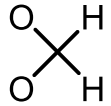


**28. 8. 2024**

U zkoušky

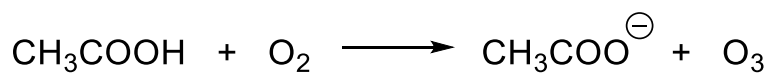
Zkoušející: „Napište vzorec peroxidu vodíku.“

Student(ka):



**29. 5. 2024**

Popište chemickou rovnicí disociaci kyseliny octové ve vodě:



**27. 6. 2022**

Nalezeno v písemce:

furan

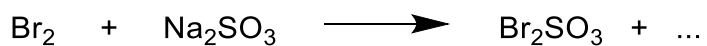


**25. 5. 2022**

Z laboratorního protokolu:

Závěr: Práce byla zdařena.

Chemickou rovnicí popište, jak probíhá likvidace bromu roztokem siřičitanu sodného:



Studenti prováděli tenkovrstvou chromatografii, poté stanovovali retenční faktory jednotlivých skvrn. V protokolu bylo uvedeno:

$R_f = 12$

**20. 5. 2021**

V předmětu Laboratoř z organické chemie studenti syntetizují mj. kyselinu 2-jodbenzoovou. Diazotují kys. 2-aminobenzoovou a vzniklou diazoniovou sůl zahřívají s jodidem draselným v baňce pod zpětným chladičem. V chladiči přitom sublimuje jod. V písemce se objevilo:

Otázka: Napište, co sublimuje v chladiči.

Odpověď:



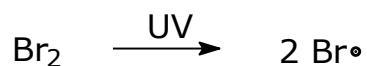
**17. 5. 2021**

Z protokolu:

„... bot tání ...“

**26. 1. 2021**

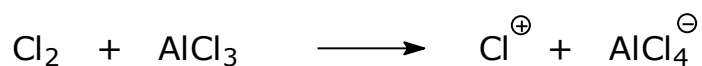
Při zkoušce:



... brom se radikalizuje ...

**21. 1. 2021**

Při zkoušce:



... rozštěpí se diatom chloru ...

**14. 9. 2020**

Při zkoušce:

... renezanční struktury ...

**29. 11. 2019**

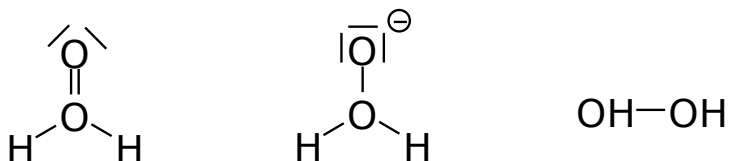
Z protokolu:

... dvouhrbá baňka ...

3. 7. 2019

Ze zkoušky:

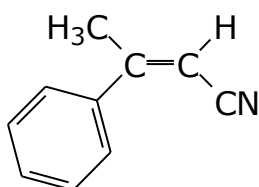
„Napište vzorec peroxidu vodíku!“:



14. 2. 2019

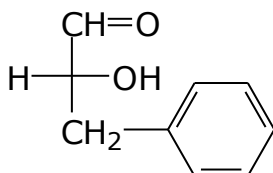
Ze zkouškových písemek:

Úkol: Určete typ izomeru na dvojné vazbě, vysvětlete.



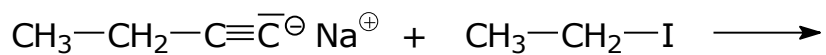
Řešení: Určení priority prvků podle konfigurace ...

Úkol: Určete absolutní konfiguraci uvedeného 2-hydroxy-3-fenylpropanalu, vysvětlete.

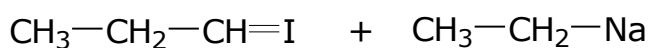


Řešení: Podle prvního písmene prvku zjistím kde se nachází tak mu dám prioritu dále když mají prvky stejný prvek na začátku tak se musím kouknout dál. ...

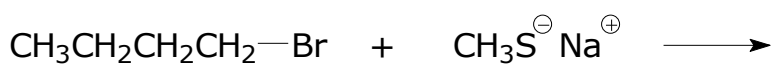
Úkol: Napište produkty reakce.



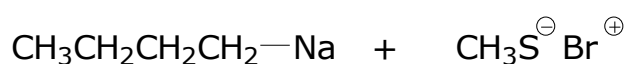
Řešení:



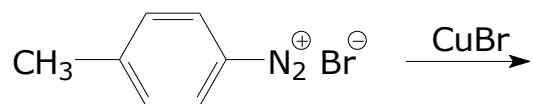
Úkol: Napište produkty reakce.



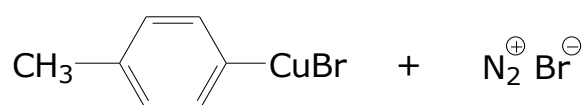
Řešení:



Úkol: Napište produkty reakce.



Řešení:



**29. 6. 2018**

Studentka u zkoušky z organické chemie:

„Kladný elektronový náboj.“

**12. 2. 2018**

**Nové činidlo objeveno!**

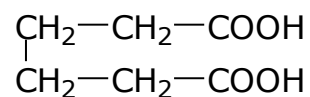
Nové činidlo organických reakcí bylo prvně postulováno při zkoušce z organické chemie.

Hádejte, jak se asi činí?:

## Neutrofil.

**31. 1. 2018**

Ze zkuškové písemky z organické chemie. Úkol: Pojmenujte systematickým názvem.



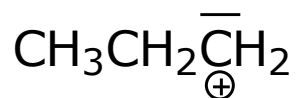
Řešení:

karboxyethan-3-ethankarboxylová kyselina

**24. 1. 2018**

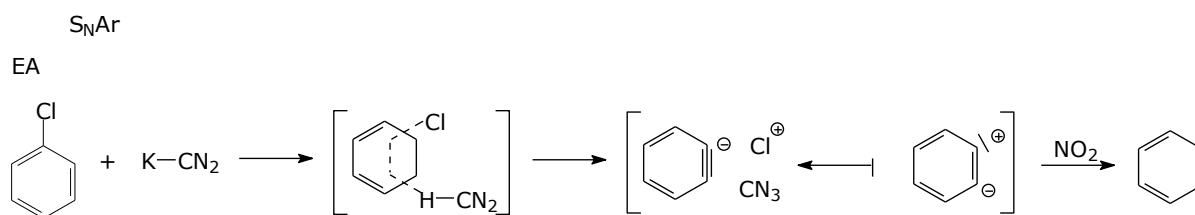
U zkoušky z organické chemie. Úkol: Napište radikál propanu.

Řešení:



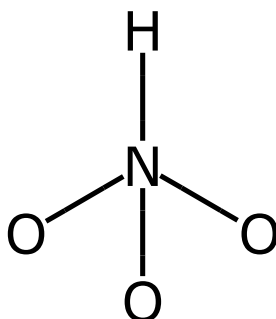
14. 9. 2017

Z přípravy studenta na zkoušce z organické chemie:



14. 6. 2017

Víte, jak vypadá elektronový strukturní vzorec (říkejme mu pro tuto chvíli familiárně „logo“) kyseliny dusičné? Logo se zrodilo při zkoušce z předmětu Organická chemie:

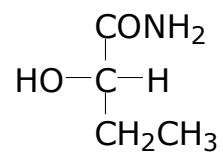


1. 2. 2017

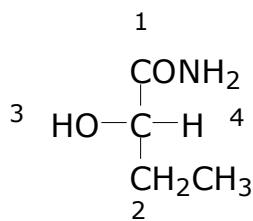
Ze zkuškové písemky z předmětu Základy organické chemie:

Úkol:

Určete absolutní konfiguraci, vysvětlete:



Řešení:

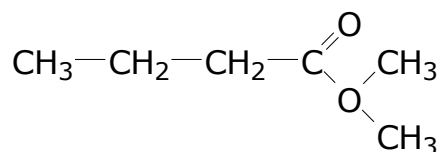


Sestavíme-li sloučeniny na chirálním uhlíku podle elektronegativity jak jsem očísloval ve vzorci podle posloupnosti přitahovat elektrony zjistíme že absolutní konfiguraci má chirální atom 4 elektrony v blízkém okolí a v dalekém 3

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 ňáskou látkou!“

**9. 6. 2016**

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

„ ... seřadíme podle priority ...“

**17. 2. 2016**

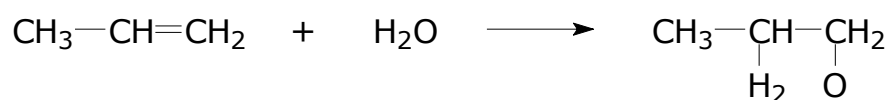
... stalo se u zkoušky:

- 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?“

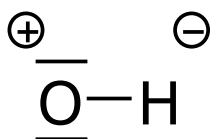
Odpověď:

„Vazba mezi cé há dvojkou a chlorkem.“

Otázka:

„Napište vzorec hydroxidového iontu.“

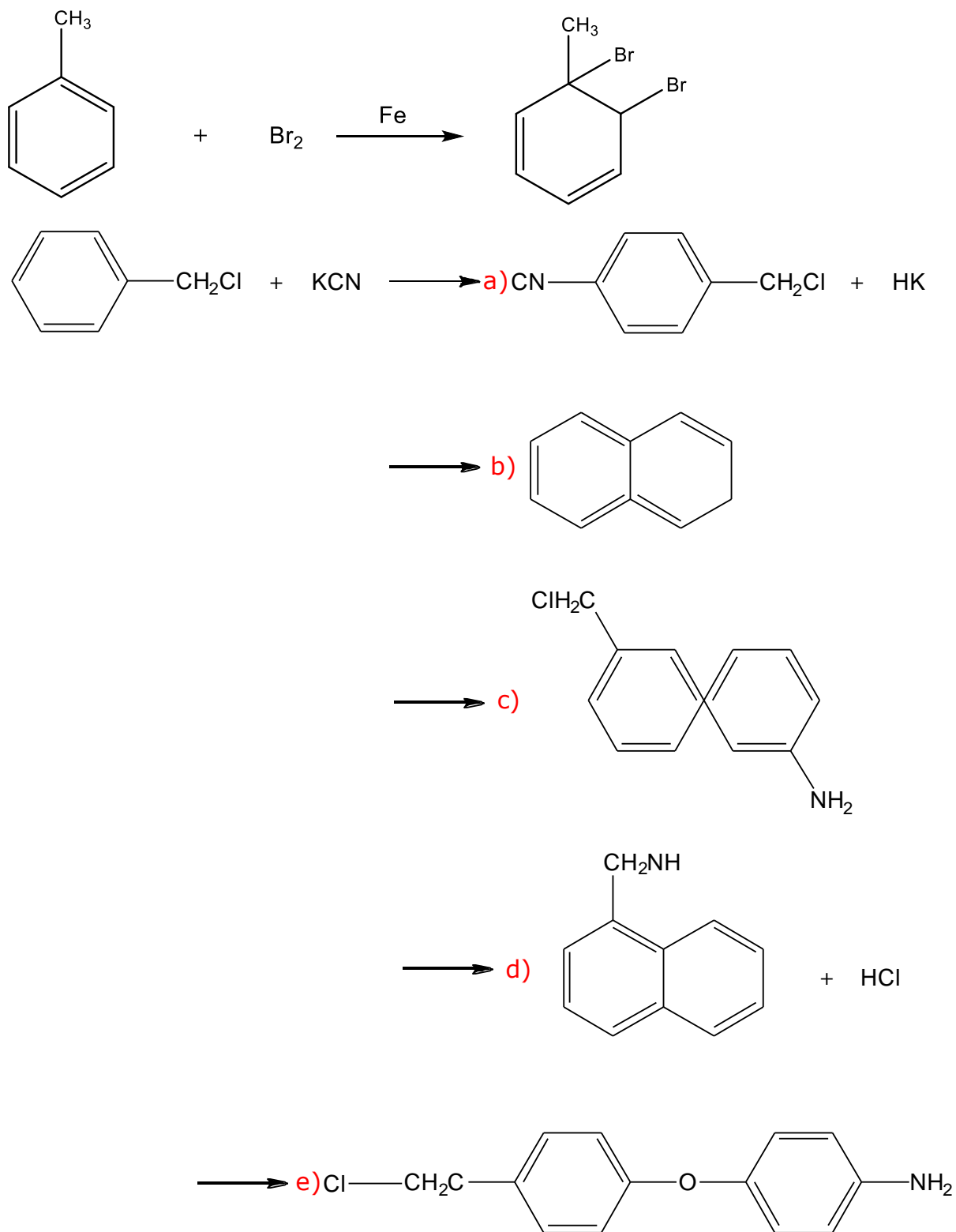
Odpověď:



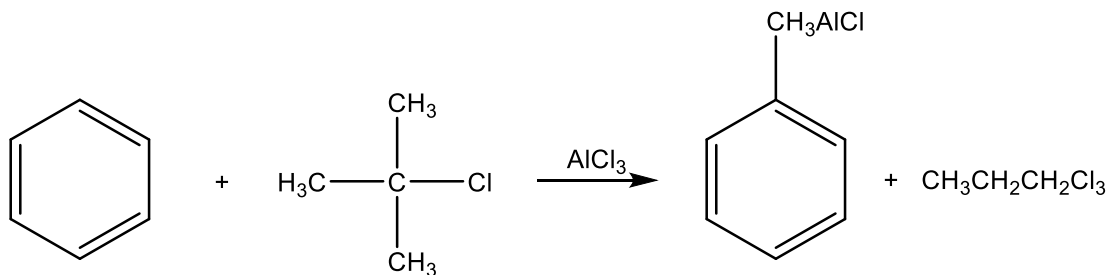
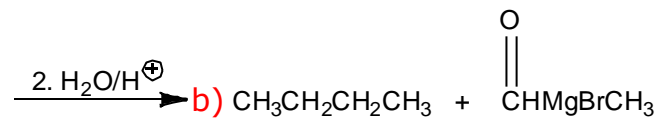
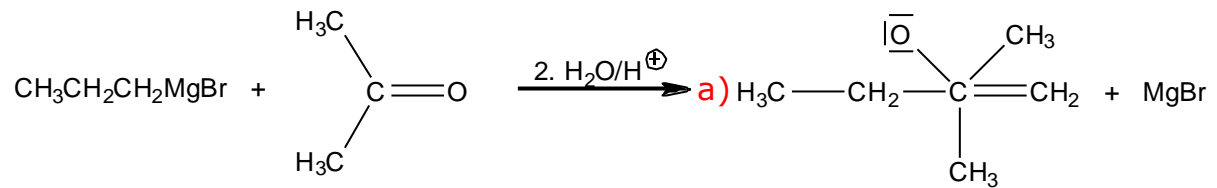
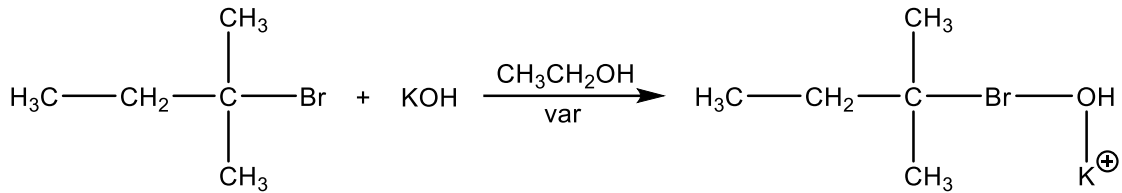
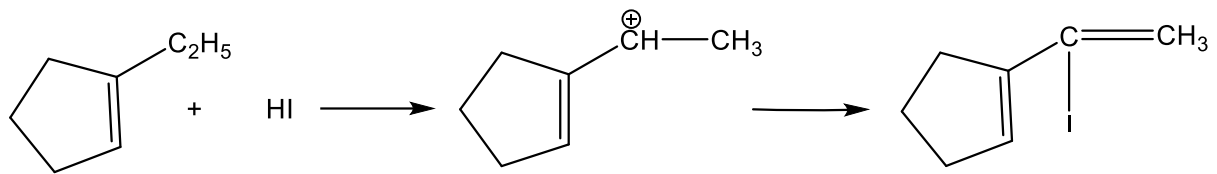
5. 5. 2015

Z písemky z předmětu Organická chemie.

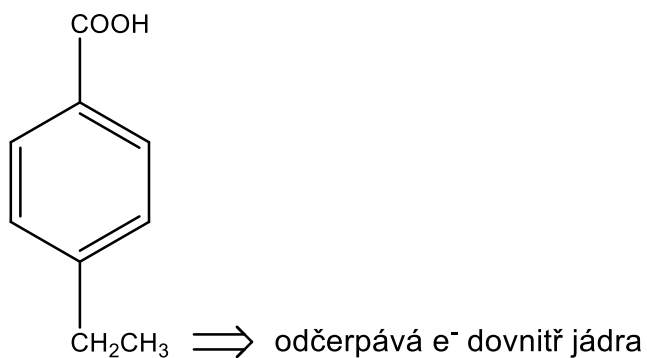
Úkol: Napište produkty následujících reakcí.







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 jako chemickou látku se jedná. Nesprávné odpovědi byly vskutku rozmanité (nutno podotknout, že asi polovina studentů odpověděla správně „jod“):

KNO<sub>2</sub>

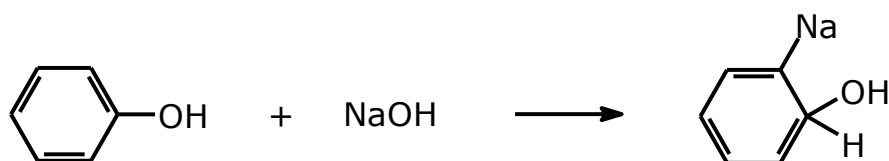
NaSO<sub>3</sub>

KHSO<sub>3</sub>

jodit amonný

Úkol: Napište chemickou rovnici reakce fenolu s hydroxidem sodným.

Odpověď:

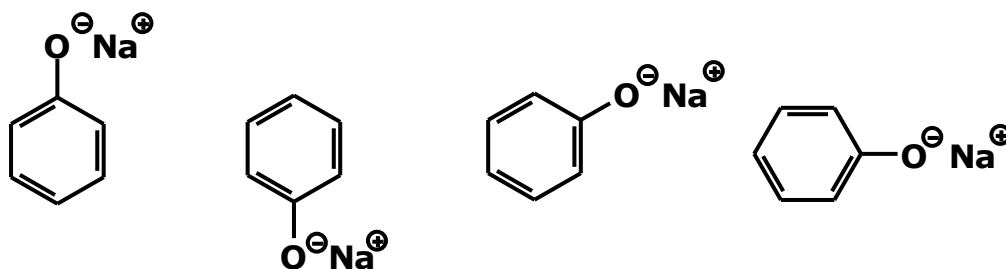


**24. 2. 2014**

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:

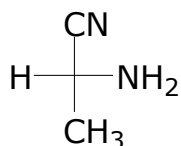
„Kladně nabitý elektron přítomen v jádře.“

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

**6. 2. 2013**

Z písemky. Úkol zněl takto:

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

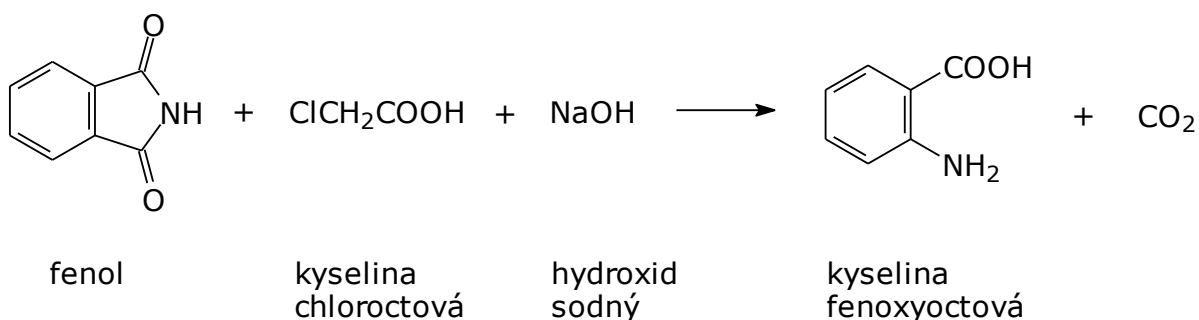


A odpověď?:

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

**28. 1. 2013**

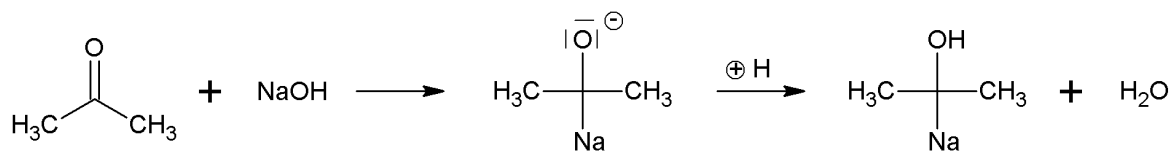
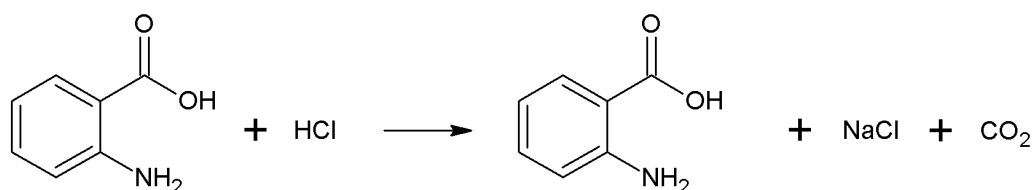
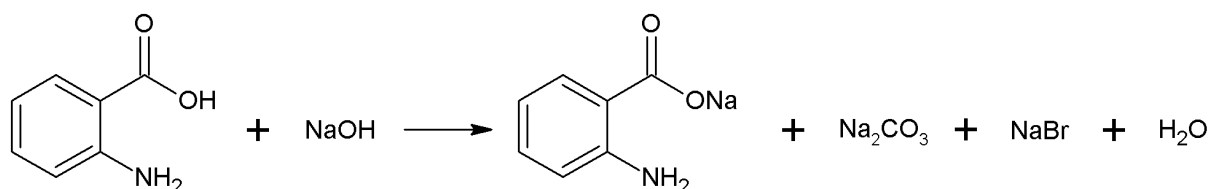
V předmětu Laboratoř z organické chemie byla prováděna syntéza kyseliny fenoxyoctové reakcí kyseliny chloroctové s fenolem. Studenti měli přípravu popsat chemickou rovnicí. Zde je jedna z nich:



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

**20. 12. 2012**

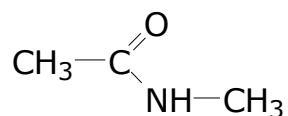
Z předmětu Laboratoř z organické chemie.



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:

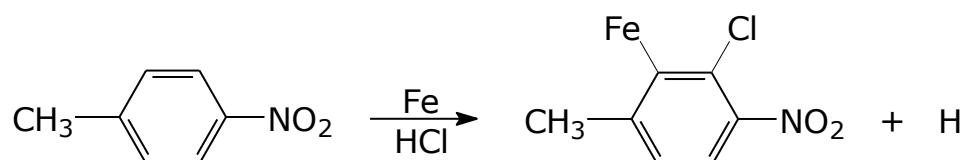
b-methylacemarát

dimethylimidazol

**17. 2. 2012**

Úkol: Napište produkt(y) reakce:

Řešení:



**14. 2. 2012**

Proč je vazba C-Cl v molekule chlormethanu CH<sub>3</sub>Cl polární?

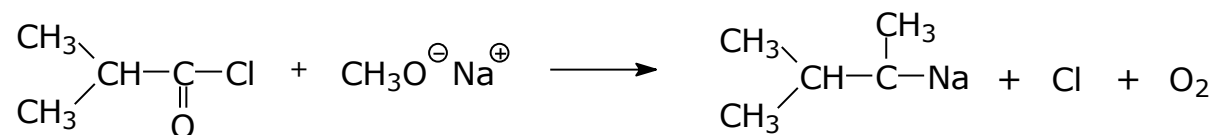
Odpověď:

Protože uhlík je centrální!

**3. 2. 2012**

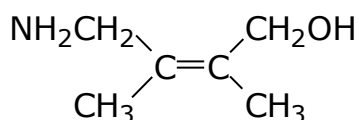
Úkol: Napište produkt(y) reakce:

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**

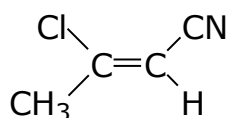
Několik jednohubek ze zkoušení předmětu Organická chemie:

- **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:**

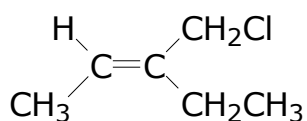
Určím si těžší sloučeninu a dle toho pak usuzuji o jaký izomer se jedná:

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**

Několik excelentních odpovědí ze zkoušky z organické chemie:

**Otázka:** Jaké znáte skupiny s +I efektem?

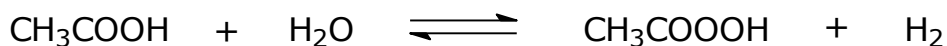
**Odpověď:** „Dusitany, siřičitany ...“

**Otázka:** Jaké znáte skupiny s -I efektem na bázi síry?

**Odpověď:** „Sulfid hlinitý, kyselina sírová, hydroxidy ...“

**Otázka:** Jak reaguje kyselina octová s vodou?

**Odpověď:**



**1. 6. 2011**

Po roce opět na Den dětí Vám přinášíme nemnoho „hravých“ nápadů z písemky z OCH I.

Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

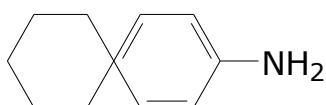
3-oxobutanal

Řešení:



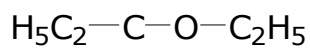
N-cyklohexylanilin

Řešení:



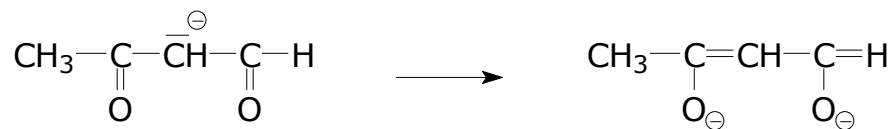
diethylether

Řešení:

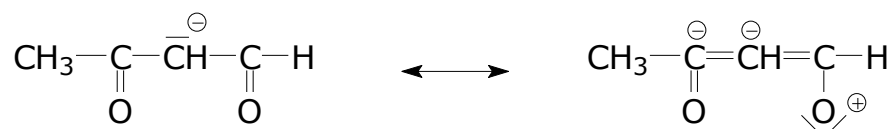


Úkol: Napište všechny rezonanční struktury uvedeného aniontu.

Řešení č. 1:



Řešení č. 2:

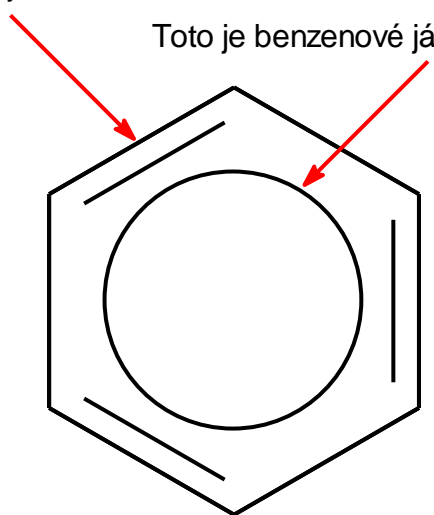


15. 9. 2010

Ze zkoušky z organické chemie I:

Toto je benzen.

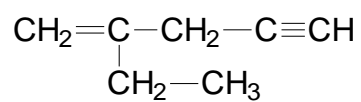
Toto je benzenové jádro.



**1. 6. 2010**

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

Úkol: Následující sloučeninu pojmenujte systematickým názvem.



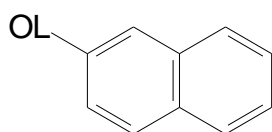
Řešení:

2-ethylpent-4-yn

Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

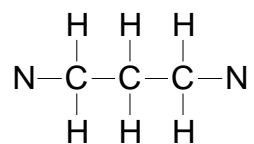
naftalen-2-ol

Řešení:



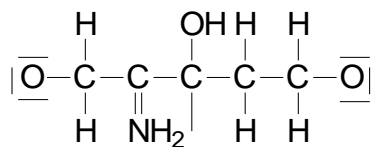
propandinitril

Řešení:



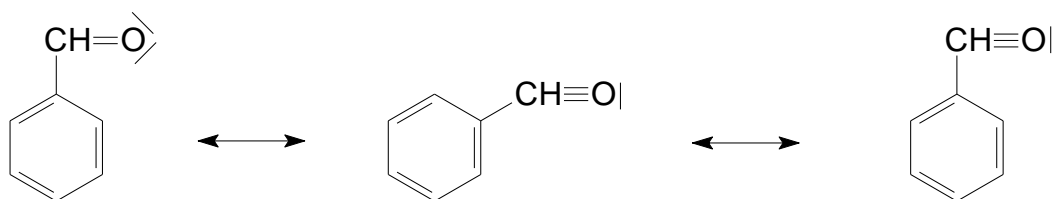
kys. 2-amino-3-hydroxypropanová

Řešení:

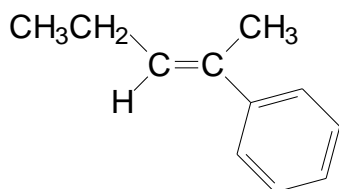


Úkol: Napište všechny rezonanční struktury benzenkarbaldehydu.

Řešení:



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



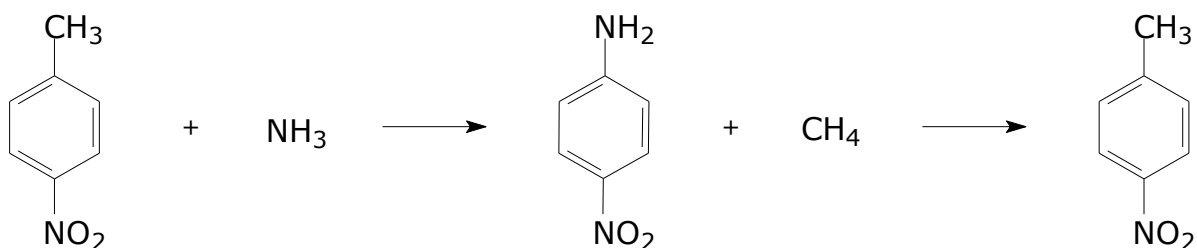
Řešení:

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**

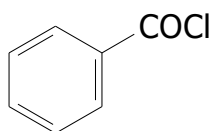
Student u zkoušky z organické chemie:

„Aromáty reagují **acidofilní reakcí**.“

**23. 4. 2009**

Několik jednohubek z poslední písemky z OCH I.

Úkol: Následující sloučeniny pojmenujte systematickými názvy.



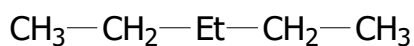
Řešení:

cyklohexa-1,3,5-trienchlorid

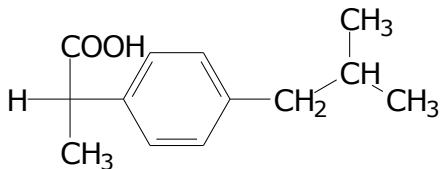
Úkol: Napište vzorce následujících sloučenin.

diethylether

Řešení:



Úkol: Určete absolutní konfiguraci.



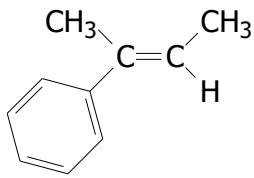
Řešení 1:

diaenantiomer

Řešení 2:

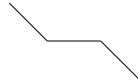
C<sub>13</sub>H<sub>20</sub>O<sub>2</sub>

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



**Řešení:**

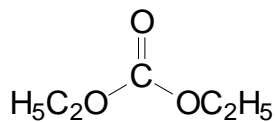
židličková (střídavá)



**26. 11. 2008**

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

acetocyan diethylnatý

dikarboxoethanolát

diethylmethanoát

difenylkarbamát

diethanoátmravenčanu

dioxy-diethyl-kebon

diethyl dioxoketon

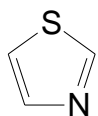
dimethyl-dioxokarboketon

diethanoátketon

diethylketon

1,1-diethylether-1-on  
diethanoylmethanon  
diethoxyketon  
diethanoátaceton  
diethyloxanolat  
diethyl-ketoester  
dioxoethylmočovina

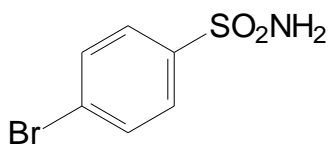
Ano, 86 přítomných studentů dokázalo vytvořit těchto 26 neskutečných a ještě několik dalších „méně kreativních“ názvů pro diethylkarbonát.



**Řešení:**

pyrazo[2,3-b]thiol

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



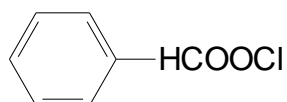
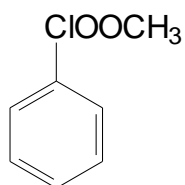
**Řešení:**

1-brom-4-siřičitanoanilin

**Úkol:** Napište vzorce následujících sloučenin.

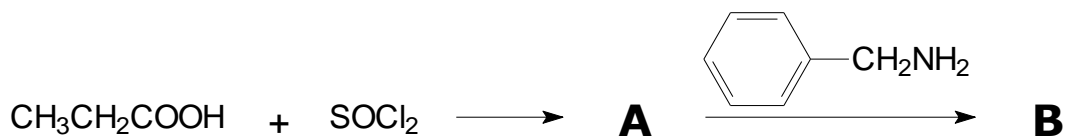
fenyl-chlormravenčan

**Řešení:**

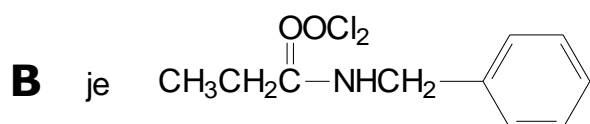


Úkol: Doplňte produkty následujících reakcí.

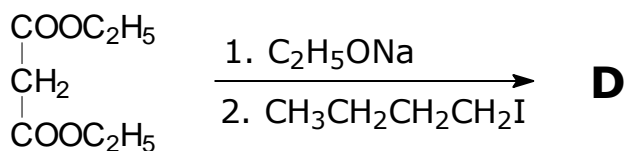
a)



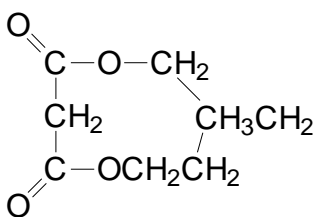
Řešení:



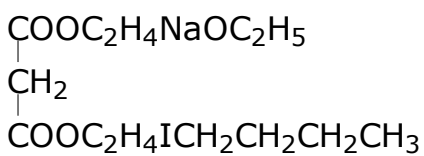
b)



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:

