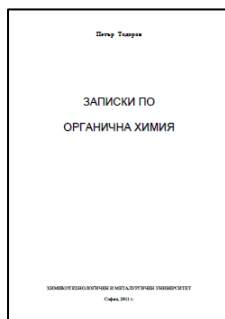


Плагиаторът Тодоров



Наскоро един колега и добър мой приятел ми съобщи, че е открил едно странно „учебно пособие” по органична химия с автор **Петър Тодоров**, в което голяма част от учебния материал е **дословно преписана или копирана** от моите PDF-лекции^{1,2}, които съм започнал да предоставям още през 1995 г. на моите студенти за **безплатно** сваляне от Интернет, а също така бяха любезно дадени и в сайта *The Life Science Portal* (<http://www.chem-bg.com>). При това въпросното плагиаторско пособие *се продавало* в библиотеката на Химико-технологичния и металургичен университет (ХТМУ) в София на **цена 13.92 лв.** Изданието е на ХТМУ от 2011 г. с рецензенти проф. д.х.н. *Л. Везенков* и доц. д-р *И. Караманчева* и дори е снабдено с номер **ISBN 978-954-465-049-0**. Разбира се излишно е да отбелязвам, че никъде в цялото издание не се споменава моето име като автор, нито пък Тодоров е цитирал някъде моите лекции. Просто си ги е присвоил и за автор е признал единствено себе си. Не мога да виня рецензентите, вероятно те не са знаели за съществуването на моите лекции. Е, разбира се, всяка справка в **Google** щеше да им посочи източника. Ще отбележа също и немалко значителния факт, че с тези „свои записки” като „учебно помагало” плагиаторът П. Тодоров е **участвал в конкурс за доцент и е бил успешно хабилитиран!**

Аз естествено много се разгневих, както би се разгневил всеки нормален човек, когото ограбват и който е сгасил крадеца на местопрестъплението. При това крадецът по никакъв начин не се е опитал да се прикрие, да избяга или да се престори на невинен. Напротив, делото му лъщи нагло-откровено с цялата си скверна отразена светлина, защото кражбата е абсолютно очевидна и свършено лесно доказуема.

Все пак аз реших да си направя труда (отне ми доста време) и да съставя дадените по-долу таблици. В първата (**Таблица 1**) съм посочил кои откъси от „записките” на гражданина Тодоров на кои от моите публикувани в Интернет PDF-лекции съответстват почти **100 %**. В **Таблица 2** съм посочил като илюстрации във вид на **факсимилета** само някои от многобройните крещящи примери от „записките” на Тодоров, съпоставени със същите откъси от моите отдавна публикувани PDF-лекции. Става дума за тотално и безсрамно „copy-paste” действие. Който е рисувал формули, схеми и фигури в химически публикации знае, че това е много трудоемка и времеемка работа, изисква сериозни умения и добро познаване на химията и на съответния софтуер.

В текстовете на моите писмено развити лекции – във вид на глави от учебник – е вложен целият ми преподавателски опит и образователен подход, те са дълбоко премислени и усъвършенствани с течение на годините. Всеки, който ги е чел, и особено всеки студент, който е учил по тях, ще потвърди това. Тези лекции са изцяло мой авторски труд, не са заимствани от никъде. Разбира се фактологията е принципно еднаква за всички учебници по света, не съм измислял нова органична химия, но съм се старал да поднасям и без това сложния материал на едно по-достъпно равнище, а където е възможно – и по един по-увлекателен начин. Всяка от тези лекции е плод на няколкомесечен труд.

В сайта¹ съм посочил: „Тук ще намерите развити като глави от учебник някои от лекциите ми по органична химия (в PDF формат). Можете безплатно да ги свалите и да ги изпечатате (с нетърговска цел).” Накрая се подчертава изрично: „©1995-2013. Авторските права запазени.” **Явно гражданинът Тодоров е сметнал, че това за него не се отнася.**

¹ <http://ochemist.lostribesource.org/orgchem/pdf/lect.htm>

² <http://www.chem-bg.com/химия/органична-химия/лекции-по-органична-химия/>

Може ли да се очаква, че Тодоров ще ми се извини *публично* и в следващото издание на помагалото си ще ме цитира по правилата? Но засега се възползвам от правото си да информирам колегите си за това плагиатство по начините, които съвременните средства за информация предлагат.

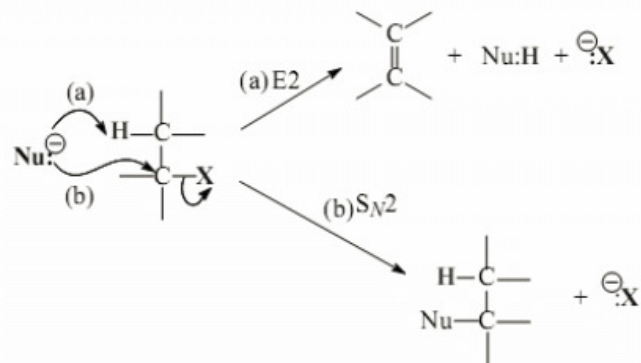
Таблица 1. Сравнителни данни за плагиатствания материал в записките на Петър Тодоров

Петър Тодоров, Записки по органична химия, Издателство на ХТМУ, София, 2011 г. (ISBN 978-954-465-049-0); цена 13.92 лв.	Преписано или копирано от Лекции по органична химия, автор проф. Иво Иванов, публикувани в Интернет ©1995-2013
с.23 Наименования на органичните съединения. с.29 Примери за приложение на IUPAC.	И. Иванов – Номенклатура – 19 януари 2000 г.
с.34-41 СТЕРЕОХИМИЯ, ОПТИЧНА ИЗОМЕРИЯ, ДИАСТЕРЕОИЗОМЕРИЯ.	И. Иванов – ОСНОВИ НА СТЕРЕОХИМИЯТА – 27.12.2001 г.
с.45-46 Конформации на циклохексана.	И. Иванов – ОСНОВИ НА СТЕРЕОХИМИЯТА – 27.12.2001 г.
с.132 Номенклатура на халогенопроизводни. с.133 Методи за получаване на халогенопроизводни. с.135-141 Нуклеофилно заместване.	И. Иванов – ХАЛОГЕНОПРОИЗВОДНИ – 2007 г.
с.142-155 Хидроксилни производни на въглеродородите. Алкохоли и феноли. с.155-159 Етери и епоксиди.	И. Иванов – АЛКОХОЛИ И ФЕНОЛИ – 10.05.1999 г. И. Иванов – Етери и епоксиди – 9.12.2001 г.
с.180-193 Алдехиди и кетони (с малки съкращения и изменения).	И. Иванов – Карбонилни съединения – алдехиди и кетони – 18.3.2003 г.
с.218-220 Ацетоцетов и малонов естер (с малки изменения).	И. Иванов – Ацетоцетов и малонов естер – 2.11.2006 г.
с.230-237 ПИРОЛ, ФУРАН И ТИОФЕН (с малки съкращения)	И. Иванов – Фуран, тиофен и пирол – 2.6.2002 г.
с.238-243 Шестатомни хетероцикли с един хетероатом – пиридин (изцяло преписано).	И. Иванов – Група на пиридина – 25 април 2006 г.
с.253-260 ВЪГЛЕХИДРАТИ. МОНОЗАХАРИДИ (с малки изменения).	И. Иванов – Монозахариди – 30 май 2005 г.
с.260-262 ДИЗАХАРИДИ с.262-265 ПОЛИЗАХАРИДИ	И. Иванов – Ди- и полизахариди – 25 май 2005 г.
с.265-267 НУКЛЕИНОВИ КИСЕЛИНИ – СТРОЕЖ на ДНК и РНК (само началото, с изменения).	И. Иванов – Нуклеинови киселини – 15 май 2007 г.

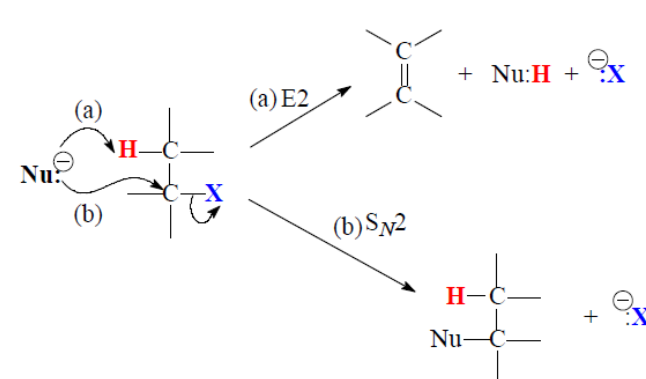
Таблица 2. Сравнение на автентични снимки от PDF-брошурата на П. Тодоров и съответствието им с оригиналните PDF-лекции на И. Иванов

Петър Тодоров – 2011 г.	Иво Иванов – ©1995-2013 г. ³																																										
<p>НАИМЕНОВАНИЯ НА ОРГАНИЧНИТЕ СЪЕДИНЕНИЯ</p> <p>Номенклатурата (начинът за образуване на наименованията) на органичните съединения съществено отличава езика на химията от обикновените езици. Още повече, че писменото излагане на химичните знания е твърде важно, а то е немислимо без приемането на единни правила за назоваване на веществата. Още през втората половина на 18 век сред химиците възникнала идеята, че наименованието на дадено вещество трябва еднозначно да съответства на неговия състав, а не да възниква случайно, каквато е била практиката дотогава. Бързото развитие на органичната химия към края на 19 век поставило пред изследователите задачата да усъвършенстват класификацията и номенклатурата на органичните съединения. Това довело до свикването през 1892г. на конференцията в Женева, където е била приета първата систематична номенклатура – т.нар. <i>Женевска номенклатура</i>. Нейните правила са непълни, но по принцип достатъчно приемливи и се използват и до днес в някои издания. В днешно време две основни групи учени разработват успоредно и усъвършенстват правилата на химическата номенклатура: едната е в рамките на Международния съюз по чиста и приложна химия (<i>IUPAC</i> - International Union of Pure and Applied Chemistry), а другата – към американското реферативно списание – Chemical Abstracts („Химически извадки”, С.А.). Двете системи - <i>IUPAC</i> и С.А. са сходни, почиват върху близки принципи, но се развиват и усъвършенстват относително</p> <p style="text-align: right;">23</p>	<p style="text-align: center;"><i>И. Иванов</i></p> <p>Номенклатура на органичните съединения</p> <p>Номенклатурата (начинът за образуване на наименованията) на органичните съединения съществено отличава езика на химията от обикновените езици. Още повече, че писменото излагане на химичните знания е твърде важно, а то е немислимо без приемането на единни правила за назоваване на веществата.</p> <p>Още във втората половина на 18. век сред химиците възникнала идеята, че наименованието на дадено вещество трябва еднозначно да съответства на неговия състав, а не да възниква случайно, каквато е била практиката дотогава. Бързото развитие на органичната химия към края на 19. век поставило пред изследователите задачата да усъвършенстват класификацията и номенклатурата на органичните съединения. Това довело до свикването през 1892 г. на конференцията в Женева, където е била приета първата систематична номенклатура - т.нар. <i>Женевска номенклатура</i>. Нейните правила са непълни, но по принцип достатъчно приемливи, и се използват и до днес в някои издания.</p> <p>В днешно време две основни групи учени разработват успоредно и усъвършенстват правилата на химическата номенклатура: едната е в рамките на Международния съюз по чиста и приложна химия (<i>IUPAC</i> - International Union of Pure and Applied Chemistry), а другата - към американското реферативно списание <i>Chemical Abstracts</i> („Химически извадки”, съкр. С.А.). Двете системи - на <i>IUPAC</i> и на С.А. - са сходни, почиват върху близки принципи, но се развиват и усъвършенстват относително само-</p> <p style="text-align: right;">стр.1</p>																																										
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;">Формула</th> <th style="text-align: left;">Алканол</th> <th style="text-align: left;">Алкилов алкохол</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>CH_3OH</td> <td>метанол</td> <td>метилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$</td> <td>етанол</td> <td>етилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$</td> <td>1-пропанол</td> <td>пропилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$</td> <td>2- пропанол</td> <td><i>изо</i>пропилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$</td> <td>2-метил-1-пропанол</td> <td><i>изо</i>бутилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$</td> <td>2-метил-2-пропанол</td> <td><i>трет</i>-бутилов алкохол</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">стр. 143</p>	Формула	Алканол	Алкилов алкохол	CH_3OH	метанол	метилов алкохол	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	етанол	етилов алкохол	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1-пропанол	пропилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2- пропанол	<i>изо</i> пропилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$	2-метил-1-пропанол	<i>изо</i> бутилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2-метил-2-пропанол	<i>трет</i> -бутилов алкохол	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left;">Формула</th> <th style="text-align: left;">Алканол</th> <th style="text-align: left;">Алкилов алкохол</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>CH_3OH</td> <td>метанол</td> <td>метилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$</td> <td>етанол</td> <td>етилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$</td> <td>1-пропанол</td> <td>пропилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$</td> <td>2- пропанол</td> <td><i>изо</i>пропилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$</td> <td>2-метил-1-пропанол</td> <td><i>изо</i>бутилов алкохол</td> </tr> <tr> <td>$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$</td> <td>2-метил-2-пропанол</td> <td><i>трет</i>-бутилов алкохол</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">стр. 2</p>	Формула	Алканол	Алкилов алкохол	CH_3OH	метанол	метилов алкохол	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	етанол	етилов алкохол	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1-пропанол	пропилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2- пропанол	<i>изо</i> пропилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$	2-метил-1-пропанол	<i>изо</i> бутилов алкохол	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2-метил-2-пропанол	<i>трет</i> -бутилов алкохол
Формула	Алканол	Алкилов алкохол																																									
CH_3OH	метанол	метилов алкохол																																									
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	етанол	етилов алкохол																																									
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1-пропанол	пропилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2- пропанол	<i>изо</i> пропилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$	2-метил-1-пропанол	<i>изо</i> бутилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2-метил-2-пропанол	<i>трет</i> -бутилов алкохол																																									
Формула	Алканол	Алкилов алкохол																																									
CH_3OH	метанол	метилов алкохол																																									
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	етанол	етилов алкохол																																									
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	1-пропанол	пропилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2- пропанол	<i>изо</i> пропилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{OH} \end{array}$	2-метил-1-пропанол	<i>изо</i> бутилов алкохол																																									
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	2-метил-2-пропанол	<i>трет</i> -бутилов алкохол																																									

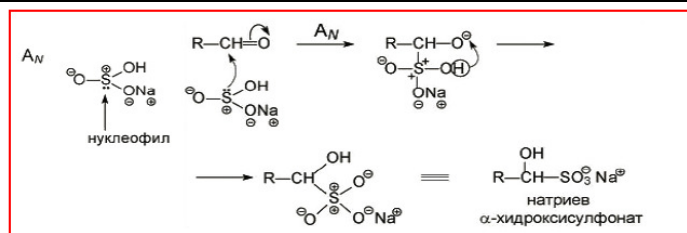
³ Дадени са страниците в съответната PDF-лекция.



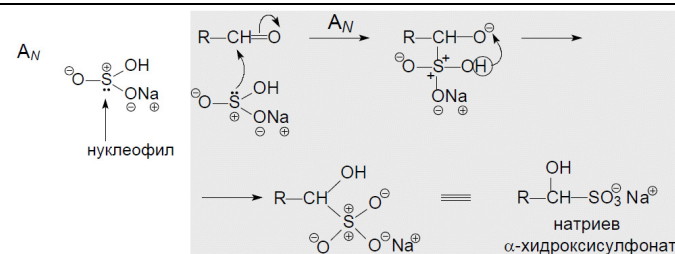
стр. 140



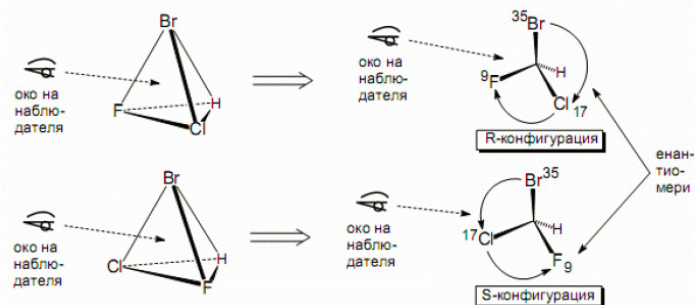
стр. 11



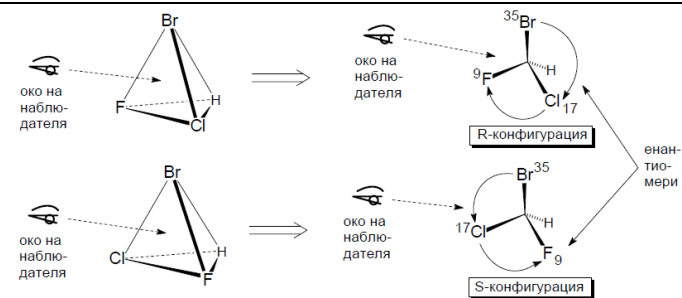
стр. 184



стр. 10

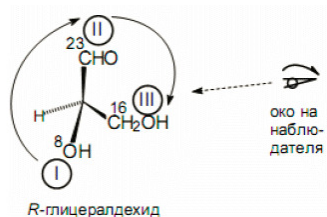


стр. 38

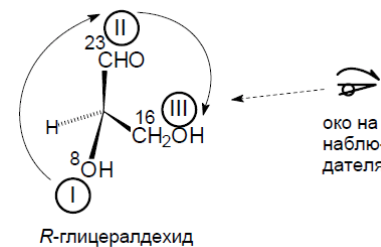


Фиг. 4: Приложение на правилото на Кан-Инголд-Прелог за молекулата на бромфлуорохлорометана (CHBrClF)

стр. 9

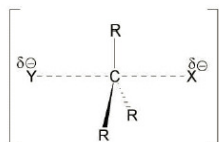


стр. 39



стр. 10

Преходно състояние при реакциите S_N2 :



Централният въглероден атом е в sp^2 -хидридно състояние, трите връзки C-R лежат в една равнина и сключват ъгъл около 120° .

Определение за нуклеофили $[Nu: (Y:)]$ или $Nu: (Y:)]$ – аниони или неутрални молекули, притежаващи свободна електронна двойка или повишена електронна плътност при някой от атомите.

Примери за нуклеофилни реагенти:

Аниони $[Nu: (Y:)]$

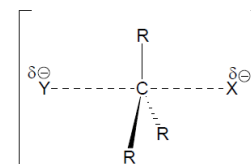
$I^- > Br^- > Cl^- > F^-$; $^-C\equiv CH$, $^-C\equiv N$; R_3C^- , H^- , HO^- , H_2N^- и др.

Неутрални молекули $[Nu: (Y:)]$

H_2O , $R-OH$, H_2S , $R-SH$, NH_3 , $R-NH_2$, R_2NH и др.

стр. 136

Преходно състояние при реакциите S_N2 :



Централният въглероден атом е в sp^2 -хидридно състояние, трите връзки C-R лежат в една равнина и сключват ъгъл около 120° .

Определение за нуклеофили $[Nu: (Y:)]$ или $Nu: (Y:)]$ – аниони или неутрални молекули, притежаващи свободна електронна двойка или повишена електронна плътност при някой от атомите.

Примери за нуклеофилни реагенти:

Аниони $[Nu: (Y:)]$

$I^- > Br^- > Cl^- > F^-$; $^-C\equiv CH$, $^-C\equiv N$; R_3C^- , H^- , HO^- , H_2N^- и др.

Неутрални молекули $[Nu: (Y:)]$

H_2O , $R-OH$, H_2S , $R-SH$, NH_3 , $R-NH_2$, R_2NH и др.

стр. 5-6

Състави и написа:

И. Иванов

(проф. Иво Хр. Иванов, д.х.н.)

© 31.12.2013

Актуализация: © 20.01.2014