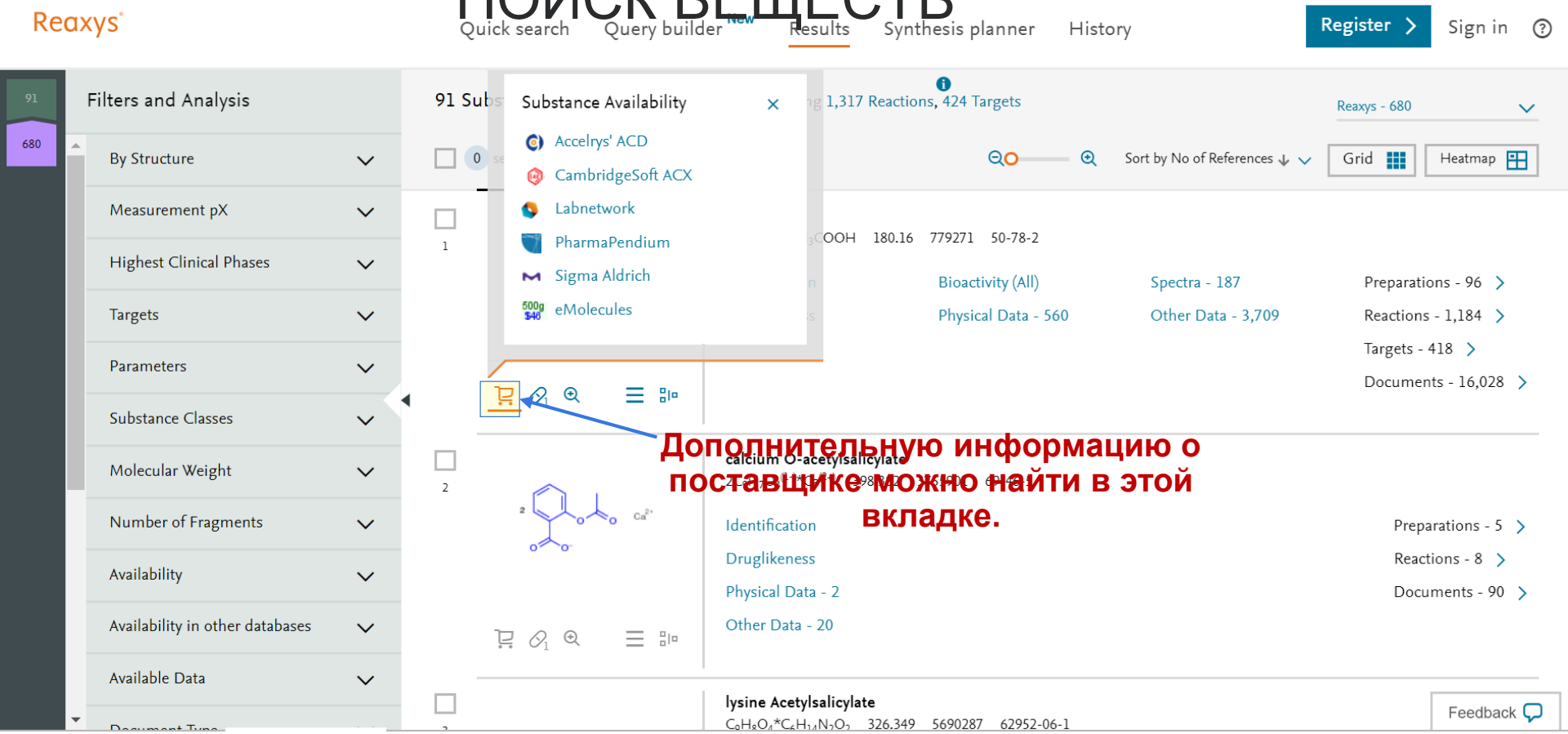
Можно либо нарисовать схему реакции, нарисовать одну структуру, затем определить ее роль, ввести название химического вещества и определить его роль, либо использовать построитель молекулярных формул и определить его роль.



ELSEVIER

Reaxys®

ПОИСК ВЕЩЕСТВ



Дополнительную информацию о поставщике можно найти в этой вкладке.

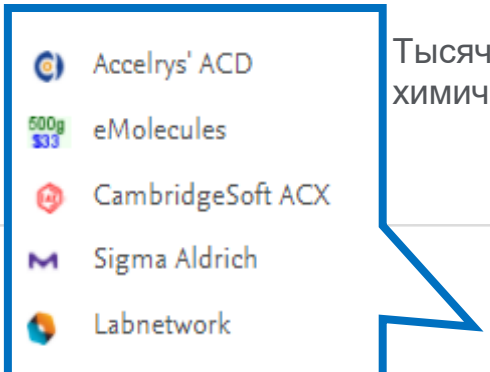
На что уходит время? Ждем пока придут нужные реагенты!!!

При планировании синтетической стратегии химики должны учитывать, как приобретать исходные материалы.

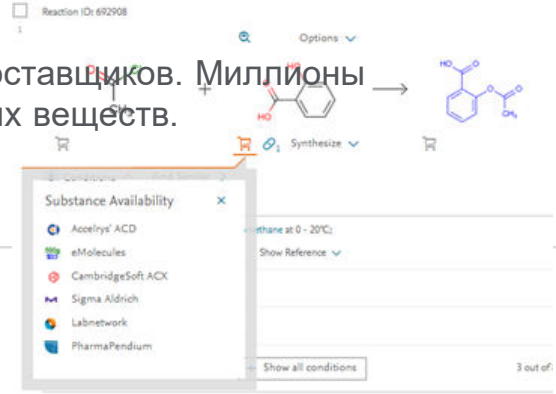
Три больших вопроса:
Есть ли этот материал на моей местном складе?

Есть ли материал присутствует на складе у любого поставщика?

Есть ли этот поставщик в моей системе покупки?



Тысячи поставщиков. Миллионы химических веществ.

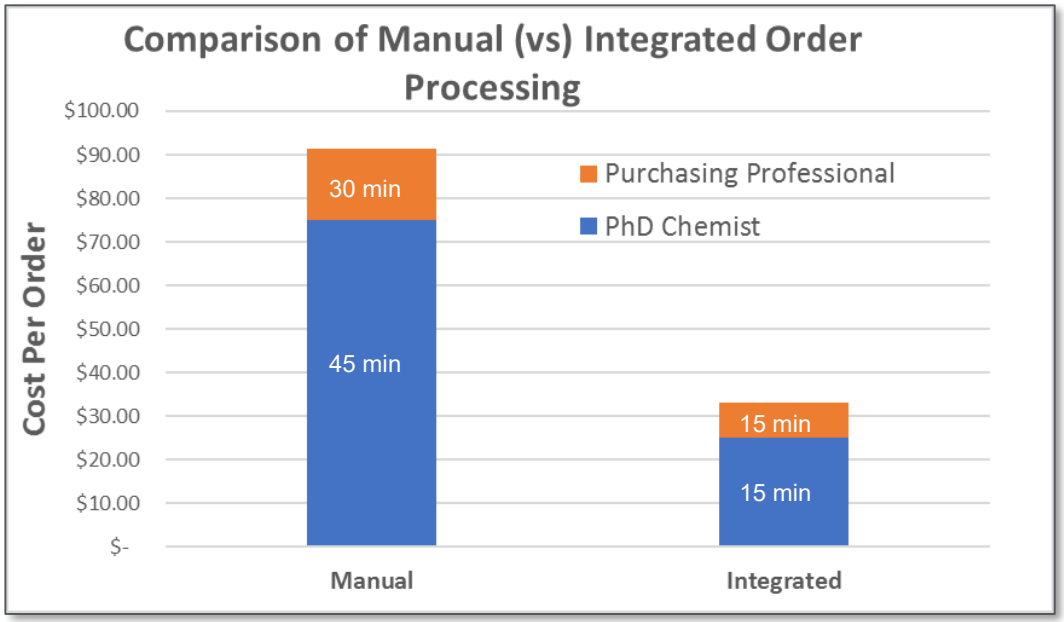


ELSEVIER

In addition to reinforcing negotiated discounts, procurement integration reduces the order process cost.

Synthesis Project Order Cost

60% Less



Order Process Time Savings:

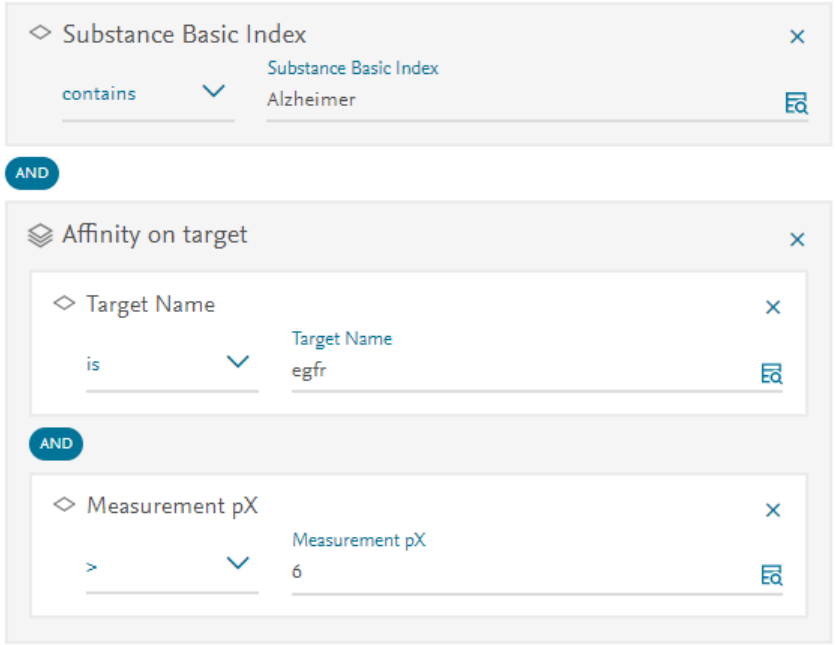
- Chemist saves 30 minutes per order
- Purchasing saves 15 minutes per order

ELSEVIER

Биологическая активность и медицинская химия в Reaxys

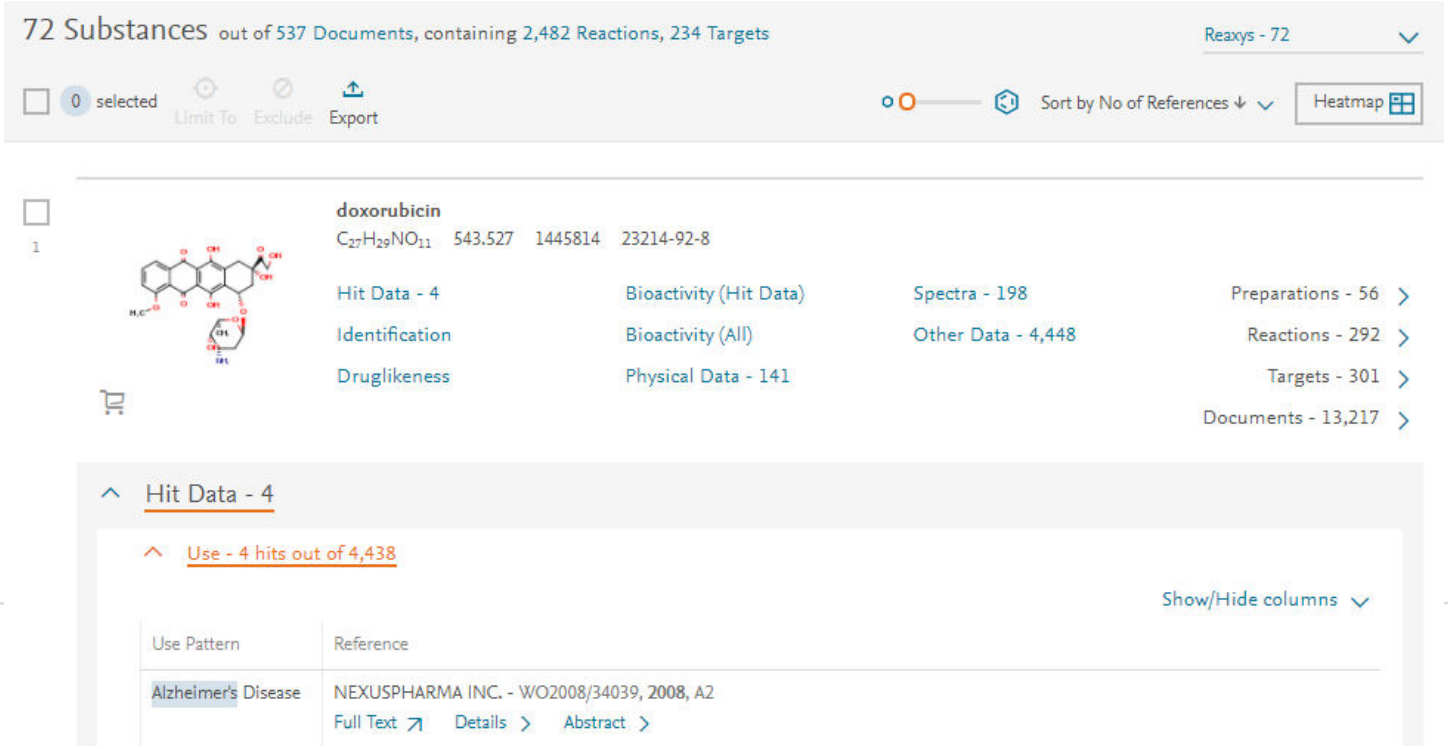
Как получить экспериментальные данные о биологической активности соединения и его производных? На какие биологические виды действует данное соединения? И какие соединения изучены на данном виде? Как оценить безопасность, активность и эффективность соединений?

Какие соединения, действующие на EGFR, могут быть использованы при заболевании Альцгеймера?



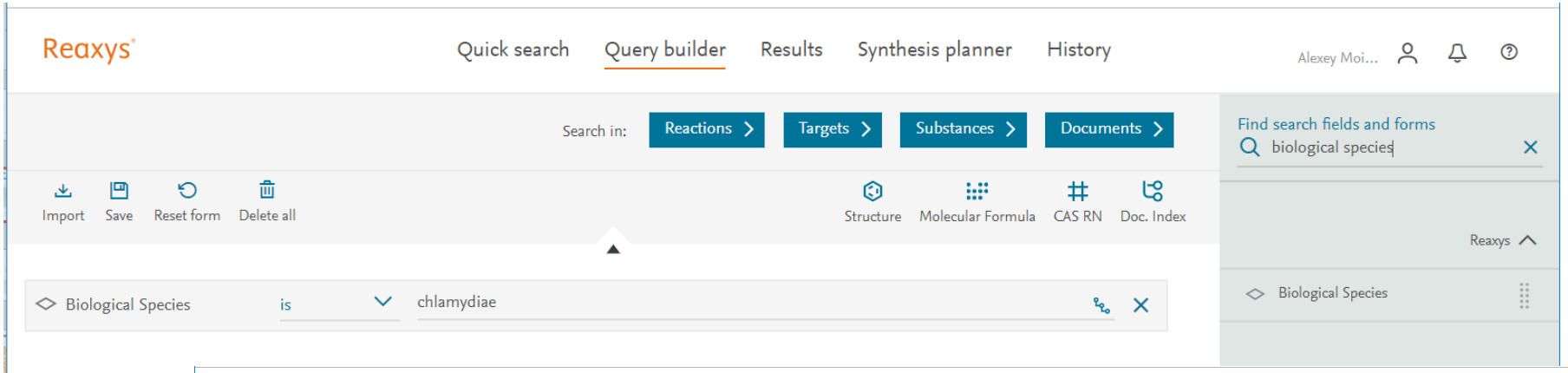
ELSEVIER

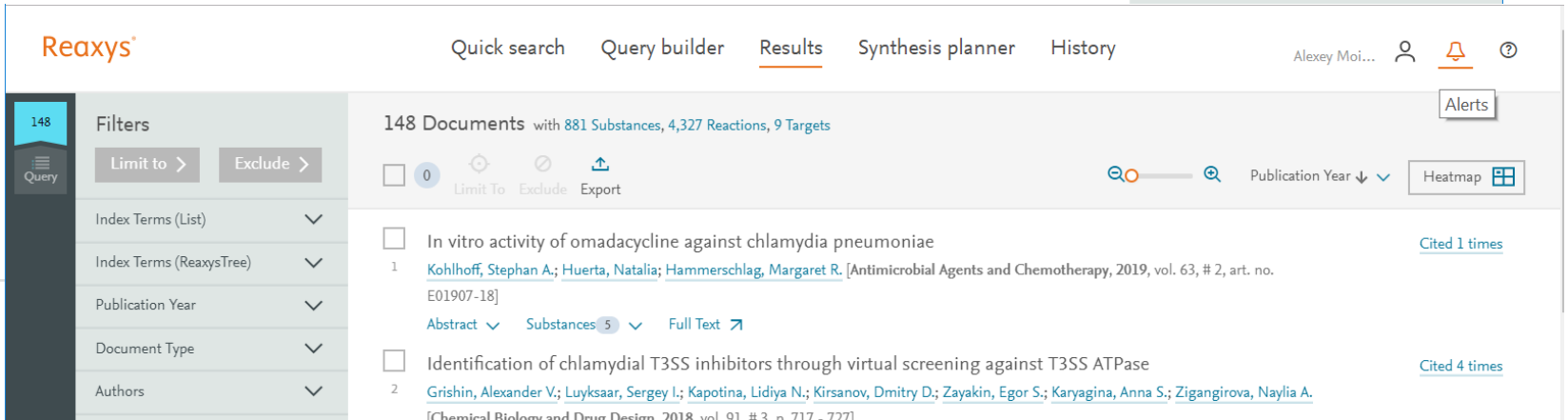
Какие соединения, действующие на EGFR, могут быть использованы при заболевании Альцгеймера?



ELSEVIER

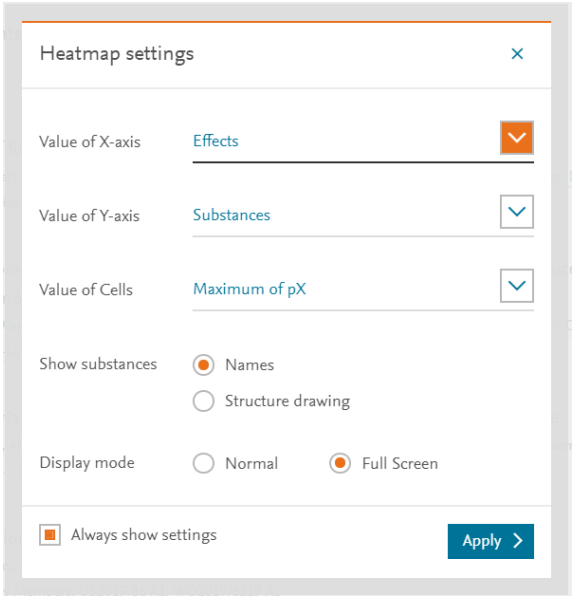
Как найти вещества для которых изучено взаимодействие с биологическими видами Chlamydiae. Фильтр Biological species





ELSEVIER

Вывод в виде тепловой карты



ELSEVIER

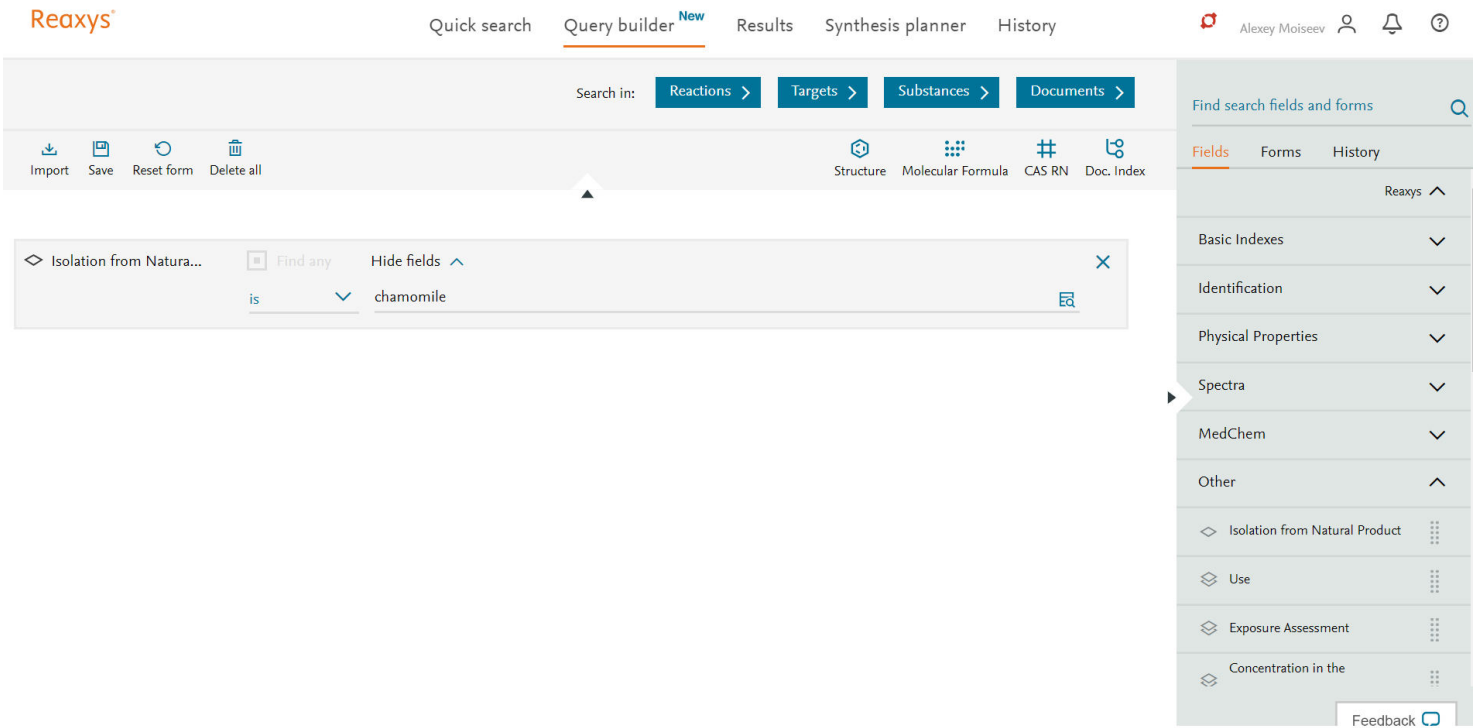
Другие примеры использования Reaxys

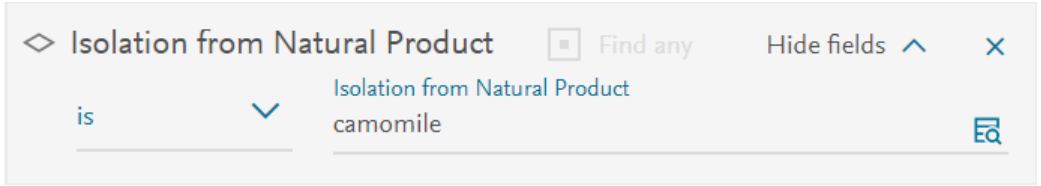
- Как найти вещества извлекаемые из природных компонентов

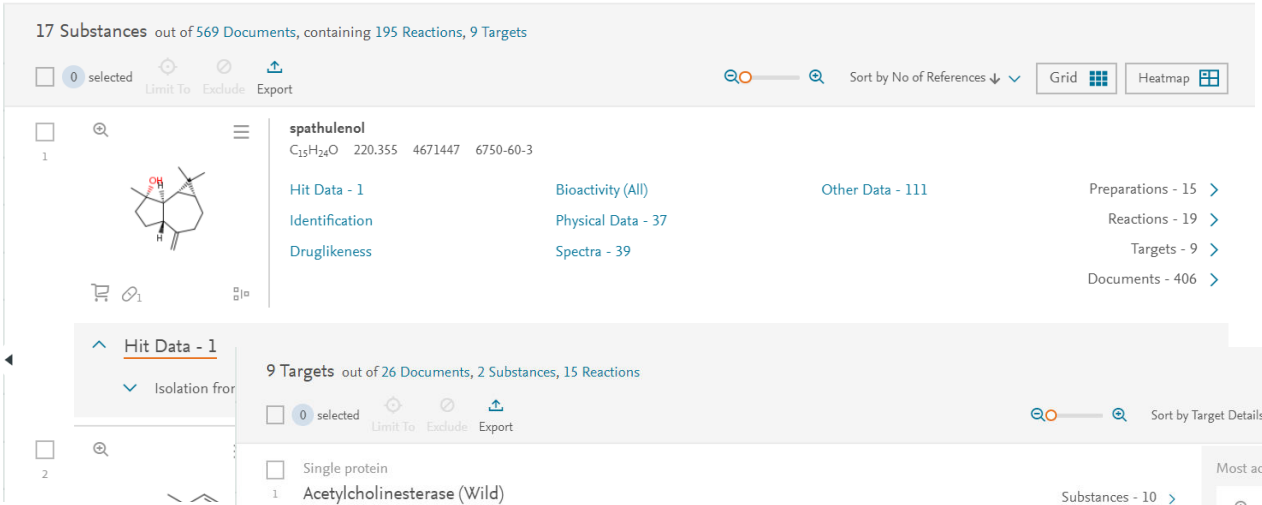
- О применении Reaxys для поиска информации о минералах.

- Как найти соединения, используемые в качестве катодных материалов или ингибиторов коррозии.

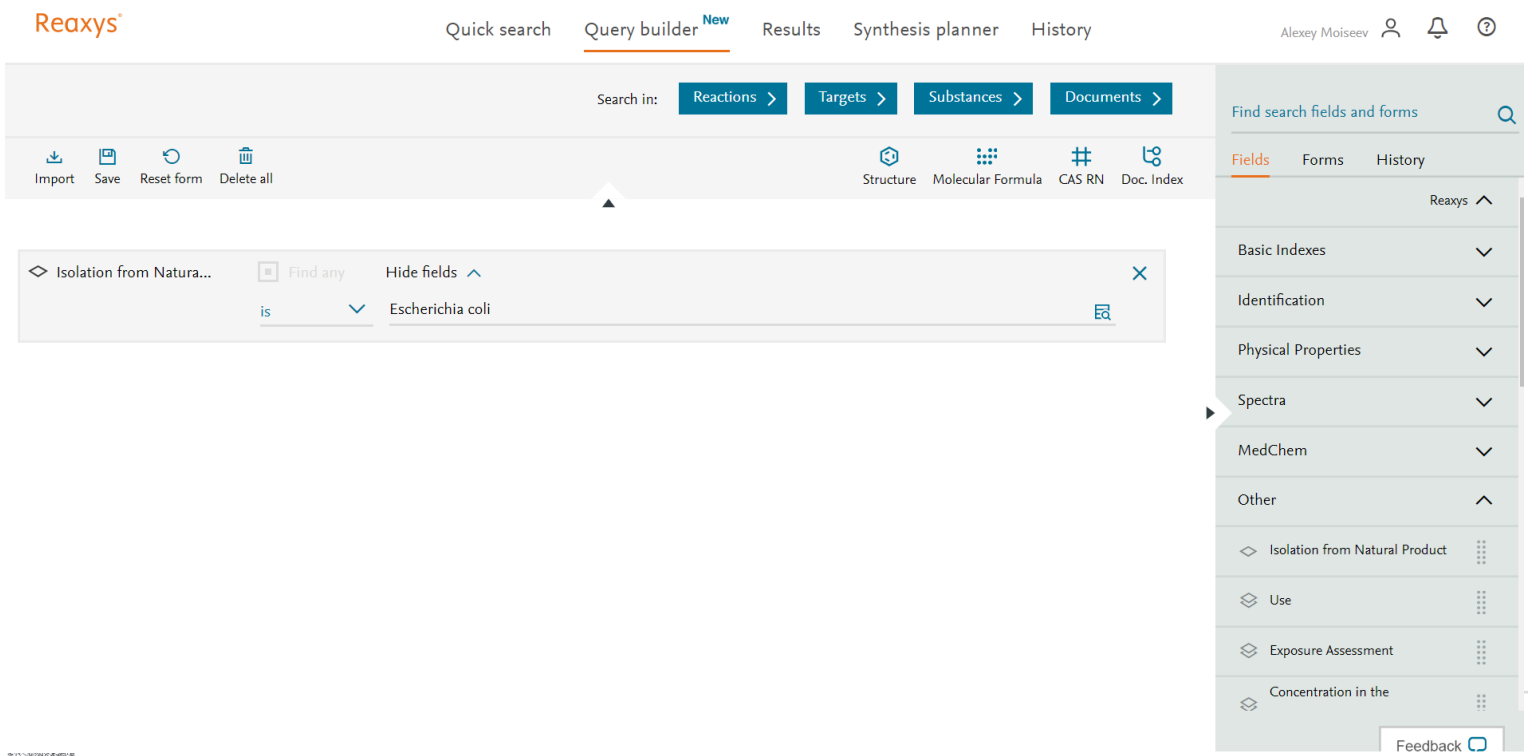
Форма поиска натурального продукта




Isolation from Natural Product
Find any
Hide fields
is
Isolation from Natural Product
camomile


17 Substances out of 569 Documents, containing 195 Reactions, 9 Targets
0 selected
Limit To
Exclude
Export
Sort by No of References
Grid
Heatmap
1
spathulenol
C15H24O 220.355 4671447 6750-60-3
Hit Data - 1
Bioactivity (All)
Other Data - 111
Identification
Physical Data - 37
Druglikeness
Spectra - 39
Preparations - 15
Reactions - 19
Targets - 9
Documents - 406
Hit Data - 1
Isolation fror
2
9 Targets out of 26 Documents, 2 Substances, 15 Reactions
0 selected
Limit To
Exclude
Export
Sort by Target Details
Heatmap
Single protein
1
Acetylcholinesterase (Wild)
Synonyms: acetylcholinesterase
Substances - 10
Documents - 1
Show target details
Most active substance:
inhibition rate=49.1%
Single protein
2
Cannabinoid receptor 2 (Wild)
Synonyms: cannabinoid receptor 2
Substances - 5
Documents - 1
Most active substance:

Форма поиска натурального продукта (yeast, Escherichia coli, cell …)



Форма поиска натурального продукта

542

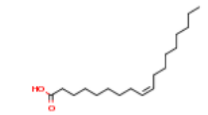
Filters and Analysis

- By Structure
- Measurement pX
- Highest Clinical Phases
- Targets
- Parameters
- Substance Classes
- Molecular Weight
- Number of Fragments
- Availability
- Availability in other databases
- Available Data
- Document Type

542 Substances out of 94,335 Documents, containing 28,875 Reactions, 1,688 Targets

0 selected | Limit To | Exclude | Export | Sort by No of References | Grid | Heatmap

1



cis-Octadecenoic acid

$C_8H_{17}CHCH(CH_2)7COOH$ 282.467 1726542 112-80-1

Hit Data - 4 | Bioactivity (All) | Other Data - 1,051 | Preparations - 134

Identification | Physical Data - 779 | Reactions - 2,979

Druglikeness | Spectra - 183 | Targets - 198

Documents - 24,667

Hit Data - 4

Isolation from Natural Product - 4 hits out of 173

Show/Hide columns

Isolation from Natural Product	Reference
Escherichia coli rpoD40 (KY1411) mutant cells	Suzuki; Kondo; Makise; Mima; Sakamoto; Tshuchiya; Mizushima - [Biological and Pharmaceutical Bulletin, **1998**, vol. 21, # 7, p. 657 - 661] Full Text Cited 3 times Details Abstract
Escherichia coli dnaE486 (ME8680) mutant cells	Suzuki; Kondo; Makise; Mima; Sakamoto; Tshuchiya; Mizushima - [Biological and Pharmaceutical Bulletin, **1998**, vol. 21, # 7, p. 657 - 661] Full Text Cited 3 times Details Abstract

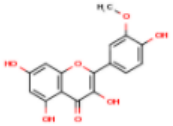
Feedback

ELSEVIER Reaxys LIFE SCIENCE SOLUTIONS

Какие соединения были найдены в тысячелистнике Yarrow?

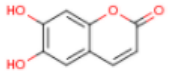
Isolation from Natural Product Find any Hide fields

contains Isolation from Natural Product: Yarrow



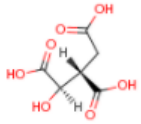
isorhamnetin
$C_{16}H_{12}O_7$ 316.267

Hit Data - 1
Identification
Druglikeness
Bioactivity (All)



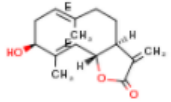
aesculetin
$C_9H_6O_4$ 178.144 152788

Hit Data - 1
Identification
Druglikeness
Bioactivity (All)



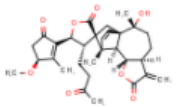
threo-D-isocitric acid
$C_6H_8O_7$ 192.125 1727947

Hit Data - 1
Identification
Druglikeness
Bioactivity (All)



hanphyllin
$C_{15}H_{20}O_3$ 248.322 1623169

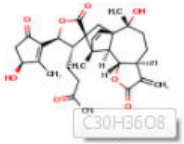
Hit Data - 1
Identification
Druglikeness
Bioactivity (All)



achillinin B
$C_{31}H_{38}O_8$ 538.638

Hit Data - 1
Identification
Druglikeness

Options



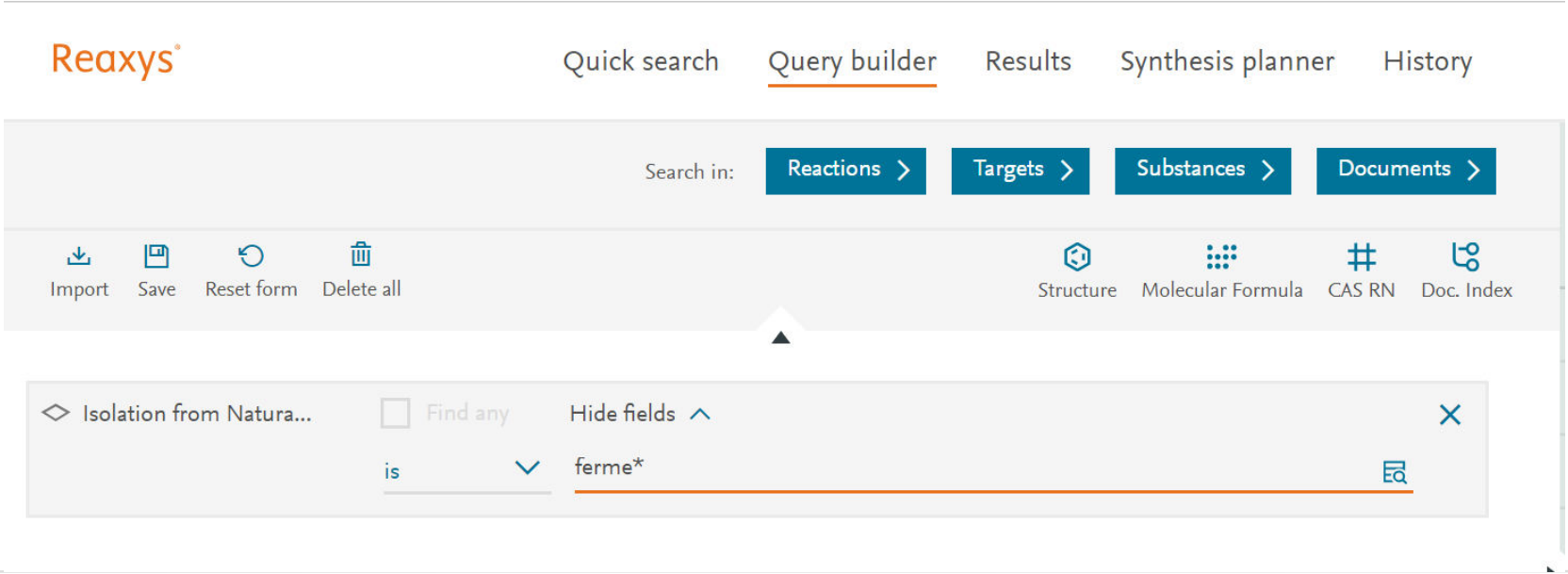
Synthesize

achillinin C
$C_{30}H_{36}O_8$ 524.611

Hit Data - 1
Identification
Druglikeness

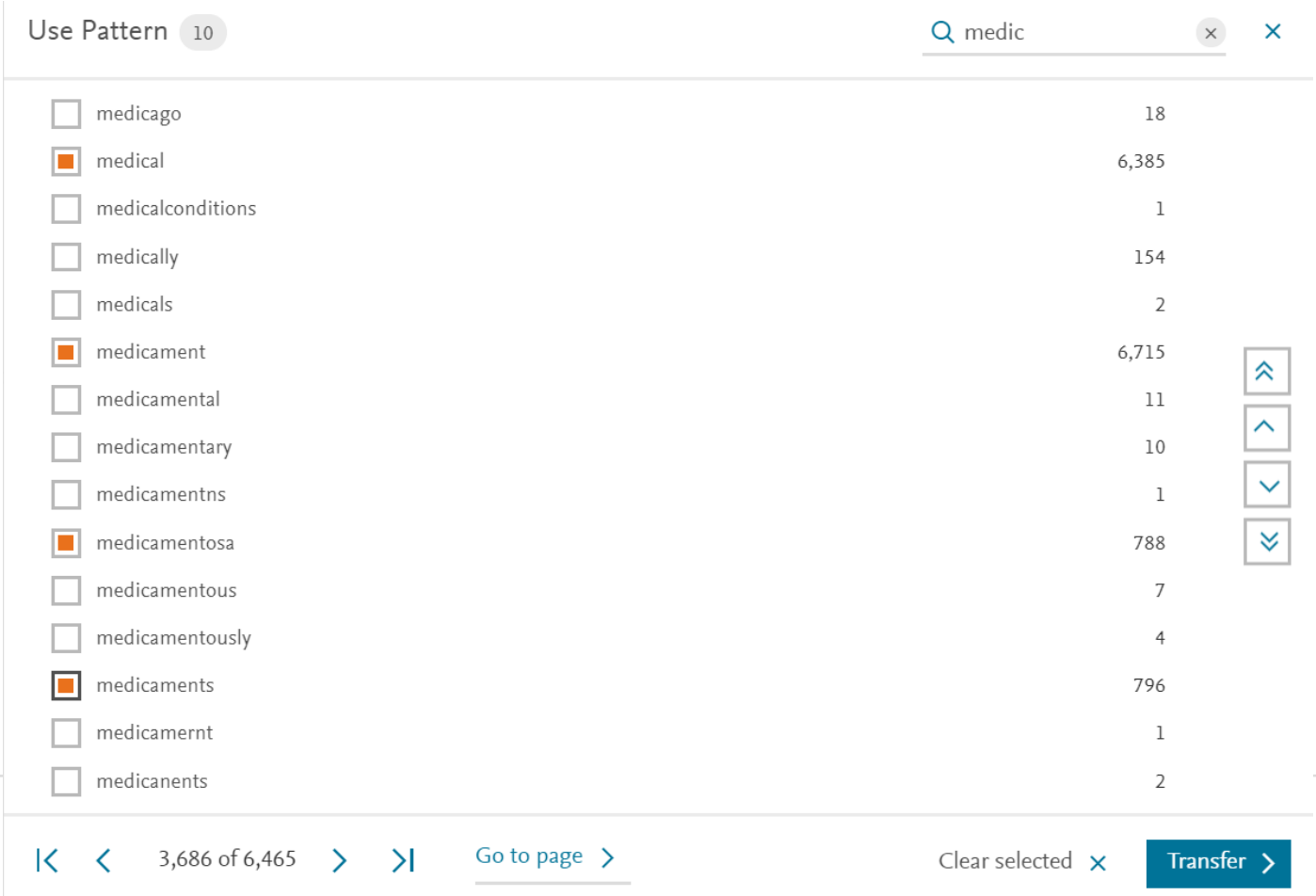
ELSEVIER

Все вещества получаемые с помощью ферментации.

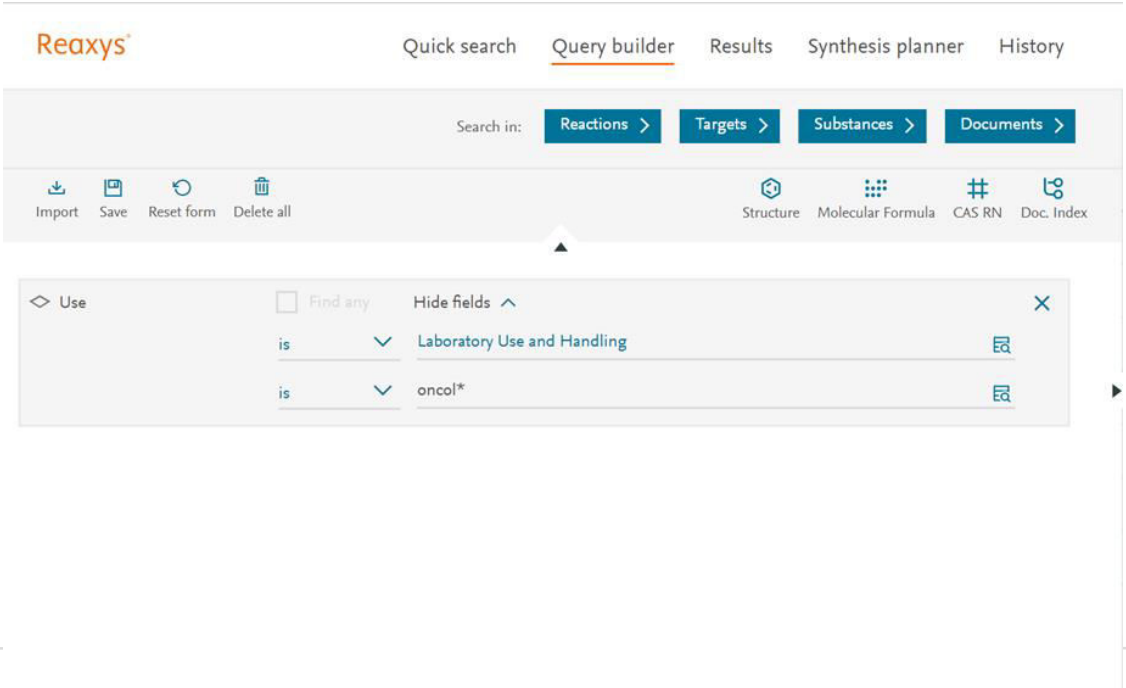


ELSEVIER

Поиск применимости веществ в медицине и фармацевтике

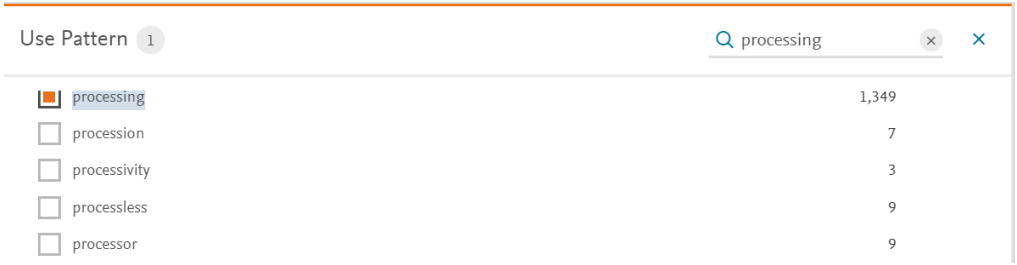


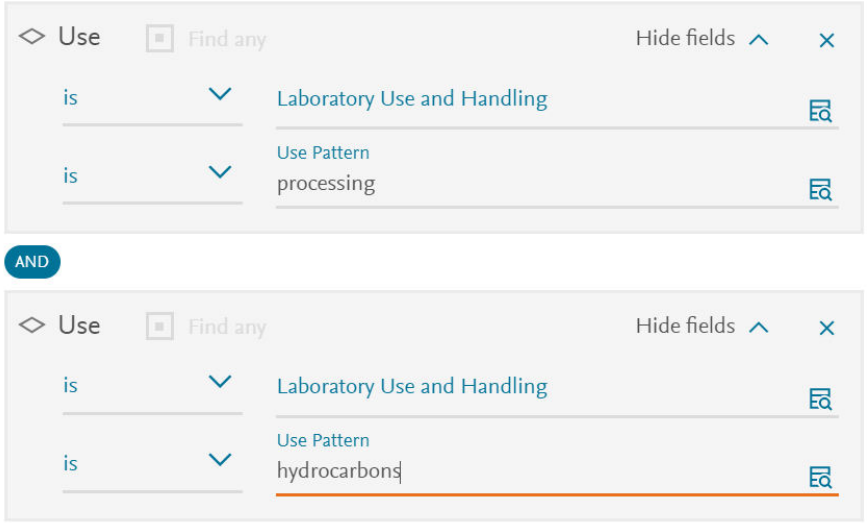
Вещества использующиеся в онкологии



ELSEVIER

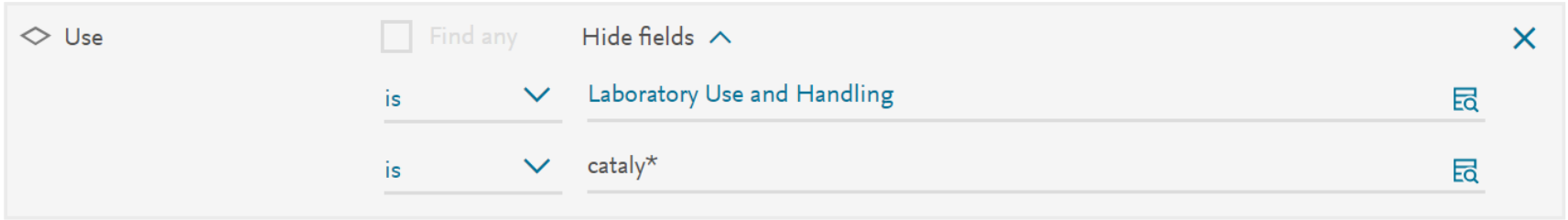
добычи и глубокой переработки углеводородного сырья





ELSEVIER

Use “cataly*”



ELSEVIER

Какие соединения используются в качестве ингибиторов коррозии?

Use | Find any | Hide fields

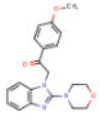
is | Laboratory Use and Handling

is | Use Pattern: (corros* NEAR inhib*) OR (anticorr*)

251 Substances out of 356,601 Documents, containing 531,983 Reactions, 610 Targets

0 selected | Limit To | Exclude | Export | Sort by

1



Reaxys ID: 8160472

$C_{20}H_{21}N_3O_3$ 351.405 8160472

Hit Data - 1

Identification

Druglikeness

Other Data - 1

Hit Data - 1

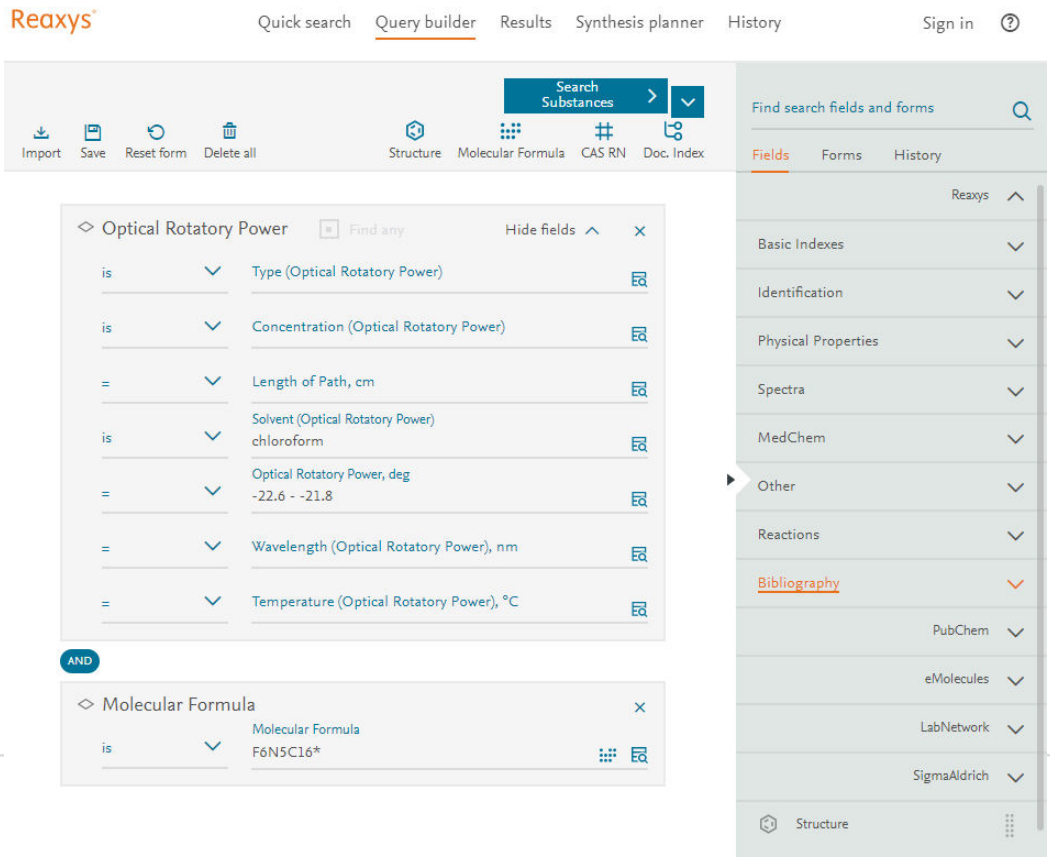
Use - 1 hits out of 1

Use Pattern	Reference
corrosion inhibitor	Starchak; Anishchenko; Kuzina; Priimenko; Boiko; Chelyabieva; Tsybulya - Russian Journal of Applied Chemistry, **1997**, vol. 70, # 5, p. 732 - 736 Full Text Details Abstract

Определить неизвестное соединение X:

1. Элементный анализ показал следующее соотношение атомов C:F:N = 16:6:5
2. Угол оптического вращения раствора X с концентрацией 1 г на 100 г хлороформа при длине волны 589 нм при 20°C составляет -22.6 - -21.8
3. Какими дополнительными методами можно подтвердить предположение?

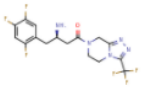
Определить неизвестное соединение X:



ELSEVIER

Определить неизвестное соединение X:

1



sitagliptin

$C_{16}H_{15}F_6N_5O$ 407.318 9962060 486460-32-6

Hit Data - 3	Physical Data - 46	Preparations - 153
Identification	Spectra - 75	Reactions - 236
Druglikeness	Other Data - 914	Targets - 68
Bioactivity (All)		Documents - 421

Hit Data - 3

Optical Rotatory Power - 3 hits out of 7

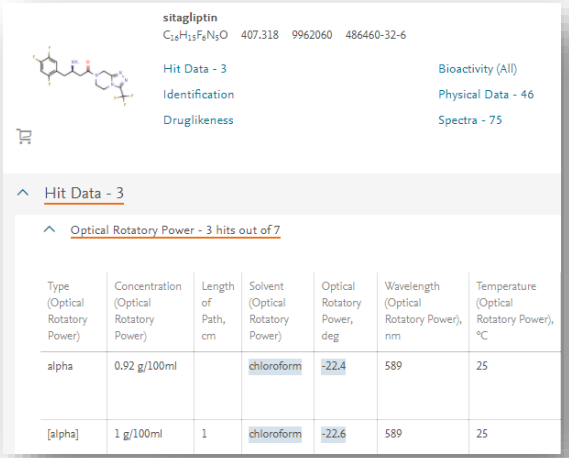
Show/Hide columns

Type (Optical Rotatory Power)	Concentration (Optical Rotatory Power)	Length of Path, cm	Solvent (Optical Rotatory Power)	Optical Rotatory Power, deg	Wavelength (Optical Rotatory Power), nm	Temperature (Optical Rotatory Power), °C	Location	Reference
alpha	0.92 g/100ml		chloroform	-22.4	589	25	Page/Page column 28	COUNCIL OF SCIENTIFIC and INDUSTRIAL RESEARCH; BARUA, Nabin Chandra; SAIKIA, Bishwajit; BORAH, Preetismita; BAISHYA, Gakul - WO2015/189862, **2015**, A1 Full Text Details Abstract
[alpha]	1 g/100ml	1	chloroform	-22.6	589	25	supporting information	Zhou, Shengbin; Wang, Jiang; Chen, Xia; Acena, Jose Luis; Soloshonok, Vadim A.; Liu, Hong - Angewandte Chemie - International Edition, **2014**, vol. 53, # 30, p. 7883 - 7886, Angew. Chem., **2014**, vol. 126, # 30, p. 8017 - 8020 Full Text Details Abstract
[alpha]	1 g/100ml	10	chloroform	-22	589	25	supporting information	Davies, Stephen G.; Fletcher, Ai M.; Lv, Linlu; Roberts, Paul M.; Thomson, James E. - Tetrahedron Letters, **2012**, vol. 53, # 24, p. 3052 - 3055 Full Text Cited 24 times Details Abstract

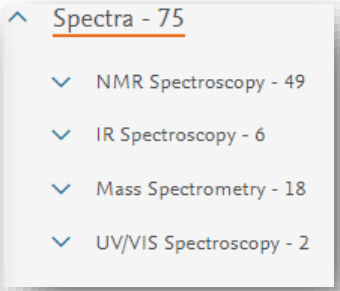
ELSEVIER

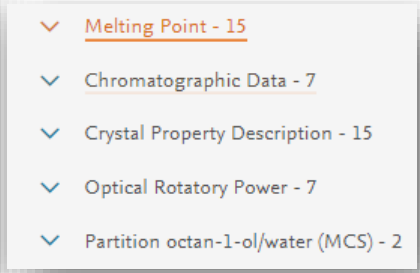
Определить неизвестное соединение X.

Какими дополнительными методами можно подтвердить предположение?



Type (Optical Rotatory Power)	Concentration (Optical Rotatory Power)	Length of Path, cm	Solvent (Optical Rotatory Power)	Optical Rotatory Power, deg	Wavelength (Optical Rotatory Power), nm	Temperature (Optical Rotatory Power), °C
alpha	0.92 g/100ml		chloroform	-22.4	589	25
[alpha]	1 g/100ml	1	chloroform	-22.6	589	25





Chemical shifts	1H		d(4)-methanol	400	^{1}H NMR (CH_3OD, 400MHz): 1.37 (s, 9H), 2.61~3.00 (m, 4H), 3.92~4.30 (m, 5H), 4.93 (s, 1H), 4.95~5.12 (m, 1H), 5.22~5.35 (br, 1H), 6.83~6.95, (m, 1H), 7.02~7.12 (m, 1H)	Paragraph 0211

Melting Point, °C	Solvent (Melting Point)	Location
117.4		
118 - 120		Paragraph 0039; 0040

UV/VIS Spectroscopy - 2

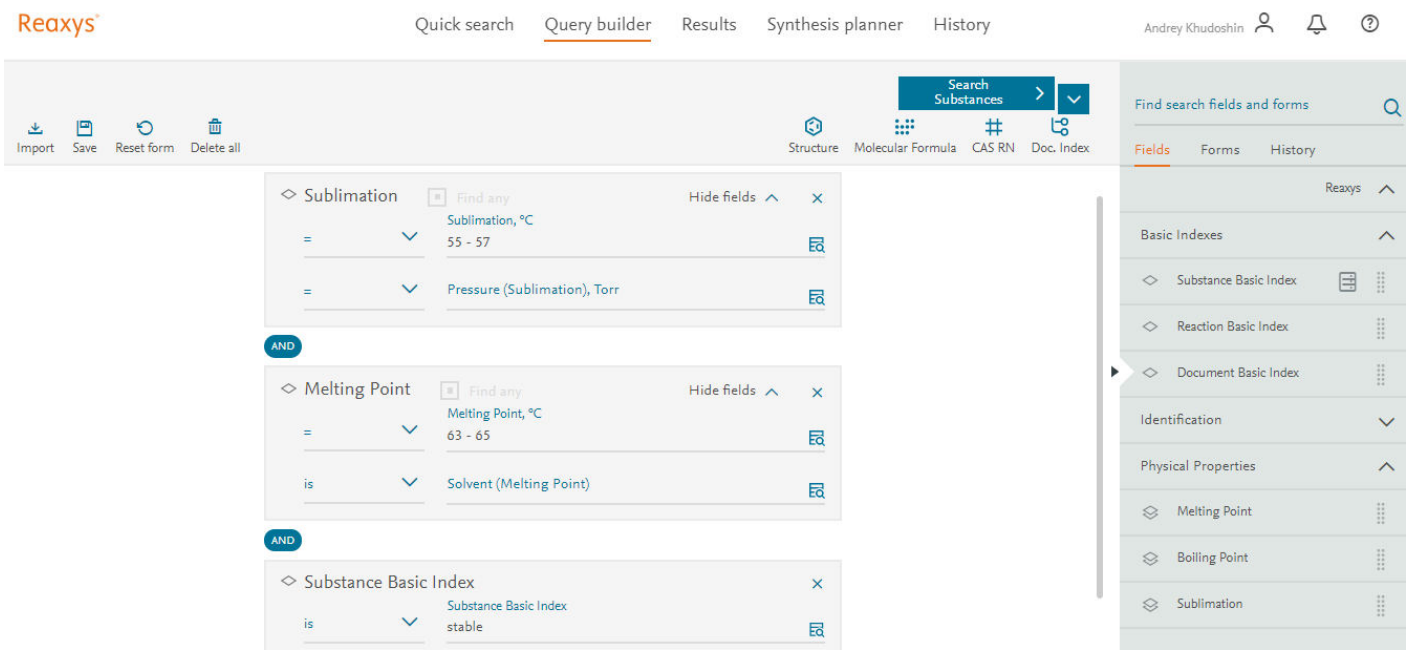
Description (UV/VIS Spectroscopy)	Solvent (UV/VIS Spectroscopy)	Absorption Maxima (UV/VIS), nm
Spectrum	dimethyl sulfoxide	580

ELSEVIER

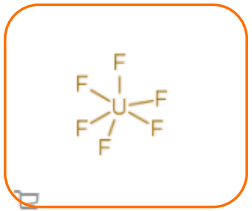
Определить неизвестное соединение Y:

1. Температура сублимации при атмосферном давлении составляет ~56,5 °C
2. Температура плавления 64 °C
3. Обнаружено, что данное соединение является стабильным (не разлагается) при нагревании до 2000 K
4. Элементный анализ показал отсутствие атомов C или O в соединении

Определить неизвестное соединение Y:



Определить неизвестное соединение Y:



uranium hexafluoride

F_6U 352.019 14965871 7783-81-5

Hit Data - 11 | Bioactivity (All) | Other Data - 66 | Preparations - 208

Identification | Physical Data - 451 | Reactions - 485

Druglikeness | Spectra - 115 | Documents - 845

Sublimation - 1 hits out of 3

Hit Data - 11

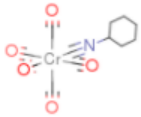
Melting Point - 2 hits out of 4

Sublimation - 1 hits out of 3

Use - 8 hits out of 13

Melting Point, °C
63.94

Sublimation, °C	Pressure (Sublimation), Torr
56.54	760



$Cr(CNCy)(CO)_5$

$C_{12}H_{11}CrNO_5$ 301.219 16967578 19706-05-9

Hit Data - 3 | Druglikeness | Sublimation - 1 hits out of 1 | Preparations - 15

Identification | Physical Data - 9 | Reactions - 33

Documents - 15

Melting Point, °C
65

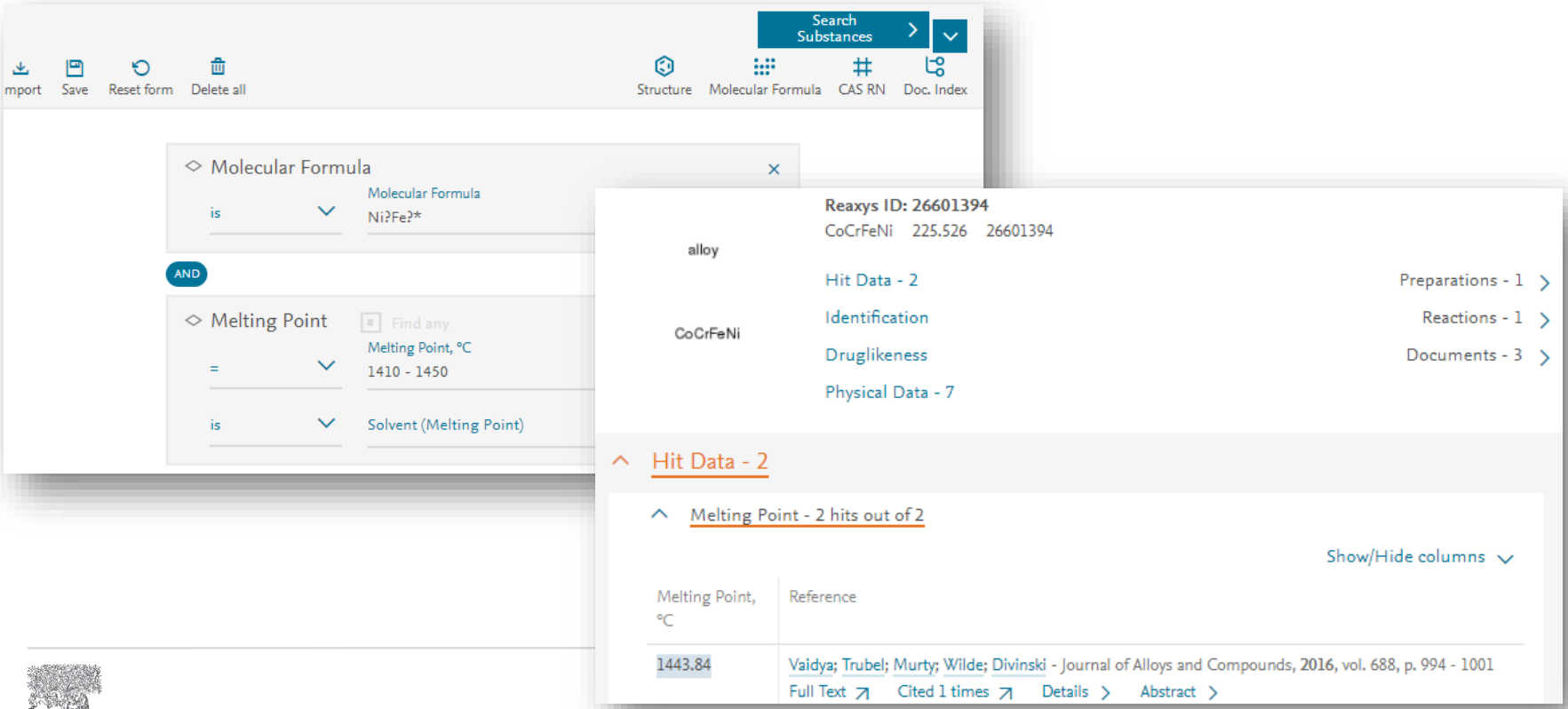
Sublimation, °C	Pressure (Sublimation), Torr
40 - 60	0.1

ELSEVIER

Определить сплав Z:

1. Сплав содержит железо
2. Сплав содержит кобальт
3. Температура плавления 1410-1450 °C

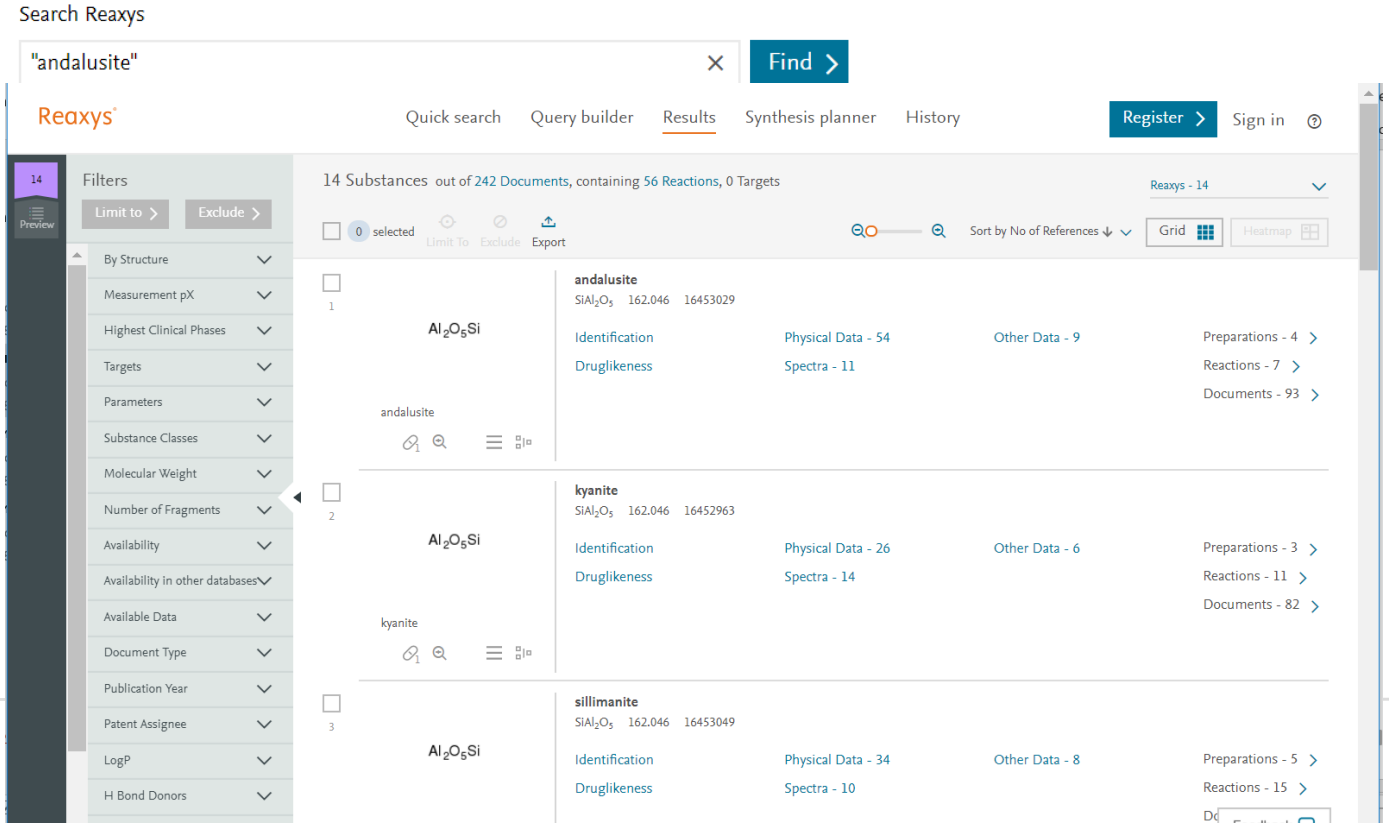
Определить сплав Z:



ELSEVIER

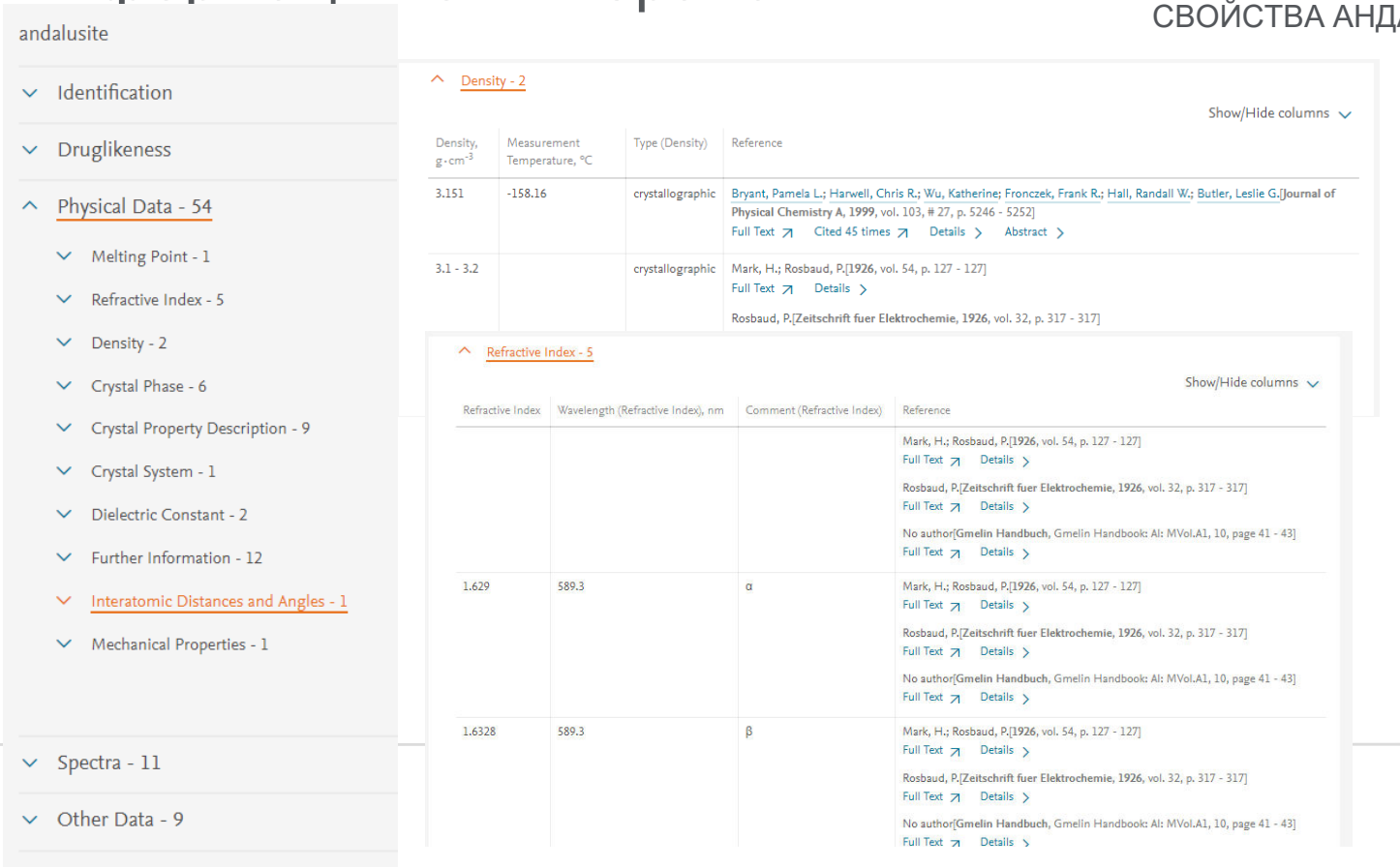
Поиск информации о минералах

АНДАЛУЗИТ И ДРУГИЕ МИНЕРАЛЫ



Поиск информации о минералах

СВОЙСТВА АНДАЛУЗИТА



Поиск информации о минералах

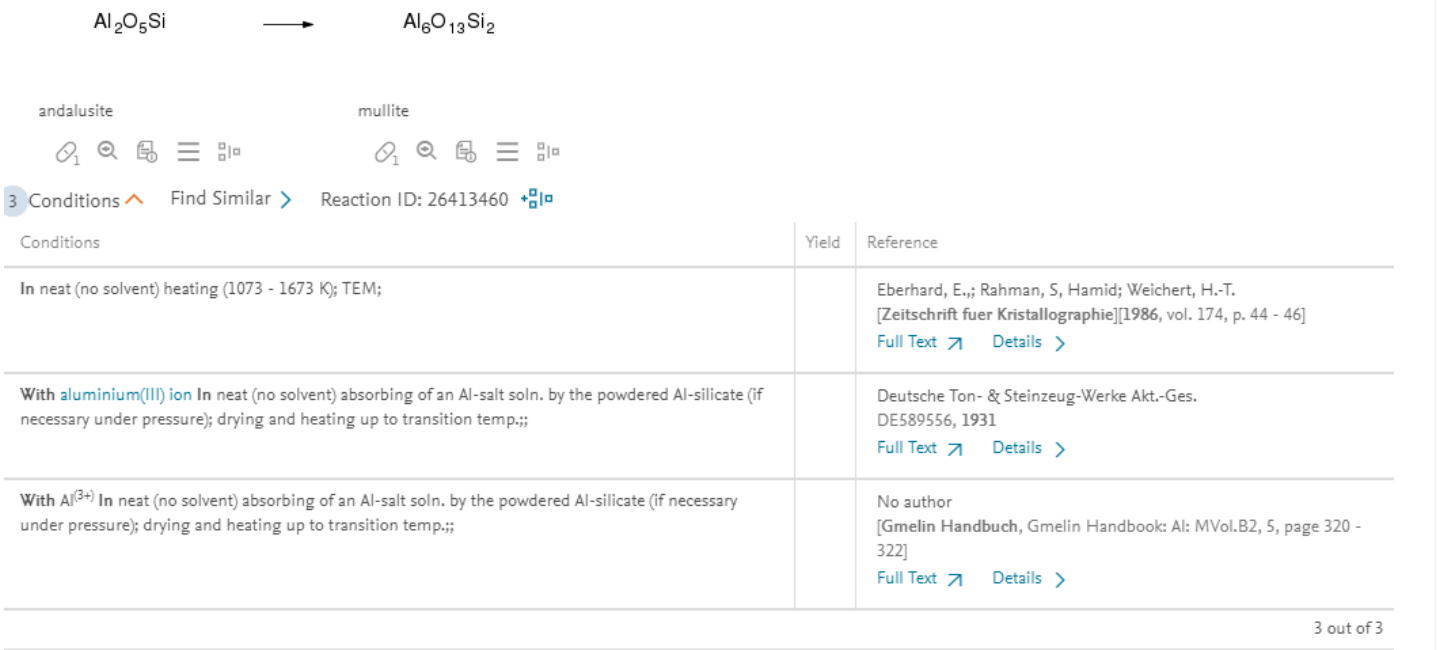
ПРЕВРАЩЕНИЯ АНДАЛУЗИТА

Temperature (Transition Point(s) of Crystalline Modification(s)), °C	Change of Modification	Reference
1600		Norton, J. F.[**Journal of the American Ceramic Society, 1925**, vol. 8, p. 636 - 636] Full Text ↗ Details › No author[**Gmelin Handbuch**, Gmelin Handbook: Al: MVol.B2, 1, page 309 - 312] Full Text ↗ Details ›
1200 - 1300		Vernadsky, W.[**1889**, vol. 12, p. 447 - 447] Full Text ↗ Details › Vernadsky, W.[**1889**, vol. 12, p. 447 - 447] Full Text ↗ Details › No author[**Gmelin Handbuch**, Gmelin Handbook: Al: MVol.B2, 1, page 309 - 312] Full Text ↗ Details ›
1400 - 1550	from andalusite to sillimanite	No author[**Gmelin Handbuch**, Gmelin Handbook: Al: MVol.B2, 1, page 309 - 312] Full Text ↗ Details › Eitel, W.[**Physikalisch-chemische Mineralogie und Petrologie in: Wissenschaftliche Forschungsberichte, Dresden-Leipzig 1925, Bd. 13, S. 43**] Full Text ↗ Details ›

ELSEVIER

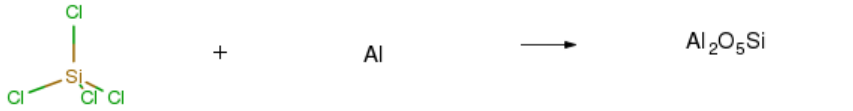
Поиск информации о минералах

ПРЕВРАЩЕНИЯ АНДАЛУЗИТА В МУЛЛИТ



Поиск информации о минералах

ПОЛУЧЕНИЕ АНДАЛУЗИТА



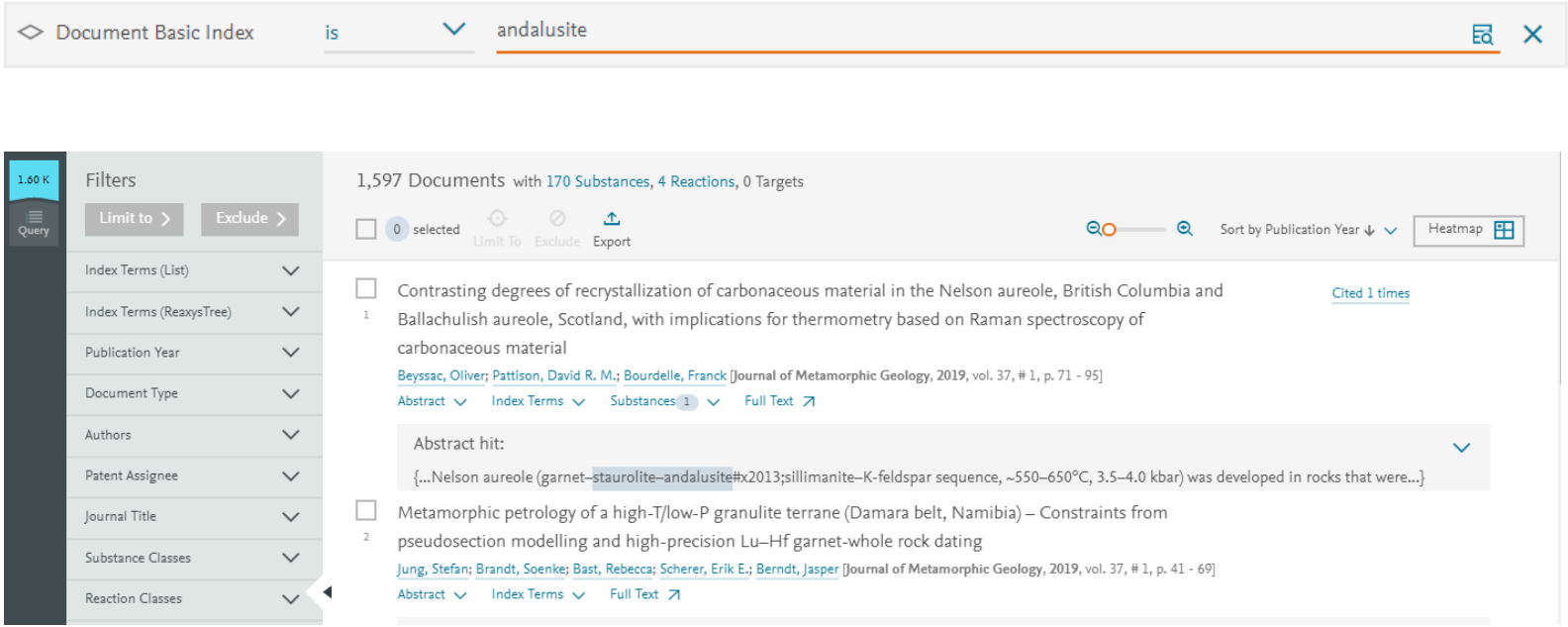
2 Conditions Find Similar Reaction ID: 26430724

Conditions	Yield	Reference
In neat (no solvent) in presence of water formation of prisms of andalusite (or cyanite) at red heat;;		Daubree, G. A. [**Comptes Rendus Hebdomadaires des Seances de l'Academie des Sciences, 1854**, vol. 39, p. 135 - 135] Full Text Details Meunier, S. [**Comptes Rendus Hebdomadaires des Seances de l'Academie des Sciences, 1882**, vol. 90, p. 1010 - 1010] Full Text Details
In neat (no solvent) in presence of water formation of prisms of andalusite (or cyanite) at red heat;;		No author [**Gmelin Handbuch**, Gmelin Handbook: Al: MVol.B2, 2, page 313 - 315] Full Text Details

2 out of 2

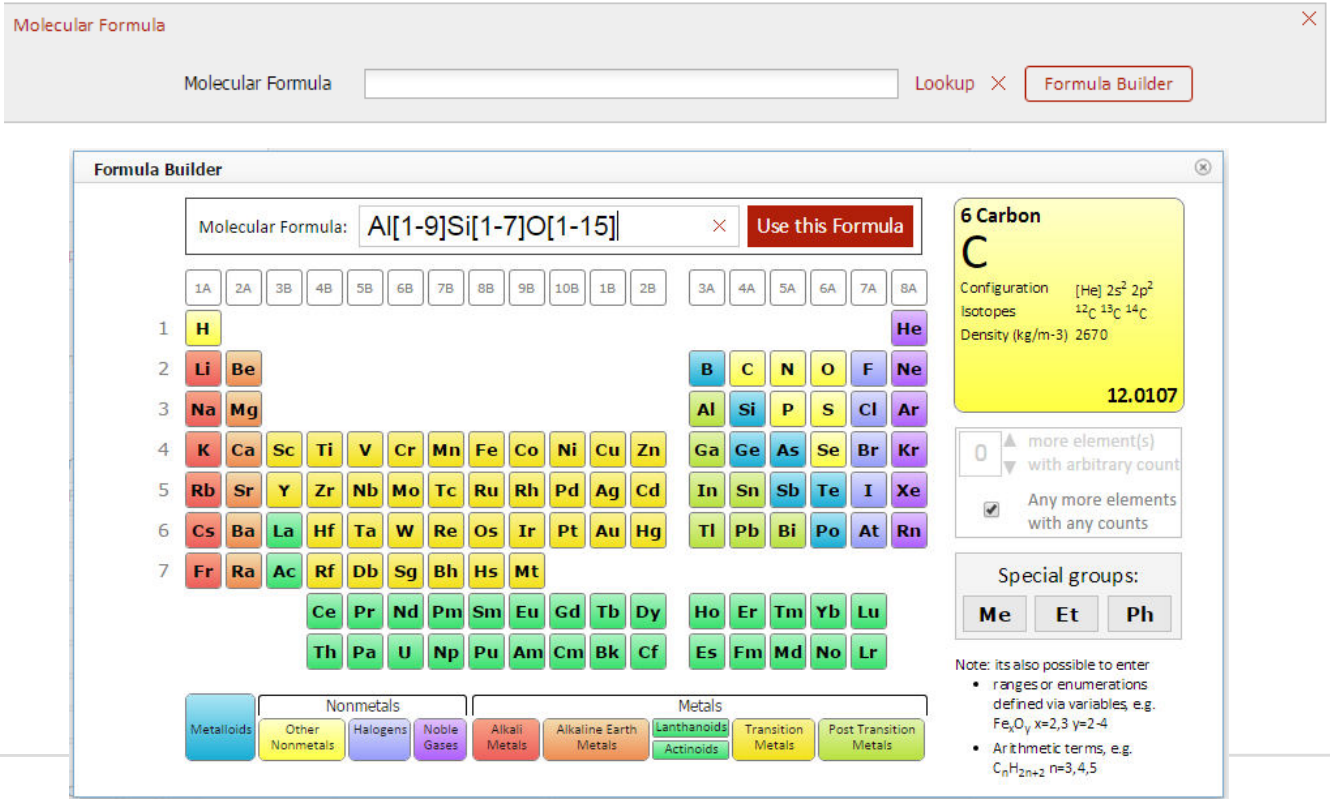
Поиск информации о минералах

ПОИСК ЛИТЕРАТУРЫ ПО АНДАЛУЗИТУ

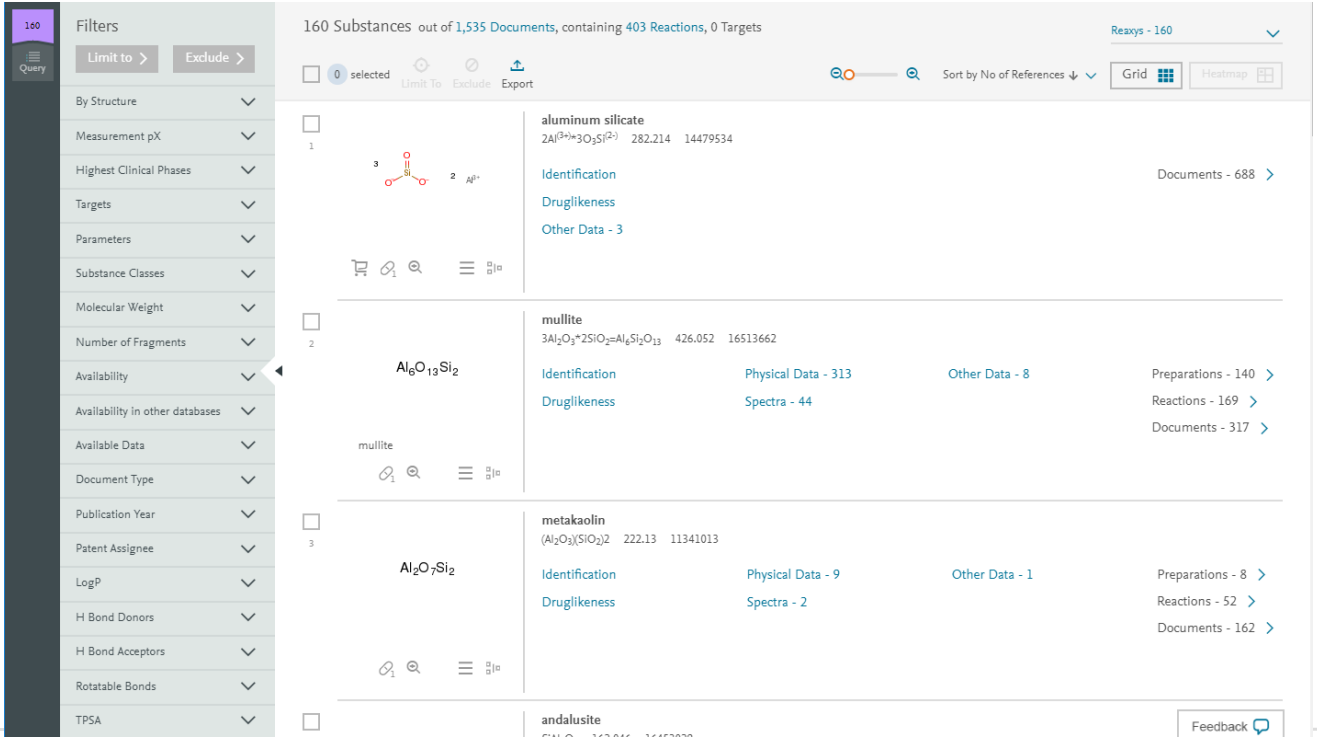


ELSEVIER

Анализ вещественного состава

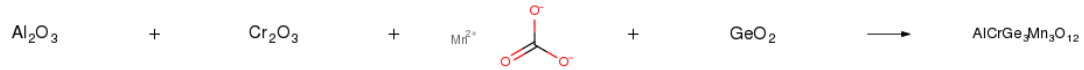


Анализ вещественного состава



Получение вещества

$AlCrGe_3Mn_3O_{12}$



1 Conditions | Find Similar | Reaction ID: 26074679

Conditions	Yield	Reference
In neat (no solvent) triturating MnCO3, Cr2O3, Al2O3 and GeO2, molding, heating on air for 2-25 h to 1200 °C;		Hrichova, R. [**Kristallografiya, 1973**, vol. 18, p. 534 - 535][**Kristallografiya, 1973**, vol. 18, p. 847 - 848] Full Text Details No author [**Gmelin Handbuch**, Gmelin Handbook: Mn: MVol.C3, 2.11.11.1.6, page 197 - 204] Full Text Details

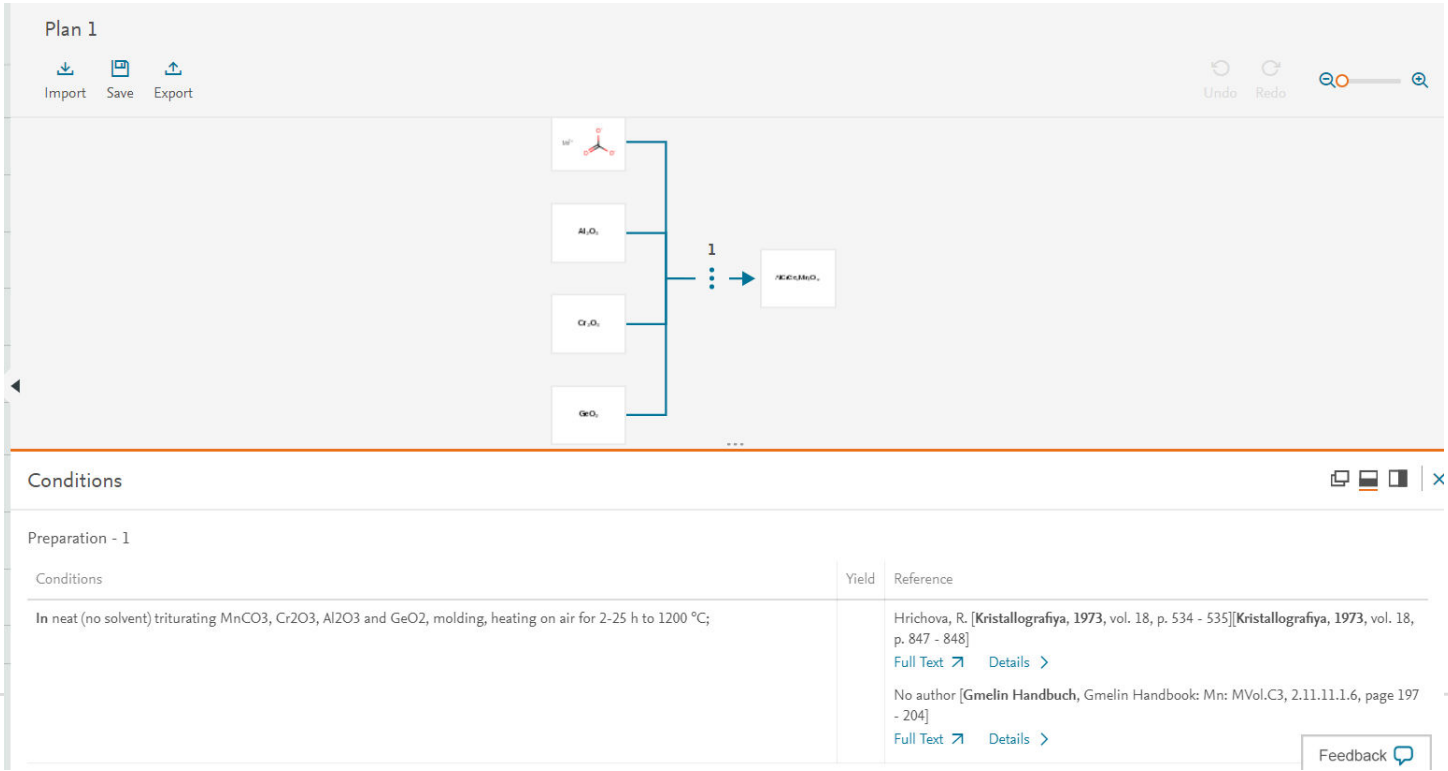
1 out of 1

ELSEVIER

$AlCrGe_3Mn_3O_{12}$

AUTOPLAN:

АВТОМАТИЗИРУЕТ ПРОЦЕСС СОЗДАНИЯ ПЛАНА СИНТЕЗА ВЕЩЕСТВА



ELSEVIER