

je spoj glikozid autor negdje piše, a drugdje ne piše formulu šećerne komponente (nego ostavlja samo –O–, a ti si misli je li trebalo pisati –O–H, –O–R ili možda čak =O). Usto ne daje sustavno ime spojeva, a kako se služio njemačkom literaturom, mjestimično nalazim i njemačke riječi. Dakle, sve u svemu, jedan galimatijaš – no najgore je što je za to brljanje autor potrošio vremena i vremena.

Nije bio lijep, pa opet... Jest da se u knjizi navode formule, ali njih ne treba shvaćati doslovno, one su date "otprilike".

Što da kažem – nisu mnogo bolji ni udžbenici, a o diplomskim, doktorskim i inim radovima da ne govorim. Poznajem srednjoškolskog profesora kemije koji se kladi da će na bilo kojoj stranici udžbenika koja mu se pokaže pronaći pogrešku ili barem nepreciznost. Upozoravam autoricu da vojnik koga je stavila kao ilustraciju u udžbenik nije Rimljani, nego Grki – ali kome je to važno: glavno je da ima kopljje i štit. Čitam disertaciju iz kemije u kojoj se nalazi dosta imena mikroba, no autor se nije potrudio ni toliko da negdje pogleda kako se sustavno, po Linnaeusu, pišu imena biljnih i životinjskih vrsta. Nekoć su se ljudi ljutili na pogreške, danas ih nitko ne primjećuje, čak ni toliko da se nasmije. Pogreška je, istina, pogreška, ali koga briga što piše. To ionako nitko ne čita.

Zašto je to tako? Ili bolje da započnem čuđenjem: Kako je moguće da u izuzetno tehnički razvijenoj civilizaciji možemo živjeti tako površno? Ne možete pročitati novinski članak bez tri pogreške po kartici, a te se iste novine tiskaju na strojevima koji su tako precizno izrađeni da se papir pri nanosu boje ne pomakne ni stotinku milimetra! Ljudi koji su učili iz udžbenika punih pogrešaka i još diplomirali s radovima sastavljenima od nabačenih, možda nikad pročitanih rečenica (pisanih metodom copy-paste) projektiraju strojeve s dva milijuna funkcionalnih dijelova. Iz znanstvenih radova napisanih zbrda-zdola, punih pogrešaka (ne samo tipografskih!) izrastaju nova otkrića, nove tehnologije, svijet se kreće prema sve većoj tehnološkoj zavisnosti, što u konačnici znači – jer nema tehnologije bez organizacije – i prema sve većoj uređenosti života.

Kako to objasnit? S jedne strane nered, s druge red. S jedne površnost, s druge cjeplidačenje. Mene sve to podsjeća na renesansu koja je s jedne strane bila doba radikalnog racionalizma, a s druge najdubljeg misticizma i najcrnjeg praznovjerja. Ako se pretjeruje s jedne strane, mora se pretjerivati i s druge – da se uspostavi ravnoteža: *Go, go, go, said the bird: human kind/ Cannot bear very much reality*, reče Thomas Stearns Eliot, koji je bio – valja znati – i pjesnik i filozof. Da se uspostavi ravnoteža, rekao bih.

iz naših knjižnica

Uređuje: Danko Škare

Što je to: malo, zeleno, ima tri noge i visi na zidu?

J. Stojanovski

Institut Ruder Bošković,
Bijenička cesta 54, 10000 Zagreb, Hrvatska
e-mail: jadranka@irb.hr

To je najnoviji Elsevierov proizvod za jedinstveno pretraživanje svih njihovih proizvoda – SciVerse Hub! Bilo je samo pitanje vremena kada će Elsevier konačno ponuditi jedinstveno pretraživanje svoja glavna tri proizvoda: Science Direct, Scopus i Scirus. Iako smo bili veoma zadovoljni Scopusem, sučeljem koje je pružalo izvrsne mogućnosti jednostavnog i naprednog pretraživanja, a jednim klikom smo dolazili do cijelovitog teksta rada preko poveznice na Science Direct, očekivali smo (već i znatno ranije) integrirano sučelje koje će olakšati pristup informacijama i onima ne previše vičnim tehnikama pretraživanja. Stoga ćemo sa zanimanjem zavriti i vidjeti što nam to novoga SciVerse Hub nudi.

Prvo da ukratko opišemo glavna tri Elsevierova proizvoda (uspust, Elsevier tvrdi da je u njihovim rukama četvrtina svjetske znanstvene publicistike i bojimo se da je to istina):

1. *Scopus* (scopus.com) – citatna baza podataka koja sadrži oko 18k časopisa (od čega je 16,5k onih s recenzijom), nešto zbornika, knjiga i drugih vrsta publikacija. Glavni konkurent Web of Science bazi podataka, kojeg smo s veseljem dočekali. Ima izvrsno sučelje za pretraživanje, jasno, pregledno i moćno. Posebno mi se u Scopusu svidaju detalji o autorima i Journal Analyzer iz kojeg se može

mnogo više saznati o kvaliteti časopisa nego preko Thomsonovog IF-a.

2. *Science Direct* (sciencedirect.com) – baza podataka oko 2,5k časopisa i 11k knjiga u digitalnom obliku koje izdaje Elsevier. Ne znam što bih više rekla osim da nam na časopise Science Directa odlazi glavnina sredstava koje MZOŠ izdvaja za nabavku časopisa i baza podataka, pa smo časopise svih drugih izdavača morali otkazati.

3. *Scirus* (scirus.com) – više i manje znanstveni sadržaji s weba, Elsevierov odgovor na Google Scholar. Ono što u Elsevieru zovu "3rd party web content".

U SciVerse Hub je uključena i beta-verzija SciTopics (scitopics.com) namijenjen pisanju o pojedinim znanstvenim temama. Novo je također da je Elsevier kroz SciVerse otvorio svoje sadržaje kroz API (Application Programming Interfaces) omogućavajući razvoj brojnih aplikacija koje će još više unaprijediti upotrebu Elsevierovih sadržaja. Mogućnosti su brojne: semantičko pretraživanje, rudarenje podataka i teksta, vizualizacija, preporuke i dr.

Sučelje SciVerse Huba pregledno je, nije načičkano najrazličitijim mogućnostima i na sreću, ostaje takvo i nakon pretraživanja. Re-

The screenshot shows the SciVerse Hub homepage. At the top, there are links for 'Hub | ScienceDirect | Scopus' and 'Login | Go to SciVal Suite'. Below the header is a search bar with the placeholder text '"copper dissolution" and planariz*'. A 'Search' button and a 'Search Tips' link are next to it. To the left of the search bar is a 'Home' button, and to the right is a 'Help' button. Below the search bar is a 'Methods Search Application' section with a sub-section titled 'Find relevant methods by searching only in the Materials and Methods section of Elsevier full text articles.' It includes a search input field and a 'Find Methods' button. A note at the bottom says 'powered by NEXTBIO®'.

Slika 1 – Početna stranica SciVerse Huba

zultati pretraživanja nanizani su u središnjem stupcu, a samo pretraživanje ne uključuje nikakvo prepoznavanje "prirodnog jezika" niti druge načine interpretacije našeg upita na nama nepoznate načine. Tako se moj početni strah pokazao neopravdanim. Istina je da su rezultati poredani po "relevantnosti" ne objašnjavajući nigdje što to točno znači (može se pretpostaviti je da se gleda učestalost pojavljivanja izraza po kojem smo pretraživali), ali postoji

mogućnost i redanja rezultata po datumu objavlјivanja. U istoj početnoj "kući" moguće je provesti jednostavno pretraživanje na svim poljima, kao i nešto "složenije" pretraživanje na samo određenim poljima. Kao primjer sam uzela temu rada iz prošlog broja Kemije u industriji, "copper dissolution" u naslovu rada i "planarization" bilo gdje, što mi je kao rezultat dalo 16 radova kao rezultat (slika 2).

The screenshot shows the search results page for the query 'title(copper dissolution) and all(planariz*)'. The search bar at the top shows the query. Below the search bar, a message says 'About 16 results for: TITLE(copper dissolution) AND ALL(planariz*)'. The results are listed in a table with three columns: 'Sort: Relevance | Date', 'Matching Sentences', and 'Most Prolific Authors'. The first result is a journal article titled 'Electrochemical impedance spectroscopic studies of copper dissolution in glycine-hydrogen peroxide solutions' from the 'Journal of Solid State Electrochemistry'. The second result is an article titled 'Anodic dissolution of copper in glycine solution at various hydrogen peroxide concentrations was investigated. The dissolution rate increases, reaches a maximum, and then decreases with hydrogen peroxide concentration. Anodic polarization studies and ...'. The third result is an article titled 'Effect of organic additives on copper dissolution for e-CMP' from the 'Microelectronic Engineering'. On the right side of the results table, there are two boxes: one for '898 sentences' and one for '407 paragraphs'. Below these boxes is a note: 'Results are based on top documents that match your query copper dissolution and planar... found in ScienceDirect. Would you like to see the complete sentences? View Results'. At the bottom of the page, there is a 'powered by NEXTBIO®' logo and a 'Most Prolific Authors' section with a list of authors and their names.

Slika 2 – Pregledno sučelje SciVerse Huba s rezultatima pretraživanja u središnjem dijelu zaslona

NEXTBIO > MATCHING SENTENCES Sentences Paragraphs

Find sentences/paragraphs matching All Any of your search terms

Clipboard - add sentences to your Clipboard by clicking the clipboard icon next to the each sentence.

Articles containing the following search term(s): copper dissolution

Filter your Search Results

Sort by Relevance Date

Kinetics of copper dissolution from sulfidized chalcopyrite at high pressures in H₂SO₄-O₂ (23 of 23 sentences matched the applied filter)

Source: Hydrometallurgy, Volume 91, Issue 1-4, Mar 01, 2008, Pages 113-120
Authors: R. Padilla, P. Pavez, M.C. Ruiz

Initiation of copper dissolution in sodium chloride electrolytes (10 of 10 sentences matched the applied filter)

Source: Electrochimica Acta, Volume 51, Issue 26, Aug 15, 2006, Pages 5660-5668
Authors: D. Starovskiy, O. Khaselev, M. Auinat, Y. Ein-Eli

Comparative protective abilities of organothiols SAM coatings applied to copper dissolution in aqueous environments (12 of 12 sentences matched the applied filter)

Source: Electrochimica Acta, Volume 52, Issue 16, Apr 30, 2007, Pages 5182-5190
Authors: F. Sinapi, I. Lejeune, J. Delhalle, Z. Mekhalfi

Dissolution of copper, tin, and iron from sintered tungsten-bronze spheres in a simulated avian gizzard, and an assessment of their potential toxicity to birds (2 of 2 sentences matched the applied filter)

Source: Science of the Total Environment, Volume 394, Issue 2-3, May 15, 2008, Pages 283-289
Authors: Vernon G. Thomas, Ian R. McGill

2D compound formation during copper dissolution: An electrochemical STM study (8 of 8 sentences matched the applied filter)

Kinetics of copper dissolution from sulfidized chalcopyrite at high pressures in H₂SO₄-O₂

23 sentences in this article containing "copper dissolution" and all of the following term(s): "copper dissolution"

Title
Kinetics of copper dissolution from sulfidized chalcopyrite at high pressures in H₂SO₄-O₂

Abstract
The results indicated that the copper dissolution rate increases with increasing temperature and partial pressure of oxygen.
The determined activation energy was 93.5 kJ/mol and the rate of copper dissolution was first order with respect to the partial pressure of oxygen.

Article
On the other hand, reactions (4) and (5) should be minimized for selective copper dissolution from materials that contain both copper and iron sulfides such as the sulfidized chalcopyrite.
The leaching of CuS according to reaction (2) or (3) is very slow at atmospheric conditions; therefore, high temperatures and oxygen overpressures are required for the copper dissolution to occur at fast rates in sulfuric acid media (Cheng and Lawson, 1991).
They found that the copper dissolution from sulfidized particles increased with temperature up to 108 °C, and further increase to 120 °C decreased the copper dissolution.

Slika 3 – Uparivanje rečenicama – nova značajka SciVerse Huba

Kućica Abstract/Sažetak stoji kraj rada iz Scopusa, External/Vanjski kraj rada iz Scirusa, a Full Text/Cjeloviti tekst kraj rada iz Science Directa.

Na lijevoj strani nudi nam se mogućnost dodatnog pretraživanja unutar rezultata, distribucija rezultata po godinama te mogućnost suožavanja pretraživanja prema ključnim riječima.

Na desnoj strani vidimo dvije sasvim nove mogućnosti:

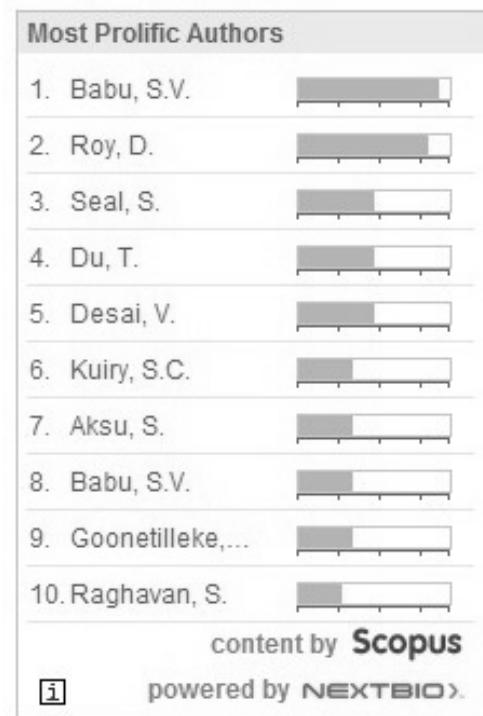
- “matching sentences” omogućava prikaz našeg upita u kontekstu rečenica pojedinog rada, tj. možemo točno vidjeti u koliko i u kojim rečenicama se u radu pojavljuje izraz “copper dissolution” (slika 3);
- “matching paragraphs” omogućava prikaz našeg upita u kontekstu paragrafa unutar pojedinog rada, tj. možemo točno vidjeti u koliko i u kojim se paragrafima pojavljuje izraz “copper dissolution”.

U donjem dijelu desnog dijela zaslona grafički su prikazani autori koji najviše pišu o našoj temi (slika 4). Mene najviše vesele sitni detalji, nevidljivi na prvi pogled. Ako se na grafičkom prikazu na slici 4 pozicioniramo mišem na bilo koji zeleni stupac, pojavit će se npr. tekst: “Babu, S. V. ima 13 publikacija”. Simpatično, zar ne?

Zanimljiva je mogućnost “Method Search Application”, koja je razvijena u suradnji s NextBloom, a kojom će se pretraživanje provesti na dijelovima Methods i Materials unutar pojedinog rada. Rezultat koji dobijemo s našim upitom “copper dissolution” vidi mo na slici 5.

Prikaz našeg upita u kontekstu samog rada čini mi se vrlo korisnim, a “obojanost” pridonosi preglednosti i laganom prelaženju po tekstu. Posebno veseli iz Scopusa preuzeta distribucija radova po godinama, časopisu, autoru i ustanovi, što donosi nove mogućnosti dodatnog ograničavanja.

Search Tips je u skladu sa svim ostalim, vjerojatno su u Elsevieru naučili da dugačke upute malo tko čita. Tako je pomoći svedena na svega nekoliko korisnih uputa za bolje pretraživanje (slika 6).



Slika 4 – Najproduktivniji autori

I na kraju, SciVerse nije donio naizgled ništa dramatično novo. Integracija Elsevierovih proizvoda bila je nužna i čudimo se da nije provedena znatno ranije. Ona Elsevier daje dobru poziciju u postupcima pregovaranja, jer sada mogu prodavati sva tri proizvoda zajedno klijentima koji su možda bili skloniji kupiti samo jedan

proizvod. No najveća je promjena ipak otvaranje sadržaja prema aplikacijama API. Najbolje aplikacije Elsevier će zacijelo otkupiti i ugraditi u svoja sučelja. Dugoročno će "globalizacija" sadržaja kroz API otvoriti brojne mogućnosti, a možda i utjecati na razvoj "zamrznutog" znanstvenog izdavaštva. Promjene će u svakom

slučaju biti dobrodoše. Također, primjenom SciVerse Huba Elsevieru se otvaraju mogućnosti za ugradnju drugih sadržaja. Razdoblje koje tek dolazi pokazat će što je "mali zeleni" zapravo donio znanstvenom izdavaštvu.

NEXTBIO METHOD SEARCH Find relevant methods by searching only in the Materials and Methods section in the full text.

Clear all selections

YEAR

Clear selections

2010 (179)

2009 (210)

2008 (308)

2007 (285)

2006 (239)

2005 (241)

2004 (198)

2003 (196)

2002 (175)

2001 (137)

More...

JOURNALS

Clear selections

Electrochimica Acta (108)

International Journal of Pharmaceutics (83)

Polymer (83)

Corrosion Science (76)

Analytica Chimica Acta (59)

Journal of Hazardous Materials (54)

Articles containing the following search term(s) in the Materials and Methods section: copper dissolution

Sort By relevance date

Release of copper from sintered tungsten-bronze shot under different pH conditions and its potential toxicity to aquatic organisms

Source: Science of the Total Environment , Volume 374 , Issue 1 , March 01, 2007 , Pages 71-79

Authors: Vernon G. Thomas, Robert C. Santore, Ian McGill

... For a worst-case scenario, one may assume complete **dissolution** of the shot. Given the **copper** content of the shot to be 44.41% by mass , and the weight of each shot to be 183.2 mg, the maximum possible **copper** concentration that would result from complete **dissolution** of the **copper** would be 1.842 mg/L or 1842 µg/L. This maximum concentration is more than 200 times the chronic criterion value for **copper** in waters of average hardness. This worst-case scenario is likely to over-estimate the actual **copper** release from a sparingly soluble metal such as bronze . Hence ...

Dissolution of copper, tin, and iron from sintered tungsten-bronze spheres in a simulated avian gizzard, and an assessment of their potential toxicity to birds

Source: Science of the Total Environment , Volume 394 , Issue 2-3 , May 15, 2008 , Pages 283-289

Authors: Vernon G. Thomas, Ian R. McGill

... Materials and methods Both physical and chemical break-up of ingested materials occurs in the highly acid medium of the gizzard (ventriculus). established an *in vitro* protocol to measure the **dissolution** of metals in simulated waterfowl gizzards. This protocol was used to measure the actual rates of release of aqueous **copper**, iron, and tin from tungsten-bronze spheres into the synthetic medium. The experimental work was performed in the laboratories of the International Tin Research Institute, UK. The digestive medium was 1 M sodium chloride ...

Electrochemical recovery of cobalt and copper from spent Li-ion batteries as multilayer deposits

Source: Journal of Power Sources , Volume 195 , Issue 10 , May 15, 2010 , Pages 3309-3315

Authors: M.B.J.G. Freitas, V.G. Celante, M.K. Pietre

...) and propylene carbonate (PC). The current collector was also separated from the active material. The **copper** current collector was then washed with distilled water at 40°C to eliminate lithium salts present in the electrolyte. A mass of 9.21g of the current collector was dissolved in a solution containing 470.00mL of 3.00mol·L⁻¹ H₂SO₄ and 30.00mL of 30% (v/v) H₂O₂, and the system was kept under magnetic stirring at 60°C for 2h. The addition of H₂O₂ is necessary to increase the efficiency of **copper** **dissolution** because **copper** is partially insoluble in H₂SO₄ ...

Slik a 5 – Mogućnost pretraživanja dijelova rada Methods i Materials može biti vrlo korisna

Contents

SciVerse Hub

[Hide](#) | [<< Back](#) | [Contents](#) | [Tutorial](#) | [Print](#) | [Search](#)

Welcome to SciVerse Hub
Browser requirements and settings
Contact us
Logging in
Accessing other Elsevier products
 Search
 Results
 Applications

Search tips

[View a tutorial](#)

[Searching with field names](#)

[Plurals](#)

Using the singular form of a word in your search finds both the singular and plural forms, for most words.

Example heart attack finds heart attack and heart attacks.

[Phrases](#)

[Wildcards \(* and ?\)](#)

Copyright © 2010 Elsevier B.V. All rights reserved. SciVerse® is a registered trademark of Elsevier Properties S.A. [Terms and Conditions](#)

Contents

Search

Slik a 6 – Pomoć pri pretraživanju