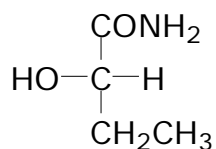


1. 2. 2017

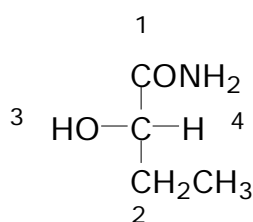
Ze zkuškové písemky z předmětu Základy organické chemie:

Úkol:

Určete absolutní konfiguraci, vysvětlete:



Řešení:

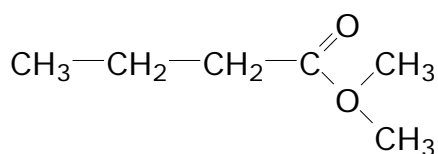


Sestavíme-li sloučeniny na chirálním uhlíku podle elektronegativity jak jsem očísloval ve vzorci podle posloupnosti přitahovat elektrony zjistíme že absolutní konfiguraci má chirální atom 4 elektrony v blízkém okolí a v dalekém 3

Úkol: Nakreslete vzorce následujících sloučenin:

dimethyl-butandioát

Řešení:



15. 6. 2016

Komentář chlapce při ukázce zábavného experimentu „utajená zpráva“ na Vědecko-technickém jarmarku Univerzity Pardubice:

„To je nachemikálijovaný ňákou látkou!“

**9. 6. 2016**

Z písemky, úkolem bylo určit absolutní konfiguraci optického izomeru a vysvětlit:

„ ... seřadíme podle priority ...“

**17. 2. 2016**

... stalo se u zkoušky:

- Zkoušející: Napište vzorec libovolné organické kyseliny.

- Student(ka): COOH

- Zkoušející: Napište vzorec kyseliny octové.

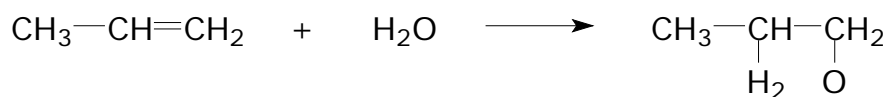
- Student(ka): COOH ???

- Zkoušející: Ethanové.

- Student(ka): COOH-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>.

Úkol: Adujte vodu na propen.

Řešení:



**10. 2. 2016**

Okamžiky ze zkoušení organické chemie:

Studentův komentář reakčního schématu:

„K methanu přičteme půlku ó dva.“

Otázka:

„Která vazba zaniká?“

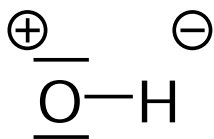
Odpověď:

„Vazba mezi cé há dvojkou a chlorkem.“

Otázka:

„Napište vzorec hydroxidového iontu.“

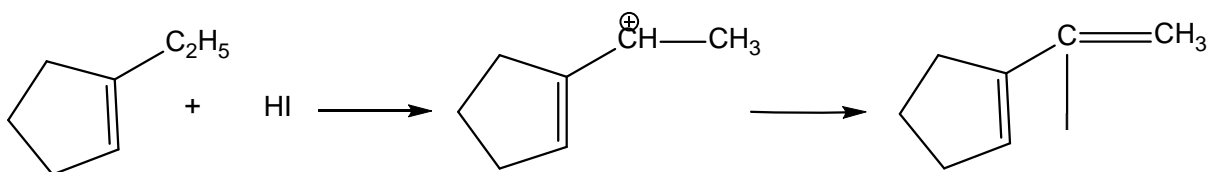
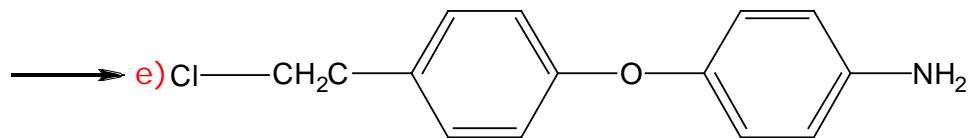
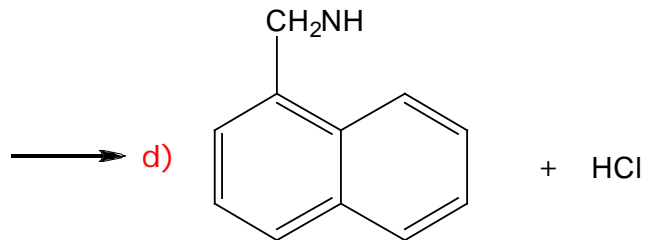
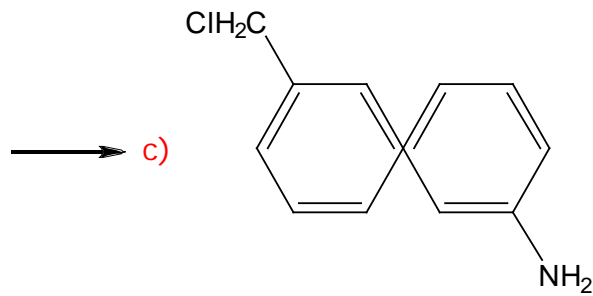
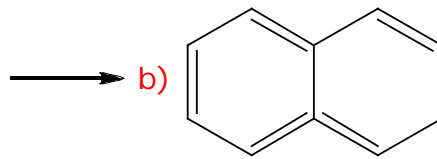
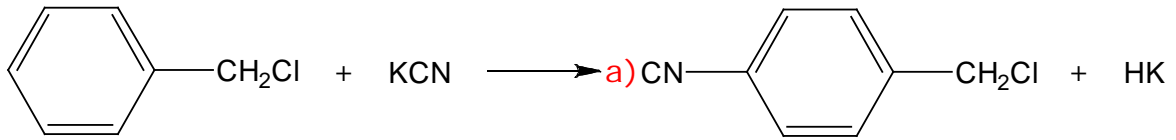
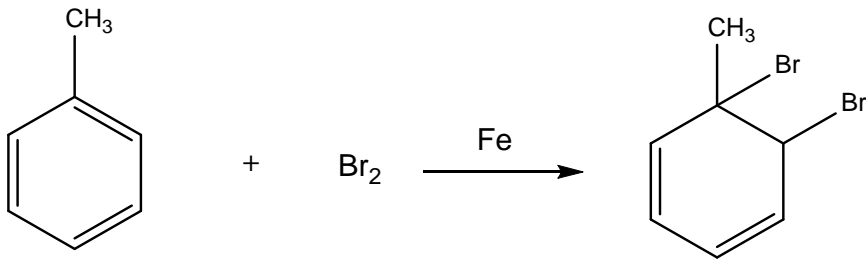
Odpověď:

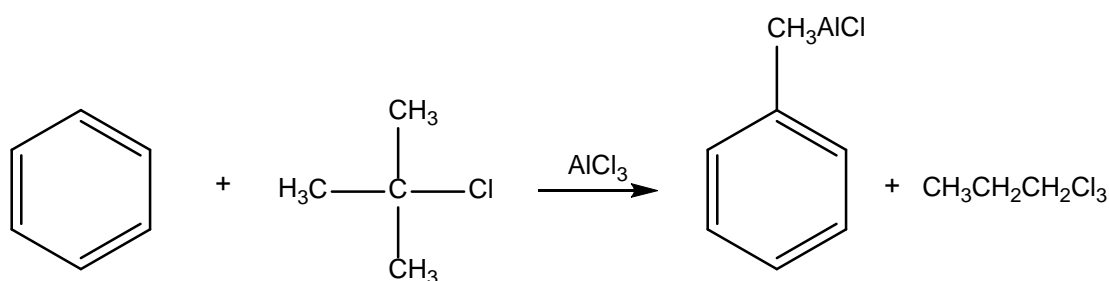
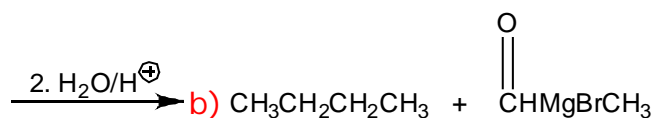
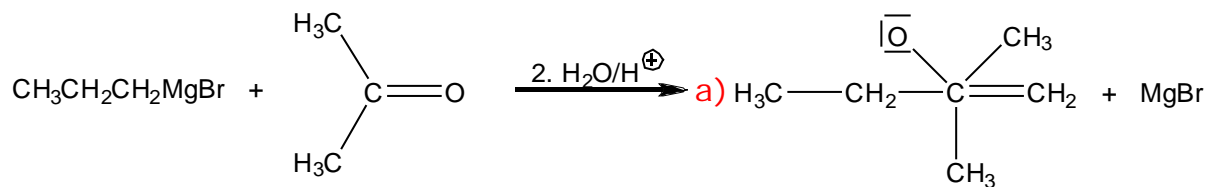
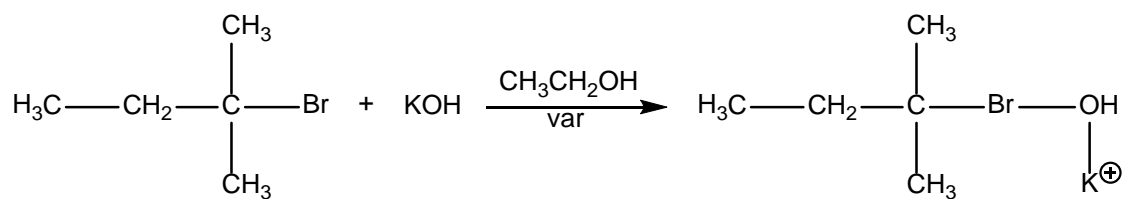


5. 5. 2015

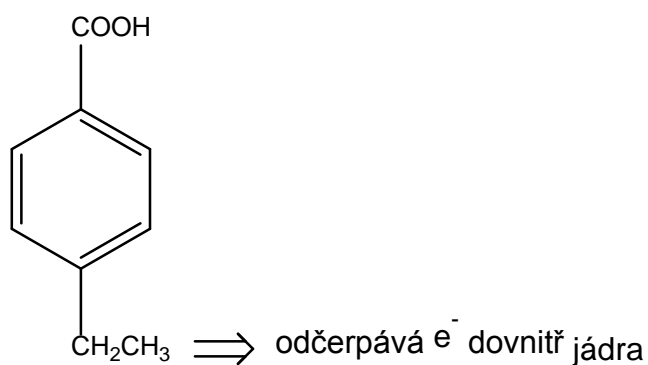
Z písemky z předmětu Organická chemie.

Úkol: Napište produkty následujících reakcí.





A na závěr: studentovo vysvětlení vlivu substituentu použité pro seřazení substituovaných benzoových kyselin dle jejich kyselosti.



7. 1. 2015

Obrázky z laboratoře:



Nejedná se o počítačově řízenou tlakovou láhev (bombu) s argonem, nýbrž o netradiční inženýrské řešení tzv. soklu (česky podstavce). Aneb když nejde vedení k bombě, musí bomba k vedení.

**5. 5. 2014**

Následující nové perličky pocházejí z laboratoří z organické chemie.

Úkol: Napište bod varu etheru.

Odpověď:

1420 °C

Při syntéze kyseliny 2-jodbenzoové z kyseliny 2-aminobenzoové studenti nejdříve diazotují výchozí látku a připravený roztok diazoniové soli vaří se směsí jodidu draselného a kyseliny sírové.

V průběhu tohoto zahřívání unikají z baňky fialové páry, které tuhnou v chladiči. Otázka pro studenty zněla, o jakou chemickou látku se jedná. Nesprávné odpovědi byly vskutku rozmanité (nutno podotknout, že asi polovina studentů odpověděla správně „jod“):

$\text{KNO}_2$

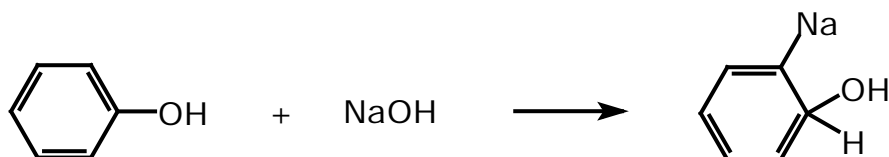
$\text{NaSO}_3$

$\text{KHSO}_3$

jodit amonný

Úkol: Napište chemickou rovnici reakce fenolu s hydroxidem sodným.

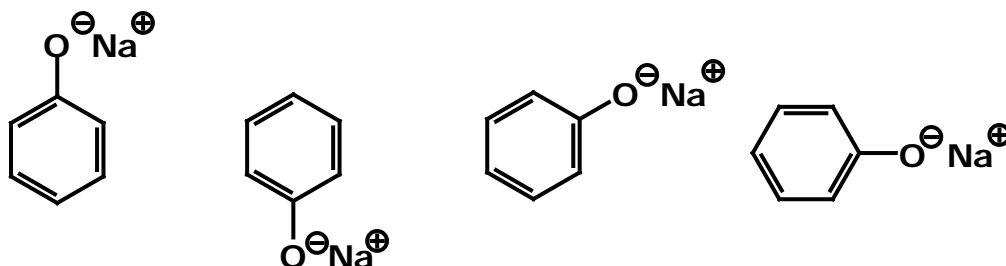
Odpověď:



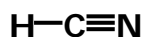
Za poslední semestr jsme opět sebrali několik překvapivých „znalostí“ studentů z oboru jejich vysokoškolského studia, tedy z chemie:

Úkol: Napište rezonanční struktury fenolátu sodného.

Řešení:



Pojmenujte sloučeninu:



Odpověď: Methannitril.

Komentář: Jedná se samozřejmě o správnou odpověď, pojmenování kyanovodíku dle pravidel systematického názvosloví. Ovšem takového znalosti studentů u zkoušky nebývají obvyklé, proto tato odpověď vyvolala u zkoušejícího upřímné překvapení.

Sdělení studenta u zkoušky:

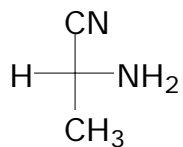
„Kladně nabitý elektron přítomen v jádře.“

Komentář: uvedené sdělení je mj. v rozporu s učivem fyziky v 6. třídě ZŠ.



Z písemky. Úkol zněl takto:

Určete absolutní konfiguraci uvedeného 2-aminopropannitrilu, vysvětlete (3 b.):



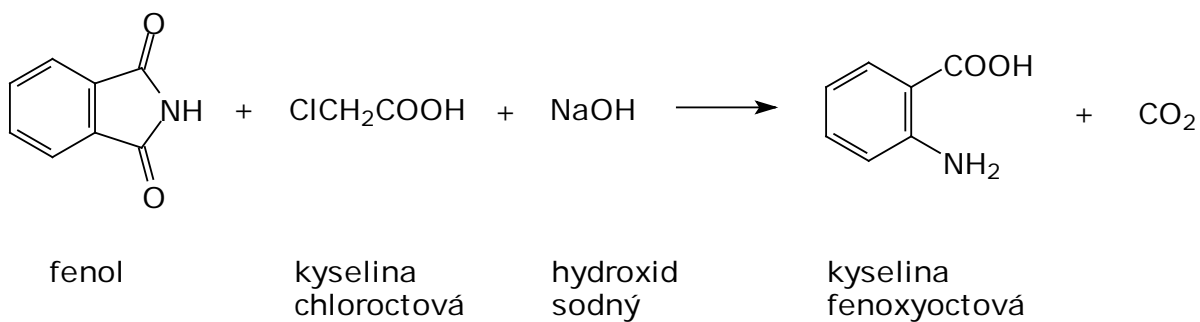
A odpověď?:

R- jelikož jsou sloučeniny navázány na uhlík tak, že jejich vlastnost určující vliv na sloučeninu klesá ve směru hodinových ručiček.

**28. 1. 2013**

V předmětu Laboratoř z organické chemie byla prováděna syntéza kyseliny fenoxycetové reakcí kyseliny chloroaceticé s fenolem. Studenti měli přípravu popsat chemickou rovnicí.

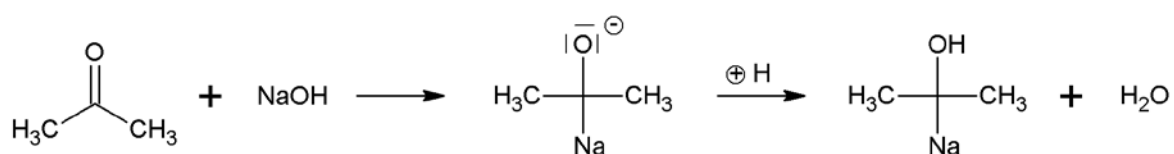
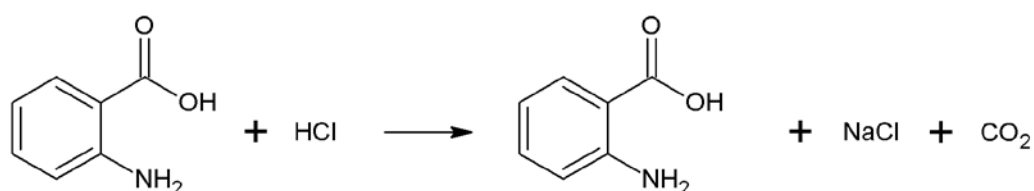
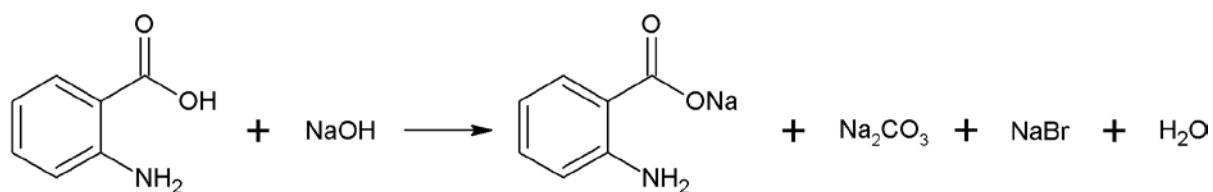
Zde je jedna z nich:



Pro úplnost budiž konstatováno, že předchozí úloha zahrnovala syntézu kyseliny 2-aminobenzoové z ftalimidu Hofmannovým odbouráváním.

**20. 12. 2012**

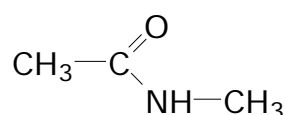
Z předmětu Laboratoř z organické chemie.



První a druhá chemická rovnice jsou odpověďmi na otázku „popište chování kyseliny antranilové v kyselém resp. bazickém prostředí“. Třetí rovnice představuje řešení úkolu „popište chemickou rovnicí reakci acetonu s hydroxidem při syntéze dibenzylidenacetonu“.

7. 5. 2012

Úkol: Pojmenujte sloučeninu systematickým názvem:



Odpovědi:

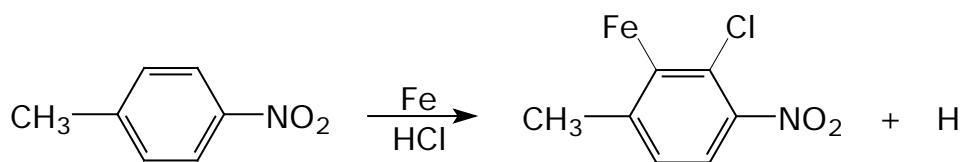
b-methylacemarát

dimethylimidazol

17. 2. 2012

Úkol: Napište produkt(y) reakce:

Řešení:



14. 2. 2012

Proč je vazba C–Cl v molekule chlormethanu  $\text{CH}_3\text{Cl}$  polární?

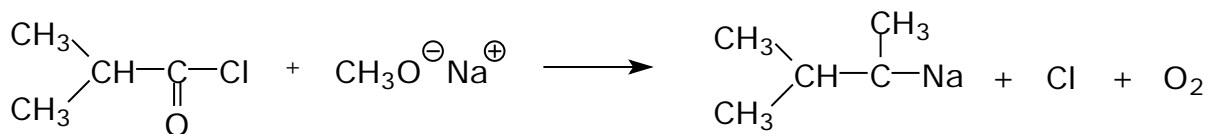
Odpověď:

Protože uhlík je centrální!

3. 2. 2012

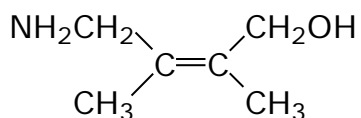
Úkol: Napište produkt(y) reakce:

Řešení:



1. 2. 2012

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě, vysvětlete:



Odpověď:

Izomer typu Z; elektronegativnější sloučeniny jsou zrcadlově na stejných místech.

31. 1. 2012

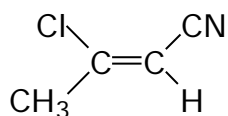
Několik jednohubek ze zkoušení předmětu Organická chemie:

- Adice eliminační.
- $\text{LiAlH}_4$  je hydrát uhličitolithný.
- Reakce boranu s propenem je **substituce elektrofilně-radikálová**.

27. 1. 2012

Ze zkouškové písemky předmětu Základy organické chemie:

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě, vysvětlete:



Odpověď:

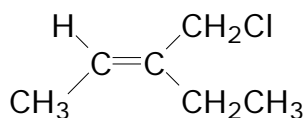
Určím si těžší sloučeninu a dle toho pak usuzuji o jaký izomer se jedná:

Z – vodorovně.

**Pátek 13. 1. 2012**

Ze zkouškové písemky předmětu Základy organické chemie:

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě 3-(chlormethyl)pent-2-enu, vysvětlete:



Odpověď:

typ izomeru E (trans): Podle elektronegativity se molekuly na uhlících rozdělí podle velikosti, čím vyšší elektronegativita, tím podstatnější a jelikož nejsou na stejné straně tak trans!

**15. 11. 2011**

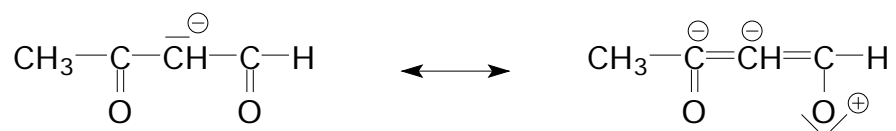
Při nitraci v laboratořích odpověděl student na otázku „Jak reaguje kyselina dusičná s kyselinou sírovou?“ následovně:



... aneb „O těkavém elektronu.“

**15. 9. 2011**



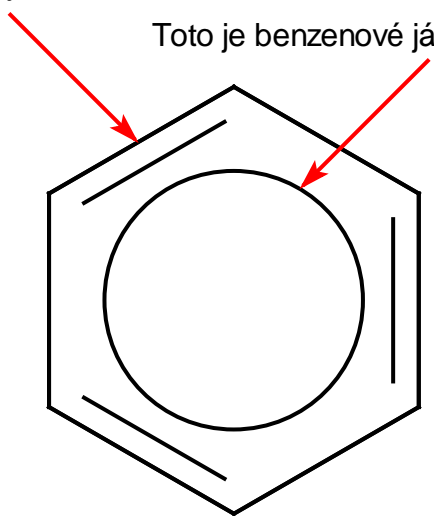


15. 9. 2010

Ze zkoušky z organické chemie I:

Toto je benzen.

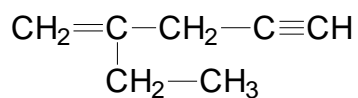
Toto je benzenové jádro.



1. 6. 2010

Na Den dětí Vám přinášíme nemnoho perliček s písemky z OCH I.

Úkol: Následující sloučeninu pojmenujte systematickým názvem.



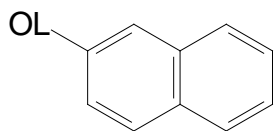
Řešení:

2-ethylpent-4-yn

Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

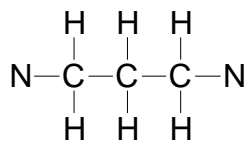
naftalen-2-ol

Řešení:



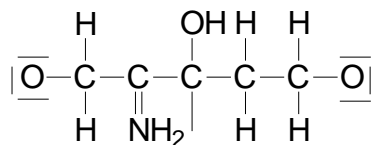
propandinitril

Řešení:



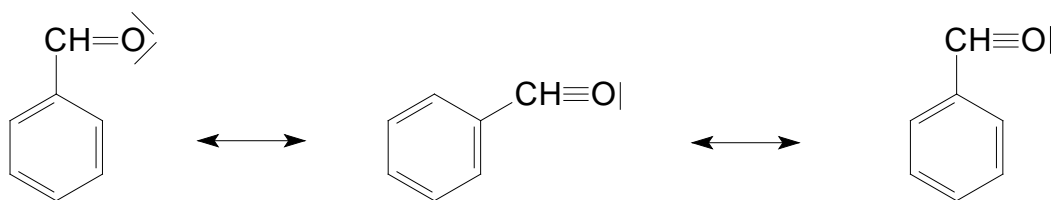
kys. 2-amino-3-hydroxypropanová

Řešení:

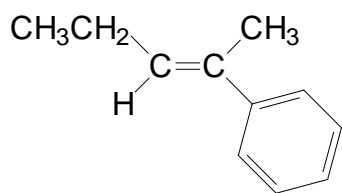


Úkol: Napište všechny rezonanční struktury benzenkarbaldehydu.

Řešení:



Úkol: Určete typ izomeru (*Z* nebo *E*) na dvojně vazbě 2-fenylpent-2-enu.



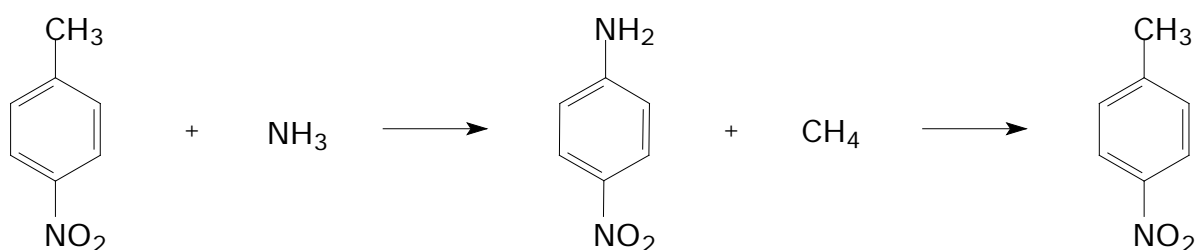
**Řešení:**

Nejedná se o izomerii.

**leden 2010**

**Úkol:** Popište syntézu 4-methylanilinu ze 4-nitrotoluenu.

**Řešení:**



**21. 10. 2009**

V Laboratořích z organické chemie I studentka napsala do závěru:

„ ... a u první frakce jsem naměřila bod zlomu 1,4283.“

(Oním „bodem zlomu“ měl být index lomu.)

**18. 6. 2009**

Student u zkoušky z organické chemie:

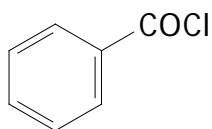
„Aromáty reagují **acidofilní** reakcí.“

**23. 4. 2009**



Několik jednohubek z poslední písemky z OCH I.

Úkol: Následující sloučeniny pojmenujte systematickými názvy.



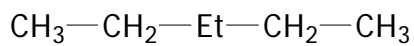
Řešení:

cyklohexa-1,3,5-trienchlorid

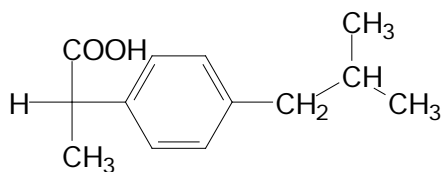
Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

diethylether

Řešení:



Úkol: Určete absolutní konfiguraci.



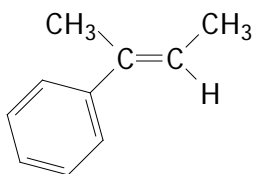
Řešení 1:

diaenantiomer

Řešení 2:

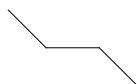
$\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}_2$

Úkol: Určete typ izomeru na dvojně vazbě 2-fenylbut-2-enu.



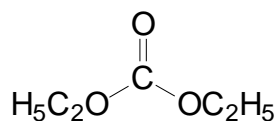
Řešení:

židličková (střídavá)



Několik chuťovek z poslední písemky z OCH II.

Úkol: Následující sloučeniny pojmenujte systematickými názvy.



Řešení:

dihydroxydiethylaldehyd

diethylanhydrid

anhydrid kys. ethanové

diethylaldehyd

ethyl(ethylester)ether

diethoxyether

diethanoát

diethylmethanoát

propinanhydrid

acetocetan diethylnatý

dikarboxoethanolát

diethylmethanoát

difenylkarbamát

diethanoátmravenčanu

dioxy-diethyl-keton

diethyl dioxoketon

dimethyl-dioxokarboketon

diethanoátketon

diethylketon

1,1-diethylether-1-on

diethanoylmethanon

diethoxyketon

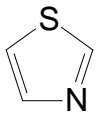
diethanoátaceton

diethyloxanolat

diethyl-ketoester

dioxoethylmočovina

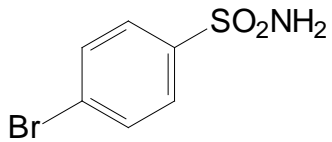
Ano, 86 přítomných studentů dokázalo vytvořit těchto 26 neskutečných a ještě několik dalších „méně kreativních“ názvů pro diethylkarbonát.



Řešení:

pyrazo[2,3-b]thiol

Proč to dělat jednoduše, když to jde složitě, že?



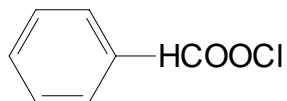
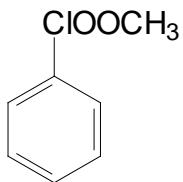
Řešení:

1-brom-4-siřičitanoanilin

Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

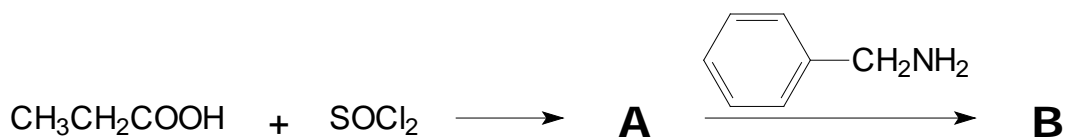
fenyl-chlormravenčan

Řešení:

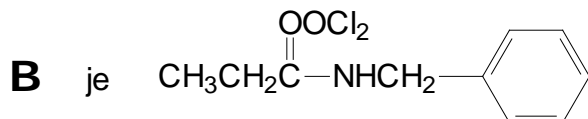


Úkol: Doplňte produkty následujících reakcí.

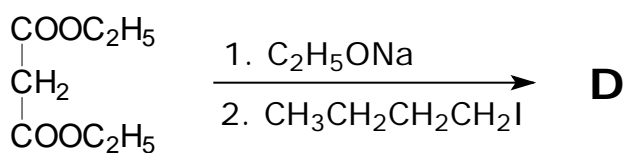
a)



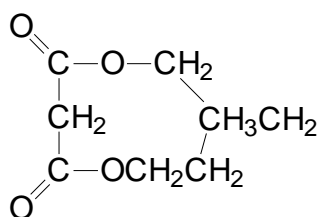
Řešení:



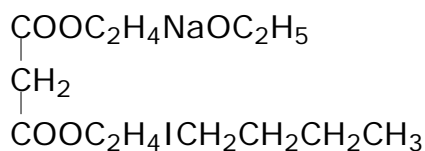
b)



Řešení 1:



Řešení 2:



19. 11. 2008

Z laboratoří organické chemie:

Úkol: Na co se rozkládá diazoniová sůl (konkrétně 3-nitrobenzodiazonium-chlorid) při teplotách nad 5 °C?

Řešení:

