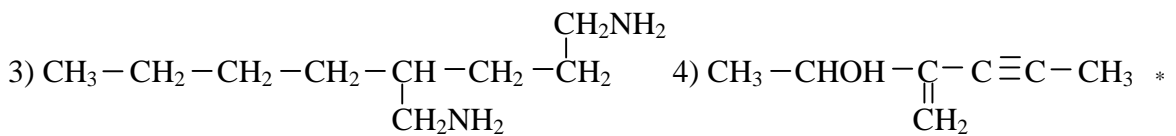
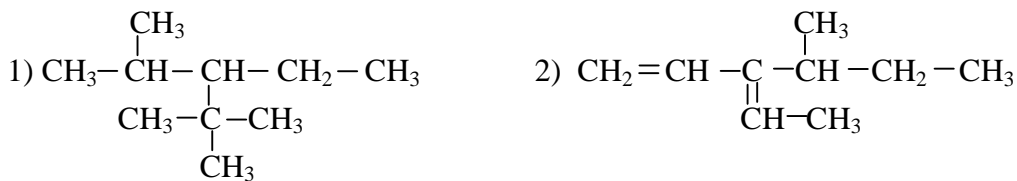
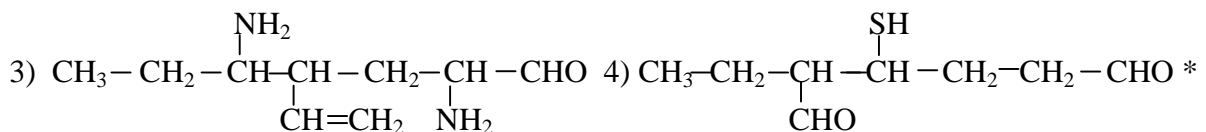
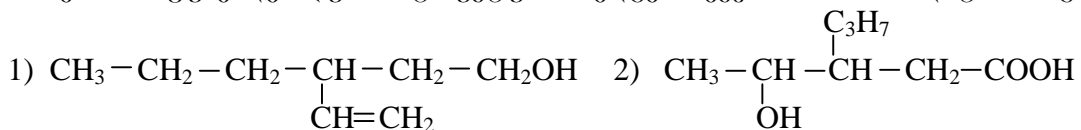


ტესტები ორბანულ ქიმიაში I

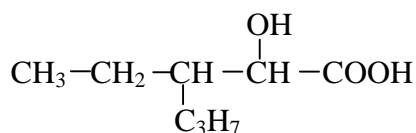
- პირველი ჯგუფის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:
 - 1) -COOH; 2) -OH; 3) -OCH₃; * 4) -NH₂.
- პირველი ჯგუფის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:
 - 1) -COOH; 2) -CH₃; * 3) -OH; 4) -NH₂.
- მეორე ჯგუფის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:
 - 1) -SCH₃; 2) -NO₂; 3) -CHO; * 4) -OC₂H₅.
- მეორე ჯგუფის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:
 - 1) -SO₃H; * 2) -NO₂; 3) -CH₃; 4) -OC₂H₅
- რომელი ჯგუფის სახელწოდების მითითება ხდება მხოლოდ პრეფიქსების სახით IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) -OCH₃; * 2) -SH; 3) -OH; 4) -NH₂.
- რომელი ჯგუფის სახელწოდების მითითება ხდება მხოლოდ პრეფიქსების სახით IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) -COOH; 2) -NO₂; * 3) -NH₂; 4) -OH.
- რომელი ჯგუფის სახელწოდების მითითება ხდება მხოლოდ პრეფიქსების სახით IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) -OH; 2) -SO₃H; 3) -CH₃; * 4) -COOH.
- რომელი ჯგუფის სახელწოდება არ გვხვდება დაბოლოებაში IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) -NH₂; 2) -OH; 3) -C₂H₅; * 4) -SH.
- რომელი ჯგუფის სახელწოდება გვხვდება დაბოლოებაში IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) -Cl; 2) -NO₂; 3) -OC₂H₅; 4) -SO₃H.*
- რომელი ჯგუფის სახელწოდება გვხვდება დაბოლოებაში IUPAC-ის ნომენკლატურით ორბანული ნაერთის დასახელებისას?
 - 1) ნიტროზო-ჯგუფი; 2) ნიტრო-ჯგუფი; 3) ჰიდროქსი-ჯგუფი; *4) დიაზო-ჯგუფი.
- რომელი ნაერთის ფუძემდებლური სტრუქტურა არ შედგება 5 ნახშირბადატომისაგან?



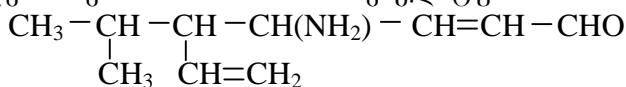
12. რომელი ნაერთის ფუძემდებლური სტრუქტურა შედგება ექვსი ნახშირბადატომისაგან?



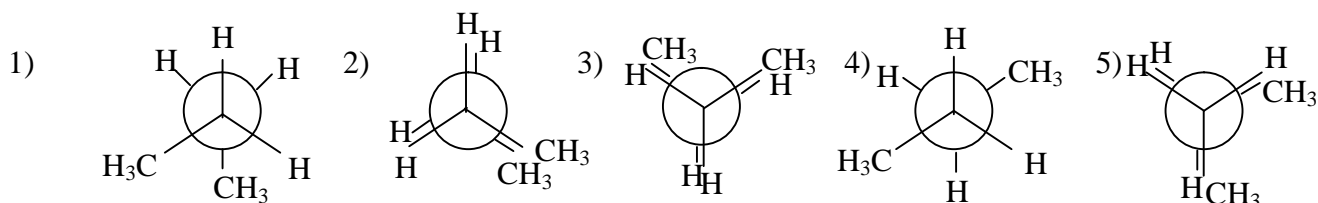
13. დაასახელეთ ნაერთი IUPAC-ის ნომენკლატურით



- 1) 3-პროპილ-2-ჰიდროქსიპენტანმჟავა; 2) 3-ეთილ-2-ჰიდროქსიპენტანმჟავა; *
 3) 3-პროპილ-4-ჰიდროქსიპენტანმჟავა; 4) 4-ეთილ-5-ჰიდროქსიპენტანმჟავა.
 14. დაასახელეთ ნაერთი IUPAC-ის ნომენკლატურით:

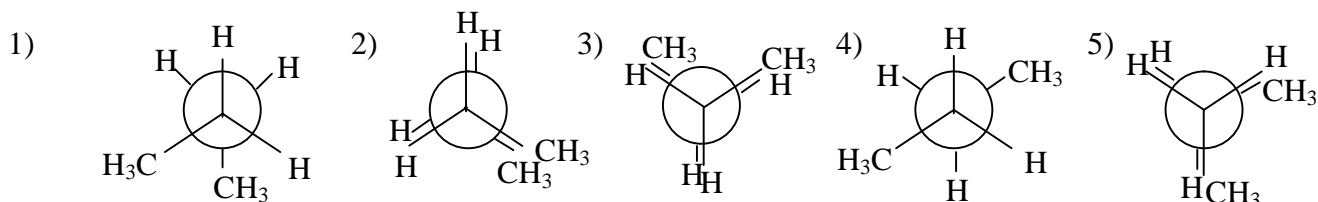


- 1) 4-ამინო-5-ვინილ-6-მეთილჰექსანალი; 2) 4-ამინო-3-ვინილ-2-მეთილჰექსანალი;
 3) 4-ამინო-5-ვინილ-6-მეთილ-2-ჰექსენალი; 4) 4-ამინო-5-იზოპროპილ-2,6-ჰექსადიენალი.*
 15. როგორი თანმიმდევრობით იზრდება ნ-ბუტანის იმ კონფორმაციათა ენერგია, რომელთა პროექციული ფორმულები გამოსახულია ქვემოთ?



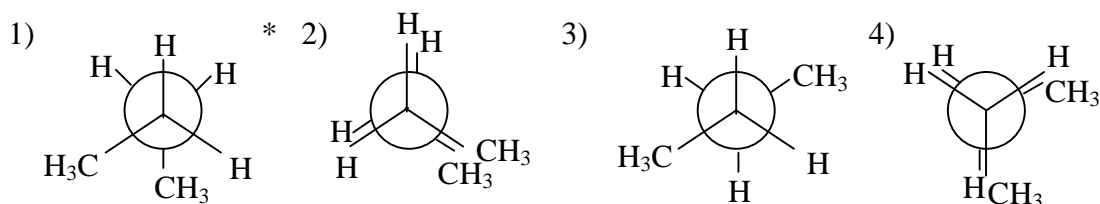
- 1) 4<1<3<5<2; 2) 4<3=5<1<2; 3) 4<1<3=5<2; * 4) 4<2<3=5<1.

16. როგორი თანმიმდევრობით მცირდება ნ-ბუტანის იმ კონფორმაციათა ენერგია, რომელთა პროექციული ფორმულები გამოსახულია ქვემოთ?

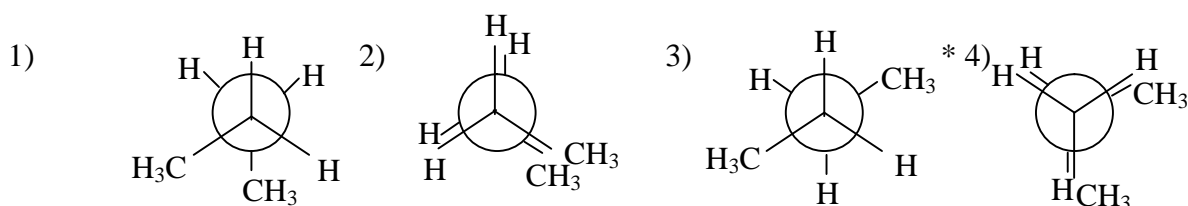


- 1) 2>1>3>5>4; 2) 3=5>2>1>4; 3) 2>3=5>1>4; * 4) 2>4>3=5>1.

17. ნ-ბუტანის პროექციული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება აცდენილ კონფორმაციას?



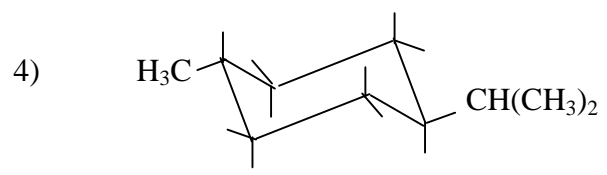
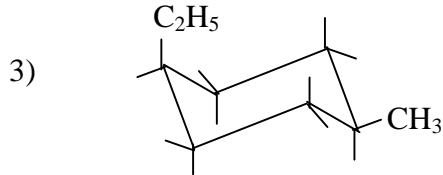
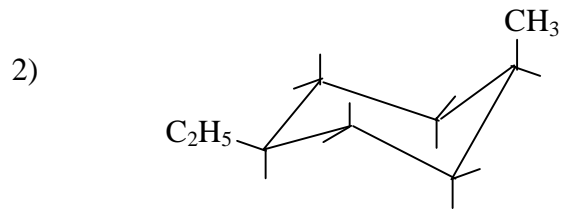
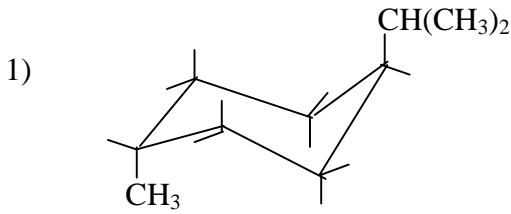
18. ნ-ბუტანის პროექციული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება დამუხრუჭებულ კონფორმაციას?



19. მინიმალურ ტორსიულ კუთხედ, რომლიდანაც იწყება ათვლა, მიხნეულია:

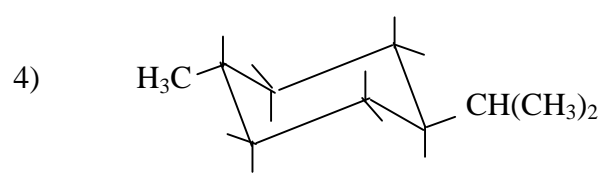
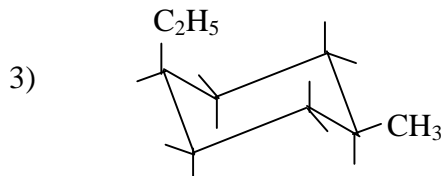
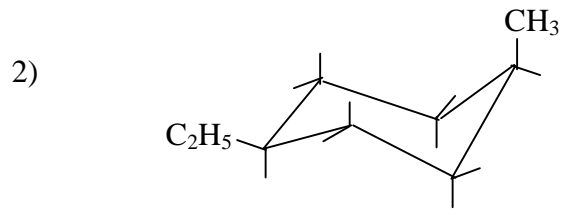
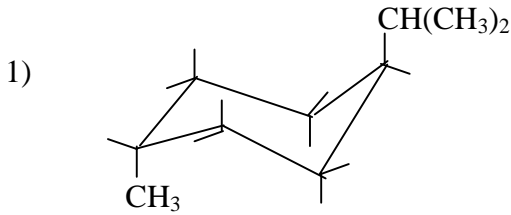
- 1) 30°; 2) 45°; 3) 60°; * 4) 90°;

20. როგორი თანმიმდევრობით იზრდება ქვემოთმოყვანილი ციკლოჰექსანის ნაწარმების სავარძლის კონფორმაციათა ენერგია?



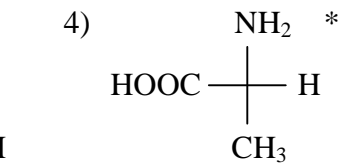
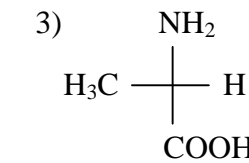
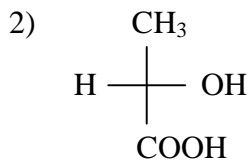
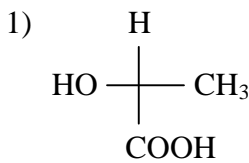
1) 1,3,2,4; 2) 1,2,3,4; 3) 4,3,2,1; 4) 4,2,3,1.*

21. როგორი თანმიმდევრობით მცირდება ქვემოთმოყვანილი ციკლოჰექსანის ნაწარმების სავარძლის კონფორმაციათა ენერგია?

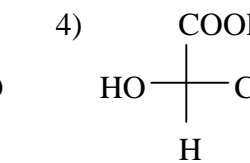
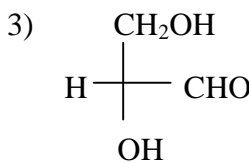
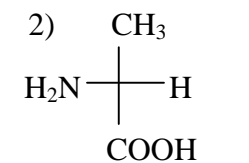
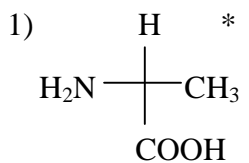


1) 1,3,2,4; * 2) 1,2,3,4; 3) 4,3,2,1; 4) 4,2,3,1.

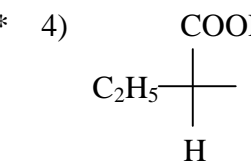
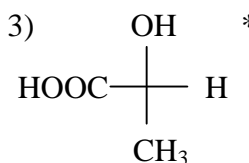
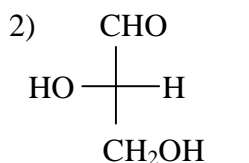
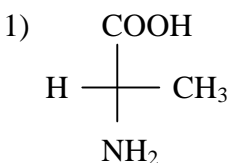
22. რომელი ნაერთი მიეკუთვნება D-სტერეოქიმიურ რიგს?



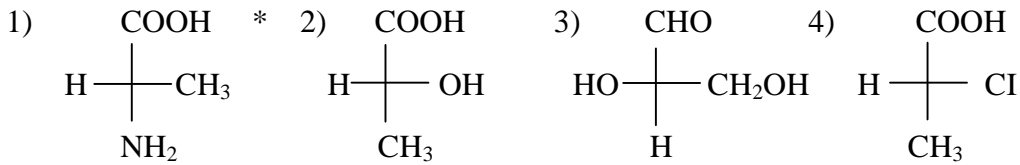
23. რომელი ნაერთი მიეკუთვნება L-სტერეოქიმიურ რიგს?



24. რომელ ნაერთში აქვს ქირალურ ცენტრს R-კონფიგურაცია?



25. რომელ ნაერთში აქვს ქირალურ ცენტრს S-კონფიგურაცია?



26. რომელი ნაერთი არ შეიცავს ქირალურ ნახშირბადატომს?

- 1) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$; 2) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH}$;
3) $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$; 4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrC}_2\text{H}_5$.*

27. რომელი ნაერთი არ შეიცავს ქირალურ ნახშირბადატომს?

- 1) HOOCCHOHCOOH .* 2) HOOCCHOHCHOHCOOH ; 3) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$; 4) $\text{CH}_2\text{ClCHClCH}_3$.

28. რომელი ნაერთი არ შეიცავს ქირალურ ნახშირბადატომს?

- 1) $\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$; 2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHClCH}_3$; 3) $\text{CH}_2\text{ClCHClCH}_3$; 4) HOOCCHClCOOH .*

29. მიმდევრობის წესის თანახმად ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული რომელი ჩამნაცვლებელია ყველაზე უფროსი?

- 1) $-\text{SH}$.* 2) $-\text{OH}$; 3) $-\text{NH}_2$; 4) $-\text{COOH}$.

30. მიმდევრობის წესის თანახმად ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული რომელი ჩამნაცვლებელია ყველაზე უფროსი?

- 1) $-\text{CH}_2\text{SH}$.* 2) $-\text{CH}_2\text{OH}$; 3) $-\text{CH}_2\text{CH}_3$; 4) $-\text{CH}_2\text{COOH}$.

31. მიმდევრობის წესის თანახმად ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული რომელი ჩამნაცვლებელია ყველაზე უფროსი?

- 1) $-\text{CHO}$; 2) $-\text{CH}_2\text{OH}$; 3) $-\text{CH}_2\text{CH}_3$; 4) $-\text{COOH}$.*

32. მიმდევრობის წესის თანახმად ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული რომელი ჩამნაცვლებელია ყველაზე უმცროსი?

- 1) $-\text{SH}$; 2) $-\text{OH}$; 3) $-\text{NH}_2$; 4) $-\text{COOH}$.*

33. მიმდევრობის წესის თანახმად ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული რომელი ჩამნაცვლებელია ყველაზე უმცროსი?

- 1) $-\text{CHO}$; 2) $-\text{CH}_2\text{OH}$; 3) $-\text{CH}_2\text{CH}_3$.* 4) $-\text{COOH}$.

34. რომელი ნაერთი არის მიღებული კონფიგურაციულ სტანდარტად?

- 1) რემპევა; 2) გლიცეროლი; 3) გლიცერალდეჰიდი.* 4) ღვინომევა.

35. რაცემატი ეწოდება რომელიმე ნაერთის:

- 1) ენანტიომერების თანაბარი რაოდენობის ნარევი.*
2) დიასტერეომერების თანაბარი რაოდენობის ნარევი;
3) ენანტიომერისა და დიასტერეომერის თანაბარი რაოდენობის ნარევი;
4) ენანტიომერებისა და დიასტერეომერის განსხვავებული რაოდენობის ნარევი.

36. ენენტიომერებს არ აქვს:

- 1) ერთნაირი ფიზიკური თვისებები; 2) ერთნაირი ქიმიური თვისებები;
3) ხვედრითი ბრუნვის ერთნაირი აბსოლუტური სიდიდე; 4) სიმეტრიის სიბრტყე.*

37. დიასტერეომერებს აუცილებლად აქვს:

- 1) ერთნაირი ფიზიკური თვისებები; 2) ერთნაირი ქიმიური თვისებები;
3) ხვედრითი ბრუნვის ერთნაირი აბსოლუტური სიდიდე; 4) ერთნაირი ქიმიური შედგენილობა.*

38. L-რივის ნაერთები სინათლის პლანარობის სიბრტყეს:

- 1) აბრუნებს მხოლოდ მარჯვნივ; 2) აბრუნებს მხოლოდ მარცხნივ;
3) აბრუნებს ან მარცხნივ, ან მარჯვნივ.* 4) არ აბრუნებს.

39. ფიშერის პროექციებში ჩამნაცვლებლის უფროსობა განისაზღვრება ქირალურ ცენტრთან უშუალოდ დაკავშირებული ელემენტის:

- 1) ვალენტობით; 2) ელექტროუარყოფითობით;
3) ატომური ნომრის სიდიდით.* 4) იონიზაციის ენერგიით.

40. დაძაბულობის რომელი ტიპი არ გვხვდება აციკლურ ნაერთებში?

- 1) პიტცერის; 2) ვან-დერ-ვაალსური; 3) ბაიერის.* 4) ტორსიული.

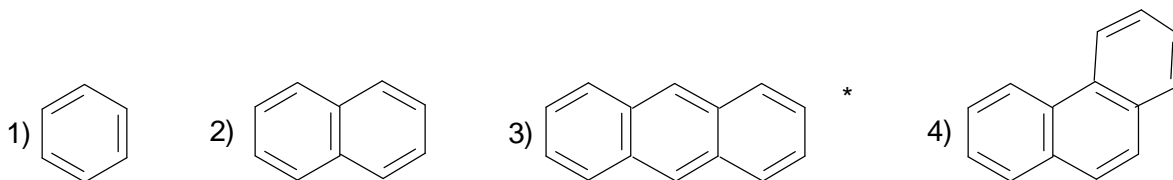
41. ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომელი არსებობს ოპტიკური იზომერების სახით?

- 1) 2-მეთილჰექსანი; 3) 3-მეთილჰექსანი.* 3) 3-მეთილპენტანი; 4) 3-ეთილჰექსანი.

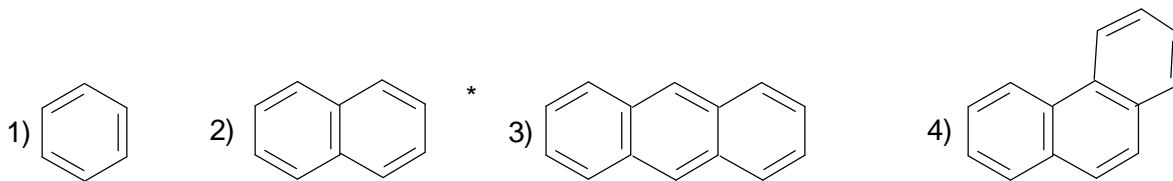
42. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელია სწორი?

- 1) D-რივის ყველა ნაერთი სინათლის პლანარობის სიბრტყეს აბრუნებს მარჯვნივ;

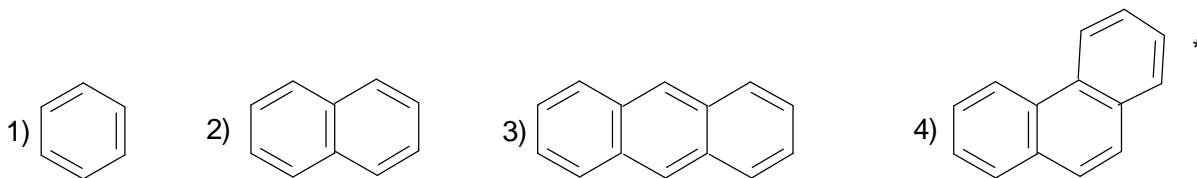
- 2) ენანტიომერების ფიზიკური თვისებები ერთნაირია, ისინი განსხვავდებიან მხოლოდ ქიმიური თვისებებით;
- 3) D- და L-ღვინომჟავების თანაბარი რაოდენობის ნარევი ცნობილია მეზოღვინომჟავას სახელწოდებით;
- 4) ჩამნაცვლებლის უფროსობა განისაზღვრება ქირალურ ცენტრთან დაკავშირებული ელემენტის ატომური ნომრის სიდიდით. *
43. მოყვანილი განარტებებიდან რომელია სწორი?
- 1) აციკლურ ნაერთებში გვხვდება დაძაბულობის ორი ტიპი: ტორსიული და პიტცერის;
- 2) ციკლის ინვერსიის შედეგად ჩამნაცვლებული ციკლოჰექსანის ორი სავარძლის კონფორმაციიდან წონასწორობა გადაინაცვლებს იმ ფორმისკენ, რომელშიც ჩამნაცვლებელი აქსიალურ მდგომარეობაშია;
- 3) დიასტერეომერების თანაბარი რაოდენობის ნარევის რაცემატი ეწოდება;
- 4) არცერთი. *
44. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელია სწორი?
- 1) კონფიგურაციულ სტანდარტად მიღებულ იქნა რემქავა;
- 2) სინათლის პოლარიზაციის სიბრტყის ბრუნვის ნიშანი უშუალოდ დაკავშირებულია კონფიგურაციასთან;
- 3) ენანტიომერებს გააჩნია მსგავსი ფიზიკურ-ქიმიური თვისებები.
- 4) არცერთი. *
45. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომელი არ წარმოადგენს Z-იზომერს:
- 3) არაქილონმჟავა; 2) მალეინმჟავა; 3) ლინოლმჟავა; 4) ფუმარმჟავა.*
46. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომელი არსებობს π-დიასტერეომერების სახით?
- 1) მალონმჟავა; 2) ფუმარმჟავა; * 3) ლიმონმჟავა; 4) ქარვამჟავა.
47. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი ურთიერთქმედებს ოპსინთან როდოპსინის წარმოქმნით?
- 1) β-კაროტინი; 2) 11-ცის-რეტინალი; * 3) 11-ცის-რეტინოლი; 4) 11-ტრანს-რეტინალი.
48. შეუღლების შედეგად სისტემის ენერჯია:
- 1) იზრდება; 2) მცირდება; * 3) ჯერ იზრდება, შემდეგ კი მცირდება; 4) არ იცვლება.
49. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან და იონებიდან რომელი წარმოადგენს π-ჭარბ სისტემას?
- 1) ბენზოლი; 2) პიროლი; * 3) პირიდინი; 4) ტროპილიუმ-კატიონი.
50. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან და იონებიდან რომელი წარმოადგენს π-ჭარბ სისტემას?
- 1) ფურანი; * 2) ბენზოლი; 3) პირიდინი; 4) ტროპილიუმ-კატიონი.
51. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან და იონებიდან რომელი წარმოადგენს π-ნაკლებ სისტემას?
- 1) ბენზოლი; 2) პიროლი; 3) პირიდინი; * 4) ტროპილიუმ-კატიონი.
52. არომატულობის კრიტერიუმი განისაზღვრება:
- 1) ელტეკოვის წესით; 2) ჩარგაფის წესით; 3) ჰიუკელის წესით; * 4) მარკოვნიკოვის წესით.
53. არომატულობის კრიტერიუმის თანახმად, n რაოდენობის ციკლის შემცველ ერთიან დელოკალიზებულ π-სისტემაში ელექტრონების საერთო რაოდენობა უნდა იყოს:
- 1) $2n+2$; 2) $2n+4$; 3) $4n+2$; * 4) $4n+4$.
54. ჰიუკელის წესის თანახმად, ერთი ციკლის შემცველი არომატული ნაერთის ერთიან დელოკალიზებულ π-სისტემაში ელექტრონების საერთო რაოდენობა უნდა იყოს:
- 1) 6; * 2) 8; 3) 10; 4) 12.
55. ჰიუკელის წესის თანახმად, ორი ციკლის შემცველი არომატული ნაერთის ერთიან დელოკალიზებულ π-სისტემაში ელექტრონების საერთო რაოდენობა უნდა იყოს:
- 1) 6; 2) 8; 3) 10; * 4) 12.
56. ჰიუკელის წესის თანახმად, სამი ციკლის შემცველი არომატული ნაერთის ერთიან დელოკალიზებულ π-სისტემაში ელექტრონების საერთო რაოდენობა უნდა იყოს:
- 1) 20; 2) 18; 3) 16; 4) 14.*
57. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ანთრაცენს?



58. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ნაფთალინს?



59. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ფენანთრენს?



60. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელია არასწორი?

- 1) პიროლი წარმოადგენს π -ჭარბ სისტემას;
- 2) ჰიუკელის წესის გამოყენება შეიძლება ნებისმიერი ბრტყელი, კონდენსირებული სისტემისათვის, რომელიც არ შეიცავს ორზე მეტი ციკლისათვის საერთო ატომებს;
- 3) პურინი არმატული ნაერთია;
- 4) შეუღლების შედეგად სისტემის ენერგია იზრდება. *

61. რომელი ნაერთი შეიცავს ციკლოჰექსატრიენილ-კატიონს?

- 1) ანთრაცენი; 2) დიაზოლი; 3) აზულენი; * 4) აზობენზოლი.

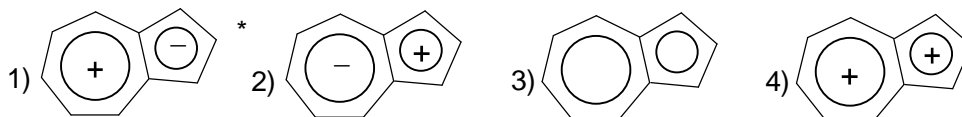
62. რომელი ნაერთი შეიცავს ტროპილიუმ-კატიონს?

- 1) ანთრაცენი; 2) დიაზოლი; 3) აზულენი; * 4) აზობენზოლი.

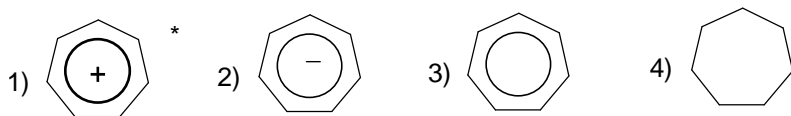
63. რომელი ნაერთი შეიცავს ციკლოპენტადიენილ-იონს?

- 1) ანთრაცენი; 2) დიაზოლი; 3) აზულენი; * 4) აზობენზოლი.

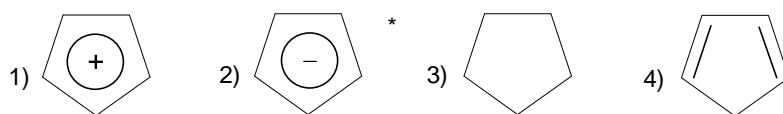
64. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება აზულენს?



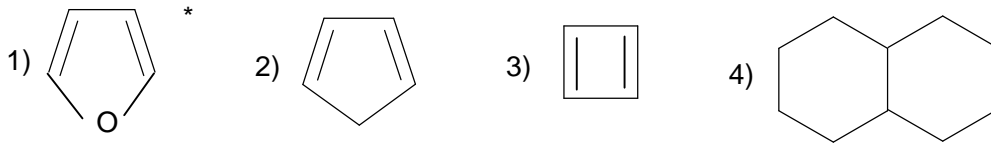
65. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ექვემდებარება ჰიუკელის წესს?



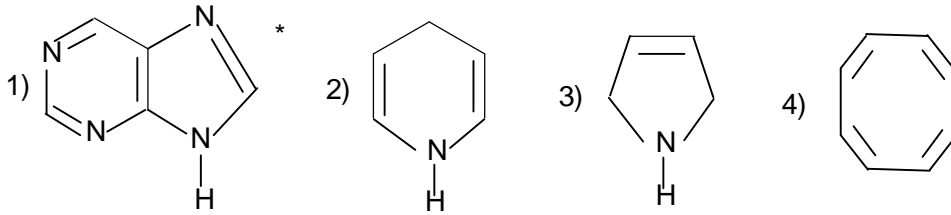
66. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ექვემდებარება ჰიუკელის წესს?



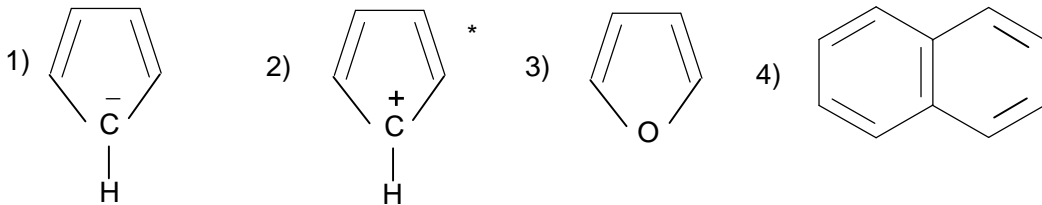
67. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ექვემდებარება ჰიუკელის წესს?



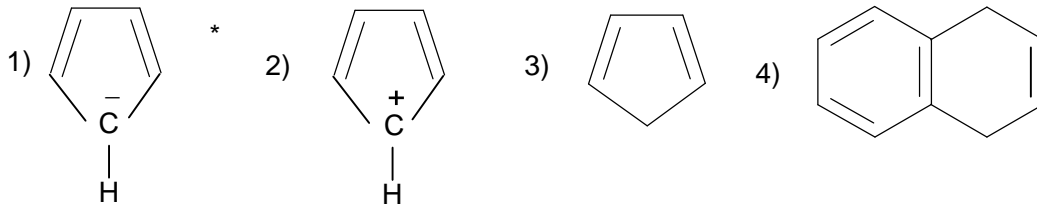
68. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ექვემდებარება ჰიუკელის წესს:



69. მოცემული მოლეკულებიდან და იონებიდან რომელი არ ექვემდებარება ჰიუკელის წესს?



70. მოცემული მოლეკულებიდან და იონებიდან რომელი ექვემდებარება ჰიუკელის წესს?



71. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის ერთიან შეუღლებულ π -სისტემაშია 10 ელექტრონი?

1) ანთრაცენი; 2) პიროლი; 3) ნაფთალინი; * 4) ფენანთრენი.

72. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის ერთიან შეუღლებულ π -სისტემაშია 10 ელექტრონი?

1) ანთრაცენი; 2) პირიდინი; 3) აზულენი; * 4) ფენანთრენი.

73. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის ერთიან შეუღლებულ π -სისტემაშია 14 ელექტრონი?

1) ანთრაცენი; * 2) დიაზოლი; 3) ნაფთალინი; 4) პირიდინი.

74. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის ერთიან შეუღლებულ π -სისტემაშია 14 ელექტრონი?

1) ნაფთალინი; 2) დიაზოლი; 3) აზულენი; 4) ფენანთრენი.*

75. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება ამინოჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?

1) მეთილამინი – მესამ-ბუტილამინი; * 2) ვინილამინი – იზობუტილამინი;

3) ვინილამინი – ალილამინი; 4) ფენილამინი – ეთილამინი.

76. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება ჰიდროქსი-ჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?

1) მეთანოლი – ფენოლი; 2) ალილის სპირტი – ეთილის სპირტი; *

3) ვინილის სპირტი – ალილის სპირტი; 4) ეთანოლი – კრეზოლი.

77. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონაქცეპტორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

1) $-OCH_3$; 2) $-COOH$; * 3) $-N(CH_3)_2$; 4) $-NH_2$.

78. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონაქცეპტორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

1) $-CH_3$; 2) $-OH$; 3) $-SH$; 4) $-CHO$.*

79. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონაქცეპტორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

1) $-OC_2H_5$; 2) $-CH_3$; 3) $-NO_2$; * 4) $-NH_2$.

80. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონდონორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

- 1) -CHO; 2) -SO₃H; 3) -NO₂; 4) -OH.*

81. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონდონორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

- 1) -CHO; 2) -SCH₃; * 3) -NO₂; 4) -COOH.

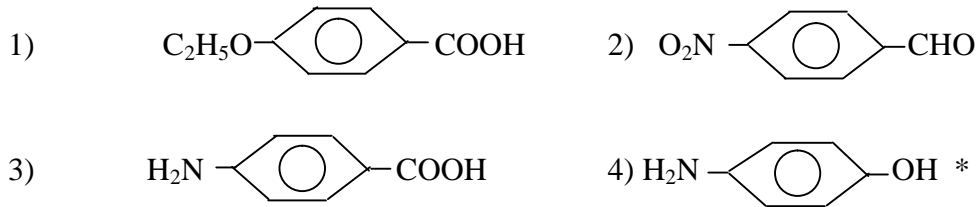
82. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონდონორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

- 1) -OCH₃; * 2) -NO₂; 3) -CHO; 4) -COOH.

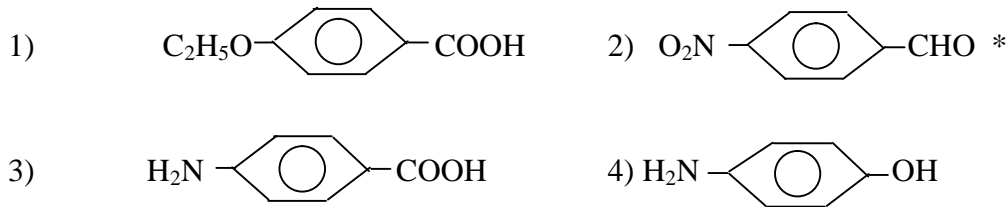
83. რომელი ჩამნაცვლებელი ამჟღავნებს ელექტრონდონორულ თვისებებს ბენზოლის ბირთვში ჩანაცვლებისას?

- 1) კარბოქსილის ჯგუფი; 2) ალკოქსი-ჯგუფი; *
3) ნიტრო-ჯგუფი; 4) ალდეჰიდის ჯგუფი.

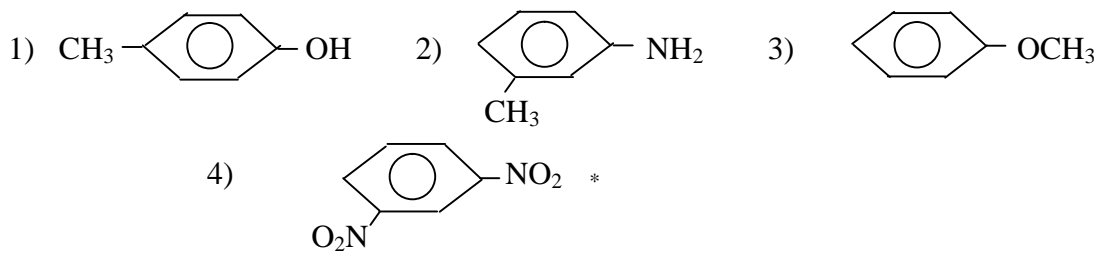
84. რომელ ნაერთებში ავლენს ყველა ჩამნაცვლებელი ელექტრონდონორულ თვისებებს?



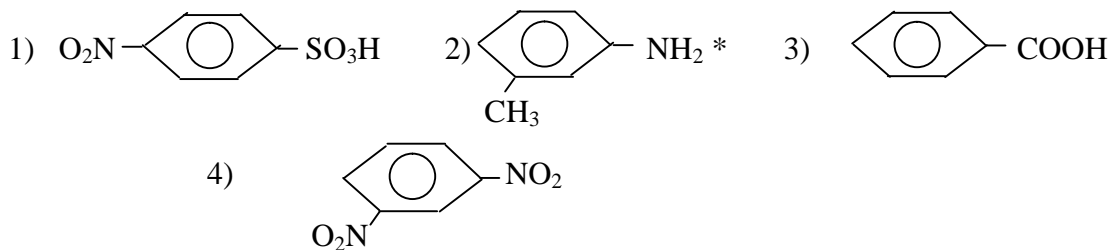
85. რომელ ნაერთებში ავლენს ყველა ჩამნაცვლებელი ელექტრონაქცეპტორულ თვისებებს?



86. რომელ ბირთვშია არომატული ბირთვის ელექტრონული სიმკვრივე ნაკლები ბენზოლთან შედარებით?



87. რომელ ბირთვშია არომატული ბირთვის ელექტრონული სიმკვრივე მეტი ბენზოლთან შედარებით?



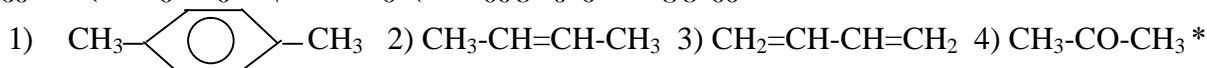
88. რომელი ბმებიანი სისტემის გასწვრივ ხდება მეზომერული ეფექტის დროს ჩამნაცვლების ელექტრონული გავლენის გადაცემა:

- 1) მხოლოდ σ-ბმებიანი; 2) მხოლოდ π-ბმებიანი; *
3) მხოლოდ τ-ბმებიანი; 4) ნებისმიერბმებიანი.

89. რომელი ბმებიანი სისტემის გასწვრივ ხდება ინდუქციური ეფექტის დროს ჩამნაცვლებლის ელექტრონული გავლენის გადაცემა:
- 1) მხოლოდ σ -ბმებიანი; *
 - 2) მხოლოდ π -ბმებიანი;
 - 3) მხოლოდ τ -ბმებიანი;
 - 4) ნებისმიერბმებიანი.
90. რომელი ნაერთი მიიღება, ძირითადად, ბენზალდეჰიდის ბრომირებით?
- 1) o -ბრომბენზალდეჰიდი;
 - 2) p -ბრომბენზალდეჰიდი;
 - 3) მ-ბრომბენზალდეჰიდი; *
 - 4) 2,4,6-ტრიბრომბენზალდეჰიდი.
91. რომელი ნაერთი მიიღება, ძირითადად, ბენზოსულფომჰავას ნიტრირებით?
- 1) o -ნიტრობენზოსულფომჰავა;
 - 2) მ-ნიტრობენზოსულფომჰავა; *
 - 3) p -ნიტრობენზოსულფომჰავა;
 - 4) 2,4,6-ტრინიტრობენზოსულფომჰავა.
92. რომელი ნაერთი მიიღება, ძირითადად, ბენზომჰავას ნიტრირებით?
- 1) o -ნიტრობენზომჰავა;
 - 2) მ-ნიტრობენზომჰავა; *
 - 3) p -ნიტრობენზომჰავა;
 - 4) 2,4,6-ტრინიტრობენზომჰავა.
93. ფენოლის მოლეკულაში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
- 1) sp^3 ;
 - 2) sp^2 ; *
 - 3) sp ;
 - 4) sp^3d .
94. ფენოლის მოლეკულაში:
- 1) ხდება მხოლოდ π, π -შეუღლება;
 - 2) ხდება მხოლოდ p, π -შეუღლება;
 - 3) ხდება როგორც p, π -, ისე π, π -შეუღლება; *
 - 4) შეუღლება არ ხდება.
95. ბენზოლის მოლეკულაში:
- 1) ხდება მხოლოდ π, π -შეუღლება; *
 - 2) ხდება მხოლოდ p, π -შეუღლება;
 - 3) ხდება როგორც p, π -, ისე π, π -შეუღლება;
 - 4) შეუღლება არ ხდება.
96. ანილინის მოლეკულაში:
- 1) ხდება მხოლოდ π, π -შეუღლება;
 - 2) ხდება მხოლოდ p, π -შეუღლება;
 - 3) ხდება როგორც p, π -, ისე π, π -შეუღლება; *
 - 4) შეუღლება არ ხდება.
97. ნაფთალინის მოლეკულაში:
- 1) ხდება მხოლოდ π, π -შეუღლება; *
 - 2) ხდება მხოლოდ p, π -შეუღლება;
 - 3) ხდება როგორც p, π -, ისე π, π -შეუღლება;
 - 4) შეუღლება არ ხდება.
98. რამდენი ელექტრონია ფენოლის ერთიან შეუღლებულ სისტემაში?
- 1) 6;
 - 2) 8; *
 - 3) 10;
 - 4) 14.
99. რამდენი ელექტრონია ნაფთოლის ერთიან შეუღლებულ სისტემაში?
- 1) 14;
 - 2) 12; *
 - 3) 10;
 - 4) 8.
100. რამდენი ელექტრონია ნაფთალინის ერთიან შეუღლებულ სისტემაში?
- 1) 14;
 - 2) 12;
 - 3) 10; *
 - 4) 8.
101. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელი არასწორი?
- 1) მეზომერული ეფექტი არის ჩამნაცვლებლის ელექტრონული გავლენის გადაცემა π -ბმებიანი სისტემის გასწვრივ;
 - 2) მეზომერული ეფექტი "ქრება" 3-4 π -ბმის შემდეგ; *
 - 3) კარბოქსილის ჯგუფი წარმოადგენს ელექტრონაქცეპტორს;
 - 4) მეთილის რადიკალი ამჟღავნებს დადებით ინდუქციურ ეფექტს.
102. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება ეთოქსი-ჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?
- 1) $C_2H_5O-CH_2NH_2$; $CH_2=CH-OC_2H_5$;
 - 2) $CH_3-CH_2-OC_2H_5$; $CH_2=CH-OC_2H_5$;
 - 3) $CH_2=CH-CH_2-OC_2H_5$; $CH_2=CH-OC_2H_5$;
 - 4) არცერთში. *
103. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება ამინოჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?
- 1) მეთილამინი; მესამ-ბუტილამინი; *
 - 2) ვინილამინი; იზობუტილამინი;
 - 3) ვინილამინი; ალილამინი;
 - 4) ფენილამინი; ეთილამინი.
104. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება ჰიდროქსილის ჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?
- 1) მეთილის სპირტი; ვინილის სპირტი;
 - 2) იზოპროპილის სპირტი; ფენოლი;
 - 3) ეთილის სპირტი; ალილის სპირტი; *
 - 4) ალილის სპირტი; ფენოლი.
105. ნაერთთა რომელ წყვილში იქნება კარბოქსილის ჯგუფის ელექტრონული ეფექტები ერთნაირი?
- 1) აკრილმჰავა; ძმარმჰავა;
 - 2) ბენზომჰავა; ჭიანჭველმჰავა;
 - 3) სალიცილმჰავა; აკრილმჰავა; *
 - 4) ლიმონმჰავა; მალეინმჰავა.

106. მოყვანილი ჩამნაცვლებლებიდან რომელს აქვს უარყოფითი მეზომერული ეფექტი?
 1) $-\text{CH}_3$; 2) $-\text{NH}_2$; 3) $-\text{OR}$; 4) $-\text{COOH}$. *
107. რომელი მსჯელობაა ფენოლისათვის არასამართლიანი?
 1) ნახშირბადის ყველა ატომი sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაშია;
 2) ნახშირბადის ყველა ატომი ერთ სიბრტყეშია;
 3) მოლეკულაში გვხვდება p, π - და π, π - შეუღლებები;
 4) ერთიანი შეუღლებული სისტემა შეიცავს 6 ელექტრონს. *
108. რომელ რიგშია განლაგებული ერთნაირი რადიკალის შემცველი ნაერთები მჟავიანობის ზრდის მიხედვით?
 1) CH -მჟავები, OH -მჟავები, NH -მჟავები, SH -მჟავები;
 2) CH -მჟავები, NH -მჟავები, OH -მჟავები, SH -მჟავები; *
 3) CH -მჟავები, NH -მჟავები, SH -მჟავები, OH -მჟავები;
 4) CH -მჟავები, SH -მჟავები, NH -მჟავები, OH -მჟავები.
109. რომელ რიგშია განლაგებული ნაერთები მჟავიანობის ზრდის მიხედვით?
 1) CH_4 , CH_3OH , CH_3NH_2 , CH_3SH ; 2) CH_4 , CH_3SH , CH_3OH , CH_3NH_2 ;
 3) CH_4 , CH_3NH_2 , CH_3OH , CH_3SH ; * 4) CH_4 , CH_3NH_2 , CH_3SH , CH_3OH .
110. რომელ რიგშია განლაგებული სპირტები მჟავიანობის ზრდის მიხედვით აირად ფაზაში?
 1) CH_3OH , $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$;
 2) $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3OH ;
 3) $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$, CH_3OH ;
 4) CH_3OH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$, $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$. *
111. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის მჟავიანობაა ყველაზე მაღალი აირად ფაზაში?
 1) ნ-ბუტილის სპირტი; 2) მეორ-ბუტილის სპირტი;
 3) იზობუტილის სპირტი; 4) მესამ-ბუტილის სპირტი.*
112. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის საკუთარი მჟავიანობაა ყველაზე მაღალი?
 1) ნ-ბუტილის სპირტი; 2) მეორ-ბუტილის სპირტი;
 3) იზობუტილის სპირტი; 4) მესამ-ბუტილის სპირტი.*
113. ჩამოთვლილი ფაქტორებიდან რომელი ახდენს გავლენას შეუღლებული ფუძის სტაბილურობაზე?
 1) მხოლოდ ურთიერთქმედება გამხსნელთან;
 2) მხოლოდ ჩამნაცვლებელთა ელექტრონული ეფექტები;
 3) მხოლოდ მჟავურ ცენტრში არსებული ელემენტის პოლარიზებადობა;
 4) ყველა. *
114. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანოლი. *
115. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) დიმეთილეთერი. *
116. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანალი. *
117. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) ეთილაცეტატი. *
118. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანმჟავა. *
119. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) აცეტამიდი. *
120. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?
 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) აცეტილქლორიდი. *
121. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ოქსონიურ ფუძეებს?

- 1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) აცეტონი. *
122. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება სულფონიურ ფუძეებს?
1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; * 4) მეთანოლი.
123. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება სულფონიურ ფუძეებს?
1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანოლი; 4) მეთილთიომეთანი. *
124. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ამონიურ ფუძეებს?
1) მეთილამინი; * 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანოლი.
125. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ამონიურ ფუძეებს?
1) პირიდინი; * 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანოლი.
126. ჩამოთვლილი ბრენსტედის მჟავებიდან რომელია ყველაზე ძლიერი?
1) მეთანოლი; 2) მეთილამინი; 3) მეთანთიოლი; * 4) მეთანი.
127. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის საკუთარი ფუძიანობაა ყველაზე მაღალი?
1) ამიაკი; 2) ფენილამინი; 3) დიფენილამინი; 4) ტრიფენილამინი. *
128. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება ამონიურ ფუძეებს?
1) ანილინი; * 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთილმერკაპტანი; 4) მეთანოლი.
129. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება სულფონიურ ფუძეებს?
1) მეთილამინი; 2) მეთილბენზოლი; 3) მეთილმერკაპტანი; * 4) მეთანოლი.
130. ჩამოთვლილი ბრენსტედის ფუძეებიდან რომელი არ არსებობს?
1) ოქსონიური; 2) ამონიური; 3) სულფონიური; 4) კარბონიული. *
131. ჩამოთვლილი ბრენსტედის მჟავებიდან რომელია ყველაზე სუსტი?
1) ძმარმჟავა; 2) მეთილამინი; 3) მეთანთიოლი; 4) მეთანი. *
132. ჩამოთვლილი ბრენსტედის მჟავებიდან რომელია ყველაზე ძლიერი?
1) ძმარმჟავა; 2) მეთილამინი; 3) მეთანთიოლი; * 4) მეთანი.
133. ჩამოთვლილი ბრენსტედის მჟავებიდან რომელია ყველაზე სუსტი?
1) ანილინი; 2) მეთილმერკაპტანი; 3) პროპანი; * 4) მეთანოლი.
134. ჩამოთვლილი ბრენსტედის მჟავებიდან რომელია ყველაზე ძლიერი?
1) მეთანოლი; 2) მეთილამინი; 3) ფენოლი; * 4) ეთანი.
135. ჩამოთვლილი იონებიდან რომლის სოლვატაცია ხდება ყველაზე ადვილად?
1) მეთოქსიდ-იონის; * 2) მესამ-ბუტოქსიდ-იონის;
3) მეორ-ბუტოქსიდ-იონის; 4) იზობუტოქსიდ-იონის.
136. ჩამოთვლილი იონებიდან რომლის სოლვატაცია ხდება ყველაზე ძნელად?
1) მეთოქსიდ-იონის; 2) მესამ-ბუტოქსიდ-იონის; *
3) მეორ-ბუტოქსიდ-იონის; 4) იზობუტოქსიდ-იონის.
137. ბრენსტედის მჟავებიდან ყველაზე სუსტია:
1) CH-მჟავები; * 2) NH-მჟავები; 3) SH-მჟავები; 4) OH-მჟავები.
138. ბრენსტედის მჟავებიდან ყველაზე ძლიერია:
1) CH-მჟავები; 2) NH-მჟავები; 3) SH-მჟავები; * 4) OH-მჟავები.
139. მოყვანილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება n-ფუძეებს?
1) ქსილოლი; 2) დივინილი; 3) 2-ბუტენი; 4) ეთანალი. *
140. მოყვანილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება n-ფუძეებს?
1) ტოლუოლი; 2) მეთილამინი; * 3) 1,3-ბუტადიენი; 4) ბენზოლი.
141. მოყვანილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება n-ფუძეებს?
1) ქსილოლი; 2) დივინილი; 3) 2-ბუტენი; 4) აცეტონი. *
142. მოყვანილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება n-ფუძეებს?
1) ქსილოლი; 2) ეთანალი; * 3) ეთილენი; 4) ტოლუოლი.
143. მოყვანილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება n-ფუძეებს?



144. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება π-ფუძეებს?

1) ეთანოლი; 2) მეთილამინი; 3) რძემჟავა; 4) ტოლუოლი. *

145. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება π-ფუძეებს?

1) ბენზოლი; * 2) აცეტონი; 3) რძემჟავა; 4) ეთანოლი.

146. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება π-ფუძეებს?

1) დივინილი; * 2) აცეტონი; 3) რძემჟავა; 4) ეთანოლი.

147. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება π-ფუძეებს?

1) ქსილოლი; * 2) აცეტონი; 3) რძემჟავა; 4) ეთანოლი.

148. მოყვანილი განმატებებიდან რომელია სწორი?

1) რაც უფრო დიდია იონის რადიუსი, მით უფრო ძლიერად ხდება სოლვატაცია;

2) დაახლოებით ერთნაირი ზომის რადიკალების შემცველ მოლეკულებში სოლვატაციის

ეფექტის გავლენით იცვლება აირად ფაზაში არსებული მჟავიანობის თანმიმდევრობა;

3) ერთნაირი რადიკალების შემცველი OH-მჟავები უფრო ძლიერია, ვიდრე SH-მჟავები;

4) ბრენსტედის მჟავებიდან ყველაზე ძლიერია SH-მჟავები. *

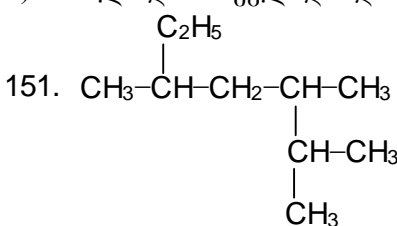
149. C₄H₉- შედგენილობის რამდენი რადიკალი არსებობს?

1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *

150. რომელი ნახშირბადატომები გვხვდება იზობუტანის მოლეკულაში?

1) მხოლოდ პირველადი; 2) მხოლოდ პირველადი და მეორეული;

3) მხოლოდ პირველადი და მესამეული; * 4) პირველადი, მეორეული და მესამეული.

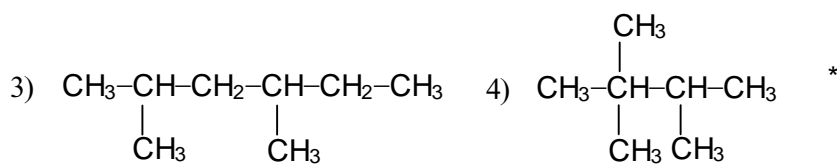
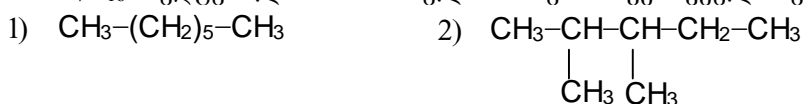


151. ალკანის სახელწოდებაა:

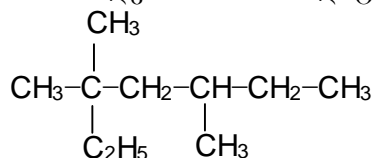
1) 2-ეთილ-4-იზოპროპილპენტანი; 2) 2,3-დიმეთილ-5-ეთილჰექსანი;

3) 2,3,5-ტრიმეთილჰექსანი; * 4) 3,5,6-ტრიმეთილჰექსანი.

152. C₇H₁₆ შედგენილობის რომელ ისომერს აქვს ყველაზე დაბალი დუდილის ტემპერატურა?

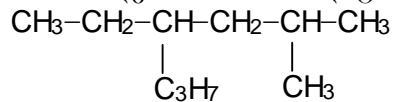


153. რამდენი ნახშირბადატომია ქვემოთ მოცემული ალკანის ძირითად ჯაჭვში?



1) 5; 2) 6; 3) 7; * 4) 4.

154. რამდენი ნახშირბადატომია ქვემოთ მოცემული ალკანის ძირითად ჯაჭვში?



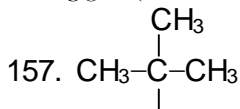
1) 5; 2) 6; 3) 7; * 4) 4.

155. CH₃-CH-CH₃ რადიკალის სახელწოდებაა

1) ეთილი; 2) პროპილი; 3) იზოპროპილი; * 4) დიმეთილმეთილი.

156. CH₃-CH-CH₂-CH₃ რადიკალის სახელწოდებაა

- 1) ბუტილი; 2) იზობუტილი; 3) მეორ-ბუტილი; * 4) მესამ-ბუტილი.



რადიკალის სახელწოდებაა

- 1) ბუტილი; 2) იზობუტილი; 3) მეორ-ბუტილი; 4) მესამ-ბუტილი. *
158. ნ-ჰექსანის სტრუქტურულ ფორმულაში მესამე ნახშირბადატომი არის:
1) პირველადი; 2) მეორეული; * 3) მესამეული; 4) მეოთხეული.
159. ჩამოთვლილი რადიკალებიდან რომელია მეორეული?
1) ეთილის; 2) იზოპროპილის; * 3) იზობუტილის 4) არცერთი.
160. ქვემოთ მოყვანილი სახელწოდებებიდან რომელია არასწორად მითითებული?
1) 2-პროპილოქტანი; * 2) 2-მეთილპენტანი; 3) 2,2-დიმეთილპროპანი; 4) ყველა.
161. ქვემოთ მოყვანილი სახელწოდებებიდან რომელია არასწორად მითითებული?
1) 3-პროპილოქტანი; * 2) 3-ეთილპენტანი;
3) 2,2-დიმეთილპროპანი; 4) 4-პროპილდეკანი.
162. ქვემოთ მოყვანილი სახელწოდებებიდან რომელია სწორად მითითებული?
1) 3-პროპილოქტანი; 2) 2-ეთილპენტანი;
3) 2,2-დიმეთილპროპანი; * 4) 4-ბუტილჰექსანი.
163. ქვემოთ მოყვანილი სახელწოდებებიდან რომელია არასწორად მითითებული?
1) 3-მეთილჰექსანი; 2) 2-ეთილპენტანი; *
3) 2,3-დიმეთილბუტანი; 4) 3,3-დიეთილჰექსანი.
164. ვიურცის სინთეზით 1-ქლორბუტანიდან მიიღება:
1) ნ-ოქტანი; * 2) 3,4-დიმეთილჰექსანი;
3) 3,3-დიმეთილჰექსანი; 4) 2,5-დიმეთილჰექსანი.
165. ვიურცის სინთეზით 1-ქლორპროპანიდან მიიღება:
1) ნ-ჰექსანი; * 2) 1,3-დიმეთილბუტანი;
3) 2,3-დიმეთილბუტანი; 4) 2,2-დიმეთილბუტანი.
166. ვიურცის სინთეზით 2-ქლორპროპანიდან მიიღება:
1) ნ-ჰექსანი; 2) 1,3-დიმეთილბუტანი;
3) 2,3-დიმეთილბუტანი; * 4) 2,2-დიმეთილბუტანი.
167. ვიურცის სინთეზით 1-ქლორპენტანიდან მიიღება:
1) ნ-ჰექსანი; 2) ნ-პენტანი; 3) ნ-დეკანი; * 4) 2,2-დიმეთილპენტანი.
168. კოლბეს ელექტროსინთეზით ნატრიუმის ბუტირატიდან მიიღება:
1) ნ-ბუტანი; 2) ნ-პენტანი; 3) ნ-ჰექსანი; * 4) ნ-ოქტანი.
169. კოლბეს ელექტროსინთეზით პროპიონმჟავა ნატრიუმიდან მიიღება:
1) პროპანი; 2) ნ-პენტანი; 3) ნ-ჰექსანი; 4) ნ-ბუტანი. *
170. კოლბეს ელექტროსინთეზით ნატრიუმის აცეტატიდან მიიღება:
1) ნ-ბუტანი; 2) იზობუტანი; 3) ეთანი; * 4) ნ-ოქტანი.
171. კოლბეს ელექტროსინთეზით ნატრიუმის ვალერატიდან მიიღება:
1) ნ-ჰექსანი; 2) ნ-ბუტანი; 3) ნ-პენტანი; 4) ნ-ოქტანი. *
172. ნატრიუმის აცეტატის წყალხსნარის ელექტროლიზით მიიღება:
1) პროპანი; 2) ნ-ბუტანი; 3) ეთანი; * 4) იზობუტანი.
173. ნატრიუმის ბუტირატის წყალხსნარის ელექტროლიზით მიიღება მიიღება:
1) ნ-ბუტანი; 2) ნ-პენტანი; 3) ნ-ჰექსანი; * 4) ნ-ოქტანი.
174. ნატრიუმის ვალერატის წყალხსნარის ელექტროლიზით მიიღება:
1) ნ-ჰექსანი; 2) ნ-ბუტანი; 3) ნ-პენტანი; 4) ნ-ოქტანი. *
175. ალუმინის კარბიდის ჰიდროლიზით მიიღება:
1) მეთანი; * 2) ეთენი; 3) ეთინი; 4) პროპინი.
176. ლითიუმის ალუმოჰიდრიდით 2-იოდბუტანის ალდგენისას წარმოიქმნება:
1) ნ-ბუტანი; * 2) იზობუტანი; 3) 2,2-დიმეთილპროპანი; 4) ნ-პენტანი.
177. რომელი ალკანის მისაღებად იყენებენ, ძირითადად, დიუმას რეაქციას?
1) მეთანის; * 2) ეთანის; 3) ბუტანის; 4) პროპანის.
178. რომელი განმარტებაა არასამართლიანი მეთანისათვის?
1) უფერო აირია; 2) თითქმის არ აქვს სუნი;
3) შედის პოლიმერიზაციის რეაქციაში; * 4) იწვის ცისფერი ალით;
179. რომელი განმარტებაა არასამართლიანი მეთანისათვის?

- 1) უფერო აირია; 2) ჰაერზე ორჯერ უფრო მსუბუქია;
 3) მონაწილეობს მიერთების რეაქციებში; * 4) იწვის ცისფერი ალით;

180. რომელ რეაქციებში მონაწილეობს ეთანი?

- 1) პოლიმერიზაციის; 2) დეჰიდრირების; * 3) მიერთების; 4) პოლიკონდენსაციის.

181. რომელ რეაქციებში მონაწილეობს ბუტანი?

- 1) პოლიმერიზაციის; 2) დეჰიდრირების; * 3) მიერთების; 4) პოლიკონდენსაციის.

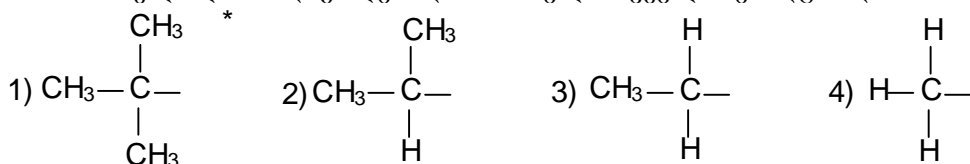
182. 2,2,3-ტრიმეთილპროპანის იზომერი არ არის:

- 1) 2-მეთილ-3-ეთილპროპანი; 2) 2,2-დიმეთილ-3-ეთილპროპანი;
 3) ნ-ნონანი; 4) 3,3-დიეთილპროპანი. *

183. C_4H_9 ფორმულის მქონე რადიკალების რიცხვია:

- 1) 2; 2) 3; 3) 4; * 4) 5.

184. ჩამოთვლილი რადიკალებიდან რომელია ყველაზე მდგრადი?



185. 450°C ტემპერატურაზე მიმდინარე ბუტანის გარდაქმნის რეაქცია არ მიეკუთვნება კრეკინგს, თუ რეაქციის პროდუქტებია:

- 1) $\text{CH}_3-\text{CH}_3 + \text{CH}_2=\text{CH}_2$; 2) $\text{CH}_4 + \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$; 3) $2\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2$; 4) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2$. *

186. 2-მეთილბუტანის ბრომირებისას სინათლეზე, 130°C ტემპერატურის პირობებში, უპირატესად წარმოიქმნება:

- 1) 1-ბრომ-3-მეთილბუტანი; 2) 2-ბრომ-2-მეთილბუტანი; *
 3) 1-ბრომ-2-მეთილბუტანი; 4) 2-ბრომ-3-მეთილბუტანი.

187. რამდენი მონოქლორნაწარმი წარმოიქმნება 2-მეთილბუტანის ქლორირებისას?

- 1) 3; 2) 4; * 3) 5; 4) 6.

188. მოცემული რეაქციებიდან რომელია მეთანის ქლორირების შუალედური სტადია?

- 1) $\text{CH}_3\cdot + \text{Cl}\cdot \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl}$; 2) $\text{CH}_3\cdot + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{Cl}\cdot$; *
 3) $\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{Cl}\cdot$; 4) $\text{CH}_3\cdot + \text{CH}_3\cdot \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_3$.

189. ბუტანისათვის არ არის დამახასიათებელი:

- 1) ჩანაცვლების რეაქციები; 2) მიერთების რეაქციები; *
 3) ჟანგვის რეაქციები; 4) კრეკინგი.

190. პროპანისათვის არ არის დამახასიათებელი:

- 1) ჩანაცვლების რეაქციები; 2) კრეკინგი;
 3) ჟანგვის რეაქციები; 4) პოლიმერიზაციის რეაქციები. *

191. ბუტანისათვის არ არის დამახასიათებელი:

- 1) ჩანაცვლების რეაქციები; 2) კრეკინგი;
 3) ჟანგვის რეაქციები; 4) პოლიმერიზაციის რეაქციები. *

192. პროპანში:

- 1) მხოლოდ პირველადი ნახშირბადატომებია;
 2) პირველადი და მეორეული ნახშირბადატომებია; *
 3) პირველადი და მესამეული ნახშირბადატომებია;
 4) პირველადი და მეოთხეული ნახშირბადატომებია.

193. 2,2-დიმეთილპროპანში:

- 1) მხოლოდ პირველადი ნახშირბადატომებია;
 2) პირველადი და მეორეული ნახშირბადატომებია;
 3) პირველადი და მესამეული ნახშირბადატომებია;
 4) პირველადი და მეოთხეული ნახშირბადატომებია. *

194. ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომელს აქვს სუნი?

- 1) $C_{15}H_{32}$; * 2) $C_{16}H_{34}$; 3) $C_{17}H_{36}$; 4) არცერთს.

195. ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომელს არ აქვს სუნი?

- 1) $C_{15}H_{32}$; 2) $C_{16}H_{34}$; * 3) $C_{13}H_{28}$; 4) არცერთს.

196. რომელი ბმები წყდება ალკანების კრეკინგის დროს?

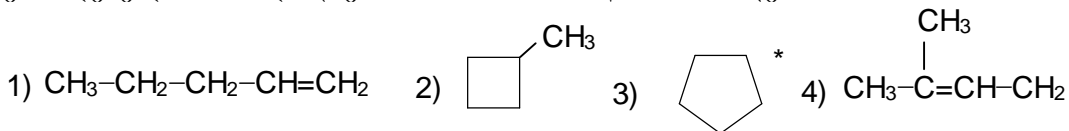
- 1) მხოლოდ $C-H$; 2) მხოლოდ $C-C$; 3) მხოლოდ $C=C$;
 4) როგორც $C-H$, ისე $C-C$. *

197. რომელი ნახშირწყალბადის ქლორირებით წარმოიქმნება მხოლოდ ერთი მონოქლორნაწარმი?
 1) ნ-პენტანი; 2) 2,2-დიმეთილპროპანი; * 3) 2-მეთილბუტანი; 4) 2,3-დიმეთილბუტანი.
198. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადური წყვილებიდან რომელი არ არის იზომერები?
 1) 3-ეთილპენტანი და 2,2,3-ტრიმეთილბუტანი;
 2) დეკანი და 4-იზოპროპილჰექსანი;
 3) 2,2-დიმეთილპროპანი და 2-მეთილბუტანი;
 4) 2,2,3,3-ტეტრამეთილბუტანი და 3-ეთილჰექსანი. *
199. ალკანებში C – C ბმის სიგრძეა:
 1) 0,134 ნმ; 2) 0,140 ნმ; 3) 0,154 ნმ; * 4) 0,120 ნმ.
200. რამდენი C – C ბმაა ნებისმიერი C_nH_{2n+2} ალკანის შედგენილობაში?
 1) n; 2) n-1; * 3) 2n; 4) n+1.
201. რადიკალური ჩანაცვლების რომელ სტადიას მიეკუთვნება მეთანის ქლორირებისას ქლორის მოლეკულის დაშლა ატომებად?
 1) ჯაჭვის ინიცირება; * 2) ჯაჭვის ზრდა; 3) ჯაჭვის გაწყვეტა; 4) რეკომბინაცია.
202. რადიკალური ჩანაცვლების რომელ სტადიას მიეკუთვნება მეთანის ქლორირებისას ქლორის მოლეკულის ურთიერთქმედება მეთილის რადიკალთან?
 1) ჯაჭვის ინიცირება; 2) ჯაჭვის ზრდა; * 3) ჯაჭვის გაწყვეტა; 4) რეკომბინაცია.
203. რომელი ნაწილაკია აქტიური კონოვალოვის რეაქციაში (ნიტრირება)?
 1) $\cdot NO$; 2) $\cdot NO_2$; * 3) NO_2^+ ; 4) არცერთი.
204. რომელი ტიპის იზომერია არ არის დამახასიათებელი პარაფინების ნაწარმათვის?
 1) ნახშირბადული ჯაჭვის; 2) ოპტიკური;
 3) გეომეტრიული; * 4) ჩანაცვლების მდებარეობის.
205. ქვემოთჩამოთვლილთაგან, რომელი ალკანია მყარი ნორმალურ პირობებში?
 1) მეთანი; 2) პროპანი; 3) დეკანი; 4) ჰექსადეკანი. *
206. ქვემოთჩამოთვლილი რადიკალებიდან, რომელია მესამეული?
 1) CH_3-CH_2- ; 2) $(CH_3)_2CH-$; 3) $(CH_3)_2CHCH_2-$; 4) $(CH_3)_3C-$. *
207. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომლის დუდილის ტემპერატურაა ყველაზე დაბალი?
 1) ნ-ჰექსანი; 2) 2,2-დიმეთილბუტანი; * 3) 2,3-დიმეთილბუტანი; 4) 2-მეთილპენტანი.
 ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომლის დუდილის ტემპერატურაა ყველაზე დაბალი?
 1) ნ-პენტანი; 2) ნ-ჰექსანი; 3) 2,2-დიმეთილბუტანი; 4) 2,2-დიმეთილპროპანი. *
208. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომლის დუდილის ტემპერატურაა ყველაზე მაღალი?
 1) ნ-ჰექსანი; * 2) 2,2-დიმეთილბუტანი; 3) 2,3-დიმეთილბუტანი; 4) 2-მეთილპენტანი.
209. ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომლის დუდილის ტემპერატურაა ყველაზე მაღალი?
 1) ნ-პენტანი; 2) ნ-ჰექსანი; * 3) 2,2-დიმეთილბუტანი; 4) 2,2-დიმეთილპროპანი.
210. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს მეთანის ქლორირება?
 1) ელექტროფილური ჩანაცვლების; 2) რადიკალური ჩანაცვლების; *
 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 4) ელექტროფილური მიერთების.
21. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს იზობუტანის ქლორირება?
 1) ელექტროფილური ჩანაცვლების; 2) რადიკალური ჩანაცვლების; *
 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 4) ელექტროფილური მიერთების.
212. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს 2-მეთილპროპანის ქლორირება?
 1) ელექტროფილური ჩანაცვლების; 2) რადიკალური ჩანაცვლების; *
 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 4) ელექტროფილური მიერთების.
213. მალაროებსა და ბინებში მეტად საშიშია მეთანისა და ჰაერის ნარევი შეფარდებით
 1) 1:2; 2) 2:1; 3) 1:10; * 4) 10:1.
214. მალაროებსა და ბინებში მეტად საშიშია მეთანისა და ჟანგბადის ნარევი შეფარდებით
 1) 1:2; * 2) 2:1; 3) 1:10; 4) 10:1.
215. რომელი ალკანის დეჰიდროციკლიზაციით მიიღება ბენზოლი?
 1) პენტანის; 2) ჰექსანის; * 3) ჰექსანის; 4) ოქტანის.
216. რომელი ალკანის დეჰიდროციკლიზაციით მიიღება ტოლუოლი?
 1) პენტანის; 2) ჰექსანის; 3) ჰექსანის; * 4) ოქტანის.
217. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომელთან არ ურთიერთქმედებს ეთანი?
 1) აზოტმჟავა; 2) მარილმჟავა; * 3) ქლორი; 4) ჟანგბადი.

218. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ რეაგირებს ქლორწყალბადთან?
 1) იზობუტანი; * 2) პროპენი; 3) ბუტადიენი; 4) ეთინი.
219. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ რეაგირებს ქლორწყალბადთან?
 1) 2,2-დიმეთილპროპანი; * 2) პროპენი; 3) ბუტადიენი; 4) ეთინი.
220. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ რეაგირებს ქლორწყალბადთან?
 1) 3,4-დიმეთილპენტანი; * 2) ჰექსენი; 3) ბუტადიენი; 4) პროპინი.
221. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ რეაგირებს წყალთან?
 1) იზობუტანი; * 2) პროპენი; 3) ბუტადიენი; 4) ეთინი.
222. რომელი ნაწილაკია აქტიური იზობუტანის ნიტრირებას?
 1) NO^+ ; 2) NO ; 3) NO_2 ; * 4) NO_2^+ .
223. რომელი ნაწილაკია აქტიური პროპანის ნიტრირებას?
 1) NO^+ ; 2) NO ; 3) NO_2 ; * 4) NO_2^+ .
224. რომელ ნახშირბადატომთან მიმდინარეობს უფრო ადვილად ნიტროჯგუფის ჩანაცვლება 2-მეთილბუტანში?
 1) პირველთან; 2) მეორესთან; * 3) მესამესთან; 4) მეოთხესთან.
225. 400°C -ზე 2-მეთილბუტანის ნიტრირებისას:
 1) წარმოიქმნება, ძირითადად, 2-მეთილ-1-ნიტრობუტანი;
 2) წარმოიქმნება, ძირითადად, 2-მეთილ-2-ნიტრობუტანი;
 3) წარმოიქმნება, ძირითადად, 2-მეთილ-3-ნიტრობუტანი;
 4) ნიტრირების პროცესი არარეგოსელექციურად მიმდინარეობს. *
226. ოთახის ტემპერატურაზე ბუტანის ჟანგვისას მიიღება:
 1) ბუტილის სპირტი; 2) კმარმჟავა; * 3) ერბომჟავა; 4) ჟანგვა არ ხორციელდება.
227. ალკანების კრეკინგი მიმდინარეობს 500°C -ზე უფრო მაღალ ტემპერატურაზე:
 1) ჟანგბადიან არეში; 2) უჟანგბადო არეში; * 3) ჰაერზე; 4) ნებისმიერ პირობებში.
228. ჩამოთვლილი ალკანებიდან რომლის კრეკინგით არის შესაძლებელი ეთანის მიღება?
 1) მხოლოდ პროპანის; 2) მხოლოდ ბუტანის; 3) მხოლოდ პენტანის; 4) ყველასი. *
229. ჰექსანისაგან განსხვავებით რომელი დაძაბულობა გვხვდება ციკლოჰექსანში?
 1) ბაიერის; * 2) პიტცერის; 3) ვან-დერ-ვაალსური; 4) ტორსიული.
230. პენტანისაგან განსხვავებით რომელი დაძაბულობა გვხვდება ციკლოპენტანში?
 1) ბაიერის; * 2) პიტცერის; 3) ვან-დერ-ვაალსური; 4) ტორსიული.
231. ბუტანისაგან განსხვავებით რომელი დაძაბულობა გვხვდება ციკლობუტანში?
 1) ტორსიული; 2) პიტცერის; 3) ვან-დერ-ვაალსური; 4) კუთხური.*
232. C_5H_{10} ფორმულის მქონე სამწევრიანი ნახშირბადული ციკლის შემცველი რამდენი იზომერული ნაერთი არსებობს?
 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *
233. მეთილციკლოპენტანის მოლეკულაში ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
 1) მხოლოდ sp ; 2) მხოლოდ sp^2 ; 2) მხოლოდ sp^3 ; * 4) sp^2 და sp^3 .
234. ეთილციკლობუტანის მოლეკულაში ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
 1) მხოლოდ sp ; 2) მხოლოდ sp^2 ; 2) მხოლოდ sp^3 ; * 4) sp^2 და sp^3 .
235. ვინილციკლოპენტანის მოლეკულაში ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
 1) მხოლოდ sp ; 2) მხოლოდ sp^2 ; 2) მხოლოდ sp^3 ; 4) sp^2 და sp^3 . *
236. რომელი ნივთიერება შეიცავს მეოთხეულ ნახშირბადატომს?
 1) 1,1-დიმეთილციკლოპროპანი; * 2) 1,2-დიმეთილციკლოპროპანი;
 3) 1,3,5-ტრიმეთილციკლოჰექსანი; 4) ეთილციკლოპროპანი.
237. სინათლეზე ციკლოპენტანის ბრომირებით მიიღება:
 1) 2,3-დიბრომპენტანი; 2) ბრომციკლოპენტანი; *
 3) 1,1-დიბრომპენტანი; 4) 2,2-დიბრომპენტანი.
238. სინათლეზე ციკლოჰექსანის ბრომირებით მიიღება:
 1) 2,3-დიბრომჰექსანი; 2) ბრომციკლოჰექსანი; *
 3) 1,1-დიბრომჰექსანი; 4) 2,2-დიბრომჰექსანი.
239. რამდენი მთლიანი ჟანგბადი იხარჯება ერთი მთლიანი ციკლოპროპანის სრული წვისათვის?
 1) 1,5; 2) 2,5; 3) 3,5; 4) 4,5. *
240. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომლის ჰალოგენირება მიმდინარეობს რადიკალური ჩანაცვლების მექანიზმით?
 1) ციკლოპროპანის; 2) ციკლობუტანის; 3) ციკლოპენტანის; * 4) არცერთის.

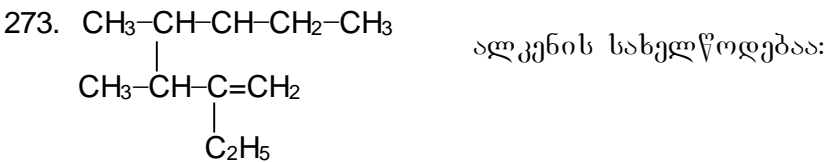
241. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომლის ჰალოგენირება მიმდინარეობს რადიკალური ჩანაცვლების მექანიზმით?
 1) ციკლოპროპანის; 2) ციკლობუტანის; 3) ციკლოპენტანის; * 4) ყველასი.
242. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომლის ჰალოგენირება არ მიმდინარეობს რადიკალური ჩანაცვლების მექანიზმით?
 1) ციკლობუტანის; * 2) ციკლოპენტანის; 3) ციკლოპენტანის; 4) ყველასი.
243. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომლის ბრომირება მიმდინარეობს რადიკალური ჩანაცვლების მექანიზმით?
 1) ციკლოპროპანი; 2) ციკლობუტანი; 3) ციკლოპენტანი; * 4) არცერთის.
244. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომლის ბრომირება არ მიმდინარეობს რადიკალური ჩანაცვლების მექანიზმით?
 1) ციკლოპენტანი; 2) ციკლოპროპანი; * 3) ციკლოპენტანი; 4) ყველასი.
245. ჩამოთვლილი დიჰალოგენაწარმებიდან ნატრიუმთან ურთიერთქმედებით რომელი წარმოქმნის ციკლოალკანს?
 1) 1,1-დიქლოროპროპანი; 2) 1,2-დიქლოროპროპანი; 3) 2,2-დიქლოროპროპანი; 4) არცერთი. *
246. ჩამოთვლილი დიჰალოგენაწარმებიდან ნატრიუმთან ურთიერთქმედებით რომელი წარმოქმნის ციკლოალკანს?
 1) 1,1-დიქლოროპენტანი; 2) 1,2-დიქლოროპენტანი; 3) 2,5-დიქლოროპენტანი; 4) არცერთი. *
247. ჩამოთვლილი დიჰალოგენაწარმებიდან ნატრიუმთან ურთიერთქმედებით რომელი წარმოქმნის ციკლოალკანს?
 1) 1,1-დიქლოროპენტანი; 2) 1,2-დიქლოროპენტანი; 3) 1,4-დიქლოროპენტანი; 4) არცერთი. *
248. 1,3-დიქლორობუტანის ნატრიუმთან ურთიერთქმედებისას მიიღება:
 1) ბუტანი; 2) 1-ბუტენი; 3) მეთილციკლოპროპანი; * 4) ციკლობუტანი.
249. 1,4-დიქლორობუტანის ნატრიუმთან ურთიერთქმედებისას მიიღება:
 1) ბუტანი; 2) 1-ბუტენი; 3) 2-ბუტენი; 4) ციკლობუტანი. *
250. 2,4-დიქლოროპენტანის ნატრიუმთან ურთიერთქმედებისას მიიღება:
 1) ციკლოპენტანი; 2) 1,1-დიმეთილციკლოპროპანი;
 3) 1,2-დიმეთილციკლოპროპანი; * 4) მეთილციკლობუტანი.
251. 1,4-დიქლოროპენტანის ნატრიუმთან ურთიერთქმედებისას მიიღება:
 1) ციკლოპენტანი; 2) 1,1-დიმეთილციკლოპროპანი;
 3) 1,2-დიმეთილციკლოპროპანი; 4) მეთილციკლობუტანი. *
252. 1,5-დიქლოროპენტანის ნატრიუმთან ურთიერთქმედებისას მიიღება:
 1) ციკლოპენტანი; * 2) 1,1-დიმეთილციკლოპროპანი;
 3) 1,2-დიმეთილციკლოპროპანი; 4) მეთილციკლობუტანი.
253. რომელი ნაერთი არ მიიღება ციკლოპენტანის დაჟანგვით?
 1) ციკლოპენტანოლი; 2) ციკლოპენტანონი; 3) ბენზომჟავა; * 4) ადიპინმჟავა.
254. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან ციკლოპენტანისათვის დამახასიათებელი არ არის:
 1) ჰიდროგენოლიზი; * 2) ჰალოგენირება; 3) სულფოქლორირება; 4) ნიტრირება.
255. ალკენების იზომერებია:
 1) ალკანები; 2) ციკლოალკანები; * 3) ალკინები; 4) არენები.
256. პროპენის იზომერია:
 1) პროპინი; 2) პროპანი; 3) ციკლოპროპანი; * 4) ბუტინი.
257. 2-ბუტენის იზომერია:
 1) ციკლოპროპანი; 2) მეთილციკლოპროპანი; *
 3) მეთილციკლობუტანი; 4) ბუტინი.
258. 1-ბუტენის იზომერია:
 1) ციკლოპროპანი; 2) მეთილციკლოპროპანი; *
 3) მეთილციკლობუტანი; 4) ბუტინი.
259. 2-ბუტენის იზომერია:
 1) ბუტანი; 2) ეთილციკლოპროპანი;
 3) მეთილციკლობუტანი; 4) ციკლობუტანი. *
260. 1-ბუტენის იზომერია:
 1) ბუტანი; 2) ეთილციკლოპროპანი;
 3) მეთილციკლობუტანი; 4) ციკლობუტანი. *
261. რომელ ნაერთში გვხვდება “ბანანისებური” ბმები?
 1) პროპანში; 2) ციკლოპროპანში; * 3) პროპენში; 4) პროპინში.

262. როგორია C_5H_{12} შედგენილობის ნახშირწყალბადის აღნაგობა, თუ მისი ბრომირებით შესაძლებელია მხოლოდ ერთი მონობრომნაწარმის მიღება?



263. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელში გვხვდება გეომეტრიული იზომერია?
 1) ალკანებში; 2) ალკინებში; 3) ციკლოალკანებში; * 4) არენებში.
 264. ნახშირწყალბადთა რომელი კლასის ანალოგიური თვისებები აქვს ციკლოჰექსანს?
 1) ალკანების; * 2) ალკენების; 3) ალკინების; 4) არენების;
 265. ნახშირწყალბადთა რომელი კლასის ანალოგიური თვისებები აქვს ციკლოპენტანს?
 1) ალკანების; * 2) ალკენების; 3) ალკინების; 4) არენების;
 266. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომელია თხევადი?
 1) ციკლოპროპანი; 2) ციკლობუტანი; 3) ციკლოპენტანი; * 4) არცერთი.
 267. ჩამოთვლილი ციკლოალკანებიდან რომელია თხევადი?
 1) ციკლოპროპანი; 2) ციკლობუტანი; 3) ციკლოჰექსანი; * 4) არცერთი.
 268. რომელი ნაერთის კატალიზური დეჰიდრირებით მიიღება ბენზოლი?
 1) ციკლოპროპანი; 2) ციკლობუტანი; 3) ციკლოპენტანი; 4) ციკლოჰექსანი. *

269. ეთილენის მოლეკულას აქვს:
 1) წრფივი აღნაგობა; 2) ბრტყელი აღნაგობა; *
 3) ტეტრაედრული აღნაგობა; 4) ოქტაედრული აღნაგობა.
 270. იზომერიის რომელი სახე არ არის დამახასიათებელი ბუტენისათვის?
 1) ჯაჭვის; 2) ოპტიკური; * 3) გეომეტრიული; 4) ჯერადი ბმის მდებარეობის.
 271. იზომერიის რომელი სახე არ არის დამახასიათებელი 1-პენტენისათვის?
 1) ჯაჭვის; 2) ოპტიკური; * 3) გეომეტრიული; 4) ჯერადი ბმის მდებარეობის.
 272. იზომერიის რომელი სახე არ არის დამახასიათებელი 2-პენტენისათვის?
 1) ჯაჭვის; 2) ოპტიკური; * 3) გეომეტრიული; 4) ჯერადი ბმის მდებარეობის.



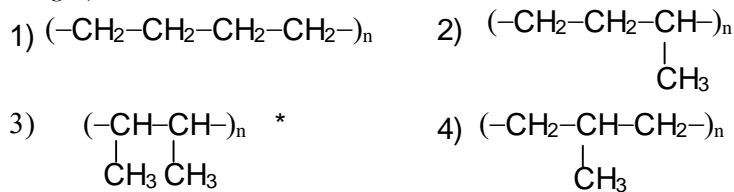
- 1) 2-ეთილ-3-იზოპენტელ-1-ბუტენი; 2) 2-ეთილ-3-მეორ-პენტელ-1-ბუტენი;
 3) 2-ეთილ-3,4-დიმეთილ-1-ჰექსენი; * 4) 3,4-დიმეთილ-2-ეთილ-1-ოქტენი.
 274. ჩამოთვლილი განმარტებებიდან რომელია ალკენებისათვის არასწორი?
 1) მთავარი ჯაჭვია ყველაზე გრძელი ნახშირბადული ჯაჭვი;
 2) ჯაჭვის დანომვრა ხდება იმ ბოლოდან, სადაც უფრო ახლოსაა განშტოება.
 3) მთავარი ჯაჭვის ნახშირწყალბადის დასახელება ხდება იმ ლოკანტის მითითებით, რომელთანაც მთავრდება ორმაგი ბმა;
 4) ყველა. *
 275. ქვემოთჩამოთვლილი ალკენებიდან რომელია თხევადი ოთახის ტემპერატურაზე?
 1) ეთილენი; 2) პროპილენი; 3) დეცენი; * 4) ნონადეცენი;
 276. რომელი ტიპის გამსხნელებში ხასიათდებიან ალკენები კარგი ხსნადობით?
 1) პოლარული ტიპის; 2) არაპოლარული ტიპის; *
 3) ალკენები უხსნადებია ნებისმიერი ტიპის გამსხნელში;
 4) ალკენების ხსნადობა დამოკიდებულია არა გამსხნელის ტიპზე, არამედ ორმაგი ბმის მდებარეობაზე.
 277. რომელი რადიკალის სახელწოდებაა ვინილი?
 1) ეთენილის; * 2) 1-პროპენილის; 2) 2-პროპენილის; 4) 1-ბუტენილის.
 278. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ არსებობს π -დიასტერეომერების სახით?
 1) 2-პენტენი; 2) 2-ბუტენი; 3) 2-მეთილ-2-ბუტენი; * 4) 3-ჰექსენი.
 279. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არსებობს π -დიასტერეომერების სახით?
 1) 2-პენტენი; * 2) 2-მეთილ-1-ბუტენი; 3) 2-მეთილ-2-ბუტენი; 4) 1-პენტენი.
 280. როგორია ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპი ეთენში?

- 1) sp^2 -; * 2) sp^3 -; 3) sp^2 - და sp^3 -; 4) sp -.
281. როგორია ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპი პროპენში?
1) sp^2 -; 2) sp^3 -; 3) sp^2 - და sp^3 -; * 4) sp -.
282. როგორია ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპი 1-ბუტენში?
1) sp^2 -; 2) sp^3 -; 3) sp^2 - და sp^3 -; * 4) sp -.
283. როგორია ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპი 2-ბუტენში?
1) sp^2 -; 2) sp^3 -; 3) sp^2 - და sp^3 -; * 4) sp -.
284. ალკენები მიიღება თუთიის ურთიერთქმედებით:
1) მხოლოდ გემინალურ დიჰალოგენალკანებთან;
2) მხოლოდ ვიცინალურ დიჰალოგენალკანებთან; *
3) მხოლოდ იზოლირებულ დიჰალოგენალკანებთან;
4) ყველა ტიპის დიჰალოგენალკანებთან.
285. თუთიის ურთიერთქმედებით ვიცინალურ დიჰალოგენალკანებთან მიიღება:
1) ალკანები; 2) ალკენები; * 3) ალკინები; 4) ალკადიენები.
286. თუთიასთან 2,3-დიქლორბუტანის ურთიერთქმედებით მიიღება:
1) 1-ბუტინი; 2) 2-ბუტინი; 3) 2-ბუტენი; * 4) ციკლობუტანი.
287. 2-ბუტინის ადღენისას პალადიუმის კატალიზატორის თანაობისას მიიღება:
1) მხოლოდ ცის-2-ბუტენი; * 2) მხოლოდ ტრანს-2-ბუტენი;
3) მხოლოდ 1-ბუტენი; 4) ცის- და ტრანს-2-ბუტენების ნარევი.
288. პროპენისათვის არ არის დამახასიათებელი:
1) ჩანაცვლების რეაქციები; * 2) მიერთების რეაქციები;
3) ჟანგვის რეაქციები; 4) პოლიმერიზაციის რეაქციები.
289. 1-ბუტენისათვის არ არის დამახასიათებელი:
1) მიერთების რეაქციები; 2) ჩანაცვლების რეაქციები; *
3) ჟანგვის რეაქციები; 4) პოლიმერიზაციის რეაქციები.
290. 2-ბუტენისათვის არ არის დამახასიათებელი:
1) მიერთების რეაქციები; 2) ჩანაცვლების რეაქციები; *
3) ჟანგვის რეაქციები; 4) პოლიმერიზაციის რეაქციები.
291. რომელ უმარტივეს ალკენს აქვს იზომერი?
1) ეთენი; 2) პროპენი; * 3) ბუტენი; 4) პენტენი.
292. 1-ბუტენთან ბრომის ურთიერთქმედებით მიიღება:
1) 1,1-დიბრომბუტანი; 2) 2,2-დიბრომბუტანი; 3) 1,2-დიბრომბუტანი; * 4) 1,2-დიბრომ-1-ბუტენი.
293. 2-ბუტენთან ბრომის ურთიერთქმედებით მიიღება:
1) 3,3-დიბრომბუტანი; 2) 2,2-დიბრომბუტანი; 3) 2,3-დიბრომბუტანი; * 4) 1,2-დიბრომ-1-ბუტენი.
294. რომელი ჰომოლოგიური რიგის ნებისმიერი წევრის ერთნაირი წონაკის წვისათვის არის საჭირო ჟანგბადის ერთნაირი მოცულობა?
1) ალკანების; 2) ალკენების; * 3) ალკინების; 4) არენების.
295. ჩამოთვლილი განმარტებებიდან რომელია ალკენებისათვის არასწორი?
1) π -ბმის გახლეჩა მიმდინარეობს ჰეტეროლიზური მექანიზმით;
2) ზოგიერთი ჩანაცვლებული ალკენი მონაწილეობს ნუკლეოფილური მიერთების რეაქციებში;
3) ჰალოგენირება მიმდინარეობს S_E მექანიზმით; *
4) ფთორთან რეაგირებისას შესაძლებელია C – C ბმის გაწყვეტა.
296. ალკენების ჰალოგენირებისას საწყის ეტაპზე წარმოქმნილი კარბკატიონი არის:
1) π -კომპლექსი; 2) σ -კომპლექსი; * 3) როგორც π -, ისე σ -კომპლექსი;
4) არც π - და არც σ -კომპლექსი.
297. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი წარმოიქმნება თანაბარი მოლური თანაფარდობით აღებული ალკენისა და ქლორის ურთიერთქმედებით?
1) ტეტრაქლორალკანი; 2) ცის-1,2-დიჰალოგენალკანი;
3) ტრანს-1,2-დიჰალოგენალკანი; * 4) არცერთი.
298. მარკოვნიკოვის რეაქციაში, როგორ იმატებს ჰალოგენწყალბადების რეაქციაუნარიანობა ჰიდროჰალოგენიდების რიგში?
1) $HF > HCl > HBr > HI$; * 2) $HF < HCl < HBr < HI$; 3) $HCl < HI < HBr < HF$; 4) $HI < HCl < HF < HBr$.
299. პროპენის ჰიდროჰალოგენირებისას შუალედური პროდუქტია:
1) კარბანიონი; 2) კარბკატიონი; * 3) პირველადი რადიკალი; 4) მეორეული რადიკალი.
300. ბუტენის ჰიდროჰალოგენირებისას შუალედური პროდუქტია:

- 1) კარბანიონი; 2) კარბკაციონი; * 3) პირველადი რადიკალი; 4) მეორეული რადიკალი.
302. პროპენის ჰიდროჰალოგენირების პროცესში წარმოქმნილი რომელი შუალედური პროდუქტია უფრო სტაბილური?
- 1) პირველადი კარბკაციონი; 2) მეორეული კარბკაციონი; *
3) მესამეული კარბკაციონი; 4) მეოთხეული კარბკაციონი.
303. რომელი კარბკაციონი წარმოიქმნება, ძირითადად, პროპენის ჰიდრობრომირებისას?
- 1) პირველადი; 2) მეორეული; * 3) მესამეული; 4) მეოთხეული.
304. რომელი ნაერთი წარმოიქმნება გოგირდმჟავათი ალკენების კატალიზური ჰიდრატაციის პროცესში?
- 1) მარტივი ეთერი; 2) რთული ეთერი; * 3) კეტონი; 4) ალდეჰიდი.
305. რომელი ნაერთი მიიღება პროპენის დაჟანგვისას კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარით?
- 1) 1,2-პროპანდიოლი; * 2) 1,3-პროპანდიოლი; 3) აცეტალდეჰიდი; 4) CO₂.
306. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს პროპენის ჰიდროჰალოგენირება?
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების; 2) ელექტროფილური ჩანაცვლების;
3) ელექტროფილური მიერთების; * 4) ნუკლეოფილური მიერთების.
307. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს 2-მეთილ-2-ბუტენის ჰიდრობრომირება?
- 1) ელექტროფილური მიერთების; * 2) რადიკალური ჩანაცვლების;
3) ნუკლეოფილური მიერთების; 3) ელექტროფილური ჩანაცვლების.
308. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს 2-ბუტენის ჰიდროქლორირება?
- 1) ელექტროფილური მიერთების; * 2) რადიკალური ჩანაცვლების;
3) ნუკლეოფილური მიერთების; 4) ელექტროფილური ჩანაცვლების.
309. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს ალკენების ჰიდროჰალოგენირება?
- 1) ელექტროფილური მიერთების; * 2) რადიკალური ჩანაცვლების;
3) ნუკლეოფილური მიერთების; 4) ელექტროფილური ჩანაცვლების.
310. ჩამოთვლილებიდან რომელი ჰალოგენწყალბადი რეაგირებს ყველაზე აქტიურად პროპენტან?
- 1) HF; 2) HCl; 3) HBr; 4) HI. *
311. ჩამოთვლილებიდან რომელი ჰალოგენწყალბადი რეაგირებს ყველაზე აქტიურად 2-მეთილპროპენტან?
- 1) HI; * 2) HBr; 3) HCl; 4) HF.
312. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ ქრომ(VI)-ის ოქსიდით მისი დაჟანგვისას მიიღება მხოლოდ ძმარმჟავა?
- 1) 1-ბუტენი; 2) 2-ბუტენი; * 3) 2-მეთილპროპენი; 4) პროპენი.
313. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მჟავა არეში კალიუმის ბიქრომატით მისი დაჟანგვისას წარმოიქმნება მხოლოდ ძმარმჟავა?
- 1) 2-ბუტენი; * 2) 2-მეთილ-2-ბუტენი;
3) 2,3-დიმეთილ-1-ბუტენი; 4) 2,3-დიმეთილ-2-ბუტენი.
314. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მჟავა არეში კალიუმის ბიქრომატით მისი დაჟანგვისას წარმოიქმნება მხოლოდ პროპიონმჟავა?
- 1) 1-ჰექსენი; 2) 2-ჰექსენი; 3) 3-ჰექსენი; * 4) 2-მეთილ-2-პენტენი.
315. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მჟავა არეში კალიუმის ბიქრომატით მისი ჟანგვისას წარმოიქმნება მხოლოდ ერბომჟავა?
- 1) 2-ოქტენი; 2) 2-ბუტენი; 3) 4-ოქტენი; * 4) 4,5-დიმეთილ-4-ოქტენი.
316. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მჟავა არეში კალიუმის ბიქრომატით მისი დაჟანგვისას წარმოიქმნება მხოლოდ დიმეთილკეტონი?
- 1) 2-ბუტენი; 2) 2-მეთილ-2-ბუტენი; 3) 2,3-დიმეთილ-1-ბუტენი; 4) 2,3-დიმეთილ-2-ბუტენი.*
317. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მჟავა არეში კალიუმის ბიქრომატით მისი დაჟანგვისას წარმოიქმნება ძმარმჟავა და აცეტონი?
- 1) 1-პენტენი; 2) 2-მეთილ-1-ბუტენი; 3) 2-მეთილ-2-ბუტენი; * 4) 2-პენტენი.
318. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მისი ოზონოლიზით მიიღება მხოლოდ ეთანალი?
- 1) 1-ბუტენი; 2) 2-ბუტენი; * 3) 2-მეთილპროპენი; 4) პროპენი.
319. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მისი ოზონოლიზით მიიღება მეთანალი და ეთანალი?
- 1) 1-ბუტენი; 2) 2-ბუტენი; 3) 2-მეთილპროპენი; 4) პროპენი. *
320. როგორია ალკენის აღნაგობა, თუ მისი ოზონოლიზით მიიღება მხოლოდ პროპანონი?
- 1) 2-მეთილ-2-ბუტენი; 2) 2,3-დიმეთილ-2-ბუტენი; *
3) 2-მეთილ-1-ბუტენი; 4) 2,3-დიმეთილ-1-ბუტენი.

321. ვისი წესით ხორციელდება 1-ბუტენის ჰიდრობრომირება?
 1) ელტეკოვის; 2) ჩარგაფის; 3) ჰიუკელის; 4) მარკოვნიკოვის. *
322. ვისი წესით ხორციელდება 2-მეთილ-2-ბუტენის ჰიდრობრომირება?
 1) ელტეკოვის; 2) ჩარგაფის; 3) ჰიუკელის; 4) მარკოვნიკოვის. *
323. ვისი წესით ხორციელდება ალკენების ჰიდროჰალოგენირება?
 1) ელტეკოვის; 2) ჩარგაფის; 3) ჰიუკელის; 4) მარკოვნიკოვის. *
324. რომელი რეაქცია წავა მარკოვნიკოვის წესის საწინააღმდეგოდ?
 1) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl} \rightarrow$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{HBr} \rightarrow$;
 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH} + \text{HCl} \rightarrow$; * 4) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow$.
325. ეთილენის ბრომიან წყალთან ურთიერთქმედების შედეგად მიიღება:
 1) $\text{CH}_2=\text{CHBr} + \text{HBr}$; 2) $\text{CH}_3-\text{CHBr}_2$; 3) $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$; * 4) $\text{CHBr}=\text{CHBr} + \text{H}_2$.
326. იოდწყალბადთან ეთილენის ურთიერთქმედებით მიიღება:
 1) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{I}_2$; 2) $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{I}$; * 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{I} + \text{H}_2$; 4) რეაქცია არ მიდის.
327. ტრიფთორპროპენის ბრომწყალბადთან ურთიერთქმედების რეაქციის ძირითადი პროდუქტია:
 1) $\text{CF}_2\text{Br}-\text{CH}=\text{CH}_2$; 2) $\text{CF}_3-\text{CHBr}-\text{CH}_3$; 3) $\text{CF}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Br}$; * 4) $\text{CHF}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Br}$.
328. რომელი ჰალოგენწყალბადი რეაგირებს ყველაზე აქტიურად 1-ბუტენთან?
 1) HI; * 2) HCl; 3) HBr; 4) HF.
329. რომელი ნაერთების ჰიდროჰალოგენირებისას იქნა აღმოჩენილი პეროქსიდური ეფექტი?
 1) ალკენების; * 2) ალკინების; 3) ალკადიენების; 4) ციკლოალკანების.
330. რომელი ნაერთის ჰიდრობრომირებისას აქვს ადგილი პეროქსიდურ ეფექტს?
 1) ბუტადიენის; 2) ბუტენის; * 3) ბუტინის; 4) ციკლობუტანის.
331. ჩამოთვლილი ჰალოგენებიდან რომელი არ ურთიერთქმედებს უშუალოდ ეთილენთან?
 1) ფთორი; 2) ქლორი; 3) ბრომი; 4) იოდი. *
332. რომელი მექანიზმით მიმდინარეობს ალკენების ჰიდრობრომირება პეროქსიდების თანაობისას?
 1) რადიკალური მიერთების; * 2) ელექტროფილური ჩანაცვლების;
 3) ნუკლეოფილური მიერთების; 4) ელექტროფილური მიერთების.
333. რომელი ნაერთების თანაობისას ხდება ალკენების ჰიდროჰალოგენირება მარკოვნიკოვის წესის საწინააღმდეგოდ?
 1) მინერალური მუავების; 2) ტუტეების;
 3) პეროქსიდების; * 4) ჰიპოქლორიტების.
334. ეთილენის მოლეკულაში რომელი ჯგუფის ჩანაცვლებისას განხორციელდება ჰიდროჰალოგენირება მარკოვნიკოვის წესის საწინააღმდეგოდ?
 1) $-\text{OH}$; 2) $-\text{NH}_2$; 3) $-\text{CH}_3$; 4) $-\text{COOH}$; *
335. ეთილენის სულფირების შედეგად მიიღება:
 1) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{SO}_3\text{H} + \text{H}_2\text{O}$; 2) $\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH} + \text{SO}_3$; 3) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OSO}_3\text{H}$; * 4) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH} + \text{SO}_2$.
336. კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარით რომელი ნაერთების დაჟანგვისას მიიღება გლიკოლები?
 1) ალკენების; * 2) ალკინების; 3) არენების; 4) ალდეჰიდების.
337. კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარით რომელი ნაერთების დაჟანგვისას მიიღება დიოლები?
 1) ალკენების; * 2) ალკინების; 3) არენების; 4) ალდეჰიდების.
338. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომელი იწვის ცისფერი ალით?
 1) მეთანი; * 2) ეთილენი; 3) აცეტილენი; 4) ბენზოლი.
339. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომელი იწვის მნათი ალით?
 1) მეთანი; 2) ეთილენი; * 3) აცეტილენი; 4) ბენზოლი.
340. ჩამოთვლილი ალკენებიდან რომელი არსებობს π -დიასტერეომერების სახით?
 1) 2-პენტენი; * 2) 2-მეთილ-1-ბუტენი;
 3) 2-მეთილ-2-ბუტენი; 4) 1-პენტენი.
341. რომელი რეაქციით შეიძლება ალკენებში ორმაგი ბმის მდებარეობის დადგენა?
 1) ძალზე ძლიერი მუანგავეებით დაჟანგვით; * 2) ალდგენით;
 3) ჰიდროჰალოგენირებით; 4) ჰალოგენირებით.
342. რომელი კატალიზატორი არ გამოიყენება ალკენების ჰიდრირებისას?
 1) Pt; 2) Pd; 3) Ni; 4) Li. *
343. როგორი ტიპის ნაერთია პოლიეთილენი?

- 1) ნაჯერი, დაბალმოლეკულური; 2) უჯერი, დაბალმოლეკულური;
 3) ნაჯერი, მაღალმოლეკულური; * 4) უჯერი, მაღალმოლეკულური.
 344. როგორი ტიპის ნაერთია პოლიპროპილენი?
 1) ნაჯერი, დაბალმოლეკულური; 2) უჯერი, დაბალმოლეკულური;
 3) ნაჯერი, მაღალმოლეკულური; * 4) უჯერი, მაღალმოლეკულური.
 345. 2-ბუტენის პოლიმერიზაციით მიღებული ნაერთის აღნაგობა შეიძლება გამოისახოს ფორმულით:



346. ალკადიენების ზოგადი ფორმულაა:

- 1) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$; 2) C_nH_{2n} ; 3) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$; * 4) $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$;
 347. დივინილში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
 1) sp; 2) sp^2 ; * 3) sp^3 ; 4) sp^3d ;

348. ნახშირწყალბადების რომელ კლასს მიეკუთვნება ალენი?

- 1) ალკანებს; 2) ალკენებს; 3) არენებს; 4) ალკადიენებს. *

349. ნახშირწყალბადების რომელ კლასს მიეკუთვნება იზოპრენი?

- 1) ალკანებს; 2) ალკენებს; 3) არენებს; 4) ალკადიენებს. *

350. ნახშირწყალბადების რომელ კლასს მიეკუთვნება დივინილი?

- 1) ალკანებს; 2) ალკენებს; 3) არენებს; 4) ალკადიენებს. *

351. რომელი დიენური ნახშირწყალბადის სახელწოდებაა ალენი?

- 1) პროპადიენის; * 2) 1,2-ბუტადიენის; 3) 1,3-ბუტადიენის; 4) 2-მეთილ-1,3-ბუტადიენის.

352. რომელი დიენური ნახშირწყალბადის სახელწოდებაა იზოპრენი?

- 1) პროპადიენის; 2) 1,2-ბუტადიენის;
 3) 1,3-ბუტადიენის; 4) 2-მეთილ-1,3-ბუტადიენის. *

353. რომელი ნახშირწყალბადის სახელწოდებაა ალენი?

- 1) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$; * 2) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; 4) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$.

354. რომელი ნახშირწყალბადის სახელწოდებაა დივინილი?

- 1) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$; 2) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; * 4) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$.

355. რომელი ნახშირწყალბადის სახელწოდებაა იზოპრენი?

- 1) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$; 2) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; 4) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$. *

356. რომელი ნაერთიდან დაასინთეზა ლებედევმა 1,3-ბუტადიენი?

- 1) 1-ბუტანოლიდან; 2) 1-ბუტენიდან;
 3) 2-ბუტენიდან; 4) ეთანოლიდან. *

357. 2-მეთილ-1,3-ბუტადიენის იზომერია:

- 1) ციკლოპენტანი; 2) ციკლოპენტადიენი;
 3) მეთილციკლოპენტადიენი; 4) ციკლოპენტენი. *

358. ეთანოლის ერთდროული დეჰიდრირებითა და დეჰიდრატაციით მიიღება:

- 1) პროპადიენი; 2) 1,2-ბუტადიენი;
 3) 1,3-ბუტადიენი; * 4) 2-მეთილ-1,3-ბუტადიენი.

359. ბუტადიენის ჰიდროჰალოგენირებისას წარმოიქმნება:

- 1) მხოლოდ 1,2-მიერთების პროდუქტი; 2) მხოლოდ 1,3-მიერთების პროდუქტი;
 3) მხოლოდ 1,4-მიერთების პროდუქტი; 4) როგორც 1,2-, ისე 1,4-მიერთების პროდუქტი. *

360. დივინილის ჰიდრატაციით არ წარმოიქმნება:

- 1) 3-ბუტენ-2-ოლი; 2) 2-ბუტენ-1-ოლი; 3) 2,3-ბუტანდიოლი; 4) 3-ბუტენ-1-ოლი. *

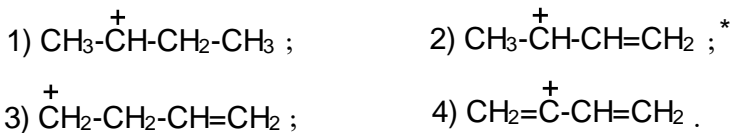
361. დივინილის ჰიდროჰალოგენირებით არ წარმოიქმნება:

- 1) 3-ქლორ-1-ბუტენი; 2) 4-ქლორ-1-ბუტენი; * 3) 1-ქლორ-2-ბუტენი; 4) 2,3-დიქლორბუტანი.

362. დივინილი 1,2-ბუტადიენისგან განსხვავდება:

- 1) მოლეკულაში ნახშირბადატომების რიცხვით; 2) მოლეკულური მასით;
 3) ნახშირბადული ჯაჭვის განშტოებით; 4) ორმაგი ბმების მდებარეობით. *

363. დივინილის ჰიდროქლორირების რეაქციაში ინტერმედიატია:



364. 2-მეთილბუტანის დეჰიდრირებით მიიღება:

- 1) დივინილი; 2) იზოპრენი; * 3) 2-პენტენი; 4) 2-ბუტენი.

365. რომელი ნაერთის დეჰიდრატივითაა შესაძლებელი დივინილის მიღება?

- 1) 1,2-ბუტანდიოლის; 2) 1,3-ბუტანდიოლის; 3) 1,4-ბუტანდიოლის; * 4) 2-ბუტანოლის.

366. რომელი ნაერთის დეჰიდრატივითაა შესაძლებელი იზოპრენის მიღება?

- 1) 3-მეთილ-1,3-ბუტანდიოლის; * 2) 2-მეთილ-1,3-ბუტანდიოლის;

- 3) 3-მეთილ-1,2-ბუტანდიოლის; 4) 2-მეთილ-1,2-ბუტანდიოლის.

367. რომელი ნაერთის დეჰიდრატივითაა შესაძლებელი 1,3-ბუტადიენის მიღება?

- 1) 1,2-ბუტანდიოლის; 2) 1,3-ბუტანდიოლის; 3) 1,4-ბუტანდიოლის; * 4) 2-ბუტანოლის.

368. რომელი ნაერთის დეჰიდრატივითაა შესაძლებელი 2-მეთილ-1,3-ბუტადიენის მიღება?

- 1) 3-მეთილ-1,3-ბუტანდიოლის; * 2) 2-მეთილ-1,3-ბუტანდიოლის;

- 3) 3-მეთილ-1,2-ბუტანდიოლის; 4) 2-მეთილ-1,2-ბუტანდიოლის.

369. რომელი ნაერთის დეჰიდრირებით მიიღება იზოპრენი?

- 1) ბუტანის; 2) 2-მეთილპროპანის; 3) 2-მეთილბუტანის; * 4) პენტანის.

370. რომელი ნაერთის დეჰიდრირებით მიიღება დივინილი?

- 1) ბუტანის; * 2) 2-მეთილპროპანის; 3) 2-მეთილბუტანის; 4) პენტანის.

371. ვის სახელს ატარებს დივინილის სინთეზის რეაქცია?

- 1) ვიურცის; 2) კოლბეს; 3) ლებელდეს; * 4) კუჩეროვის.

372. რომელი ნაერთების პოლიმერიზაციით მიიღება სინთეზური კაუჩუკი?

- 1) ალკენების; 2) ალკადიენების; * 3) ალკინების; 4) არენების.

373. მაღალ ტემპერატურებზე 1,3-ბუტადიენის ჰალოგენირებისას, ძირითადად, მიიღება:

- 1) 1,2-მიერთების პროდუქტი; 2) 1,3-მიერთების პროდუქტი;

- 3) 1,4-მიერთების პროდუქტი; * 4) 2,4-მიერთების პროდუქტი.

374. მაღალ ტემპერატურებზე 1,3-ბუტადიენის ჰიდროჰალოგენირებისას, ძირითადად, მიიღება:

- 1) 1,2-მიერთების პროდუქტი; 2) 1,3-მიერთების პროდუქტი;

- 3) 1,4-მიერთების პროდუქტი; * 4) 2,4-მიერთების პროდუქტი.

375. შეუღლებული დიენები მონაწილეობს:

- 1) ვიურც-ფიტიგის რეაქციაში; 2) დილს-ალდერის რეაქციაში; *

- 3) კიუნერ-ვოლფის რეაქციაში; 4) ფრიდელ-კრაფტსის რეაქციაში.

376. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომელი მონაწილეობს ციკლომერების რეაქციაში?

- 1) ალკანები; 2) ალკადიენები; * 3) არენები; 4) ციკლოალკანები.

377. 3,3-დიმეთილ-1-პენტინის შედგენილობა შეესაბამება ზოგად ფორმულას:

- 1) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$; 2) C_nH_{2n} ; 3) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$; * 4) $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$;

378. აცეტილენში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:

- 1) sp ; * 2) sp^2 ; 3) sp^3 ; 4) sp^3d ;

379. ეთილაცეტილენის მოლეკულაში ყველა ნახშირბადატომის მიერ წარმოქმნილი ჰიბრიდული ორბიტალების ჯამური რიცხვია:

- 1) 9; 2) 12; * 3) 14; 4) 16.

380. მინიმუმ რამდენი ნახშირბადატომის შემცველ ალკინს შეიძლება ჰქონდეს განშტოებული აღნაგობა?

- 1) 4; 2) 5; * 3) 6; 4) 7.

381. პროპინში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:

- 1) sp^3 და sp ; * 2) sp^3 და sp^2 ; 3) sp^2 და sp^3 ; 4) მხოლოდ sp^3 .

382. რომელი ნახშირწყალბადი შეიცავს სხვადასხვა ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში მყოფ ნახშირბადის ატომებს?

- 1) ციკლოპროპანი; 2) 2-მეთილბუტანი; 3) ეთინი; 4) პროპინი. *

383. იზომერიის ჩამოთვლილი სახეებიდან რომელია დამახასიათებელი ალკინებისათვის?

- 1) გეომეტრიული; 2) ჯერადი ბმის მდებარეობის; * 3) ოპტიკური; 4) არცერთი.

384. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომლისთვის არის დამახასიათებელი გეომეტრიული იზომერია?

- 1) ალკენებისათვის; * 2) ალკინებისათვის; 3) არენებისათვის; 4) არცერთისთვის.
385. სამმაგი ბმის შემცველი რამდენი იზომერის სახით გვხვდება C_4H_6 შედგენილობის ალკინი?
1) 1; 2) 2; * 3) 3; 4) 4.
386. რომელი ნახშირწყალბადის რადიკალია პროპარგილი?
1) პროპანის; 2) პროპენის; 3) პროპინის; * 4) ციკლოპროპანის.
387. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის დუდილის ტემპერატურაა ყველაზე მაღალი?
1) ბუტანი; 2) ბუტენი; 3) 1-ბუტინი; 4) 2-ბუტინი. *
388. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან რომელი შედის უფრო ადვილად ელექტროფილური მიერთების რეაქციებში?
1) პენტანი; 2) პენტენი; * 3) პენტინი; 4) ციკლოპენტანი.
389. მეთანის გასუფთავება აცეტილენისაგან შეუძლებელია ნარევს:
1) ბრომიან წყალში გატარებით;
2) ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნარში გატარებით; *
3) ტუტის ხსნარში გატარებით;
4) კალიუმის პერმანგანატის ხსნარში გატარებით.
390. აცეტილენის განსხვავება პროპენისაგან შეიძლება:
1) წვის ხასიათის მიხედვით; * 2) ბრომიანი წყლის გაუფერულების უნარის მიხედვით;
3) კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარის გაუფერულების უნარის მიხედვით; 4) ლაკმუსით.
391. აცეტილენი ეთილენისაგან განსხვავდება:
1) კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარის გაუფერულების უნარით;
2) გაუფერულებული იოდის ხსნარის რაოდენობით; *
3) ჩვეულებრივ პირობებში აგრეგატული მდგომარეობით; 4) შეფერილობით.
392. რომელი ნაერთები აუფერულებს კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარს?
1) პროპანი და პროპენი; 2) ეთენი და ეთინი; *
3) ეთანი და ციკლოპექსანი; 4) ეთილენი და ბენზოლი.
393. რომელი ნაერთები აუფერულებს ბრომიან წყალს?
1) პროპანი და პროპენი; 2) ეთენი და ეთინი; *
3) ეთანი და ციკლოპექსანი; 4) ეთილენი და ბენზოლი.
394. $CH_2=CH-C\equiv CH + Br_2$ განტოლებით მიმდინარე რეაქციის პროდუქტია:
1) $CH_2=CH-CHBr=CHBr$; 2) $CH_2Br-CHBr-C\equiv CH$; *
3) $CHBr=CH-C\equiv CH$; 4) $CH_2=CH-C\equiv CBr$.
395. ელტეკოვის წესის მიხედვით ხორციელდება ენოლების:
1) ჰიდრირება; 2) ჰიდრატაცია; 3) ჰიდროჰალოგენირება; 4) იზომერიზაცია. *
396. კუჩეროვის რეაქციით ხორციელდება ალკინების:
1) ჰიდრირება; 2) ჰიდრატაცია; 3) ჰიდროჰალოგენირება; * 4) ჟანგვა.
397. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის ჰიდრატაციით მიიღება კეტონი?
1) ეთინი; 2) ეთენი; 3) პროპენი; 4) პროპინი. *
398. ჩამოთვლილი იონებიდან რომლის თანაობისას ხორციელდება კუჩეროვის რეაქცია?
1) Ag^+ ; 2) Hg^{2+} ; * 3) Cu^{2+} ; 4) არცერთის.
399. ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან რეაგირებს:
1) ნებისმიერი ალკენი; 2) ნებისმიერი ალკინი;
3) ტერმინალური ალკენი; 4) ტერმინალური ალკინი. *
400. ჩამოთვლილი ალკინებიდან ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან რეაგირებს:
1) 1-ჰექსინი; * 2) 2-ჰექსინი; 3) 3-ჰექსინი; 4) ყველა.
401. ჩამოთვლილი ნახშირწყალბადებიდან ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან რეაგირებს:
1) $CH_2=CH-CH=CH_2$; 2) $CH_2=CH-CH_3$; 3) $CH_3-C\equiv C-CH_3$; 4) $CH_3-CH_2-C\equiv CH$. *
402. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნახშირწყალბადისათვის არის დამახასიათებელი C-H მუავური თვისებები?
1) პროპანისათვის; 2) პროპენისათვის; 3) პროპინისათვის; * 4) არცერთისათვის.
403. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნახშირწყალბადისათვის არის დამახასიათებელი C-H მუავური თვისებები?
1) $CH_2=CH-CH=CH_2$; 2) $CH_2=CH-CH_3$; 3) $CH_3-C\equiv C-CH_3$; 4) $CH_3-CH_2-C\equiv CH$. *
404. ნატრიუმის აცეტილენიდი მიიღება აცეტილენის ურთიერთქმედებით თხევად ამიაკში გახსნით:

- 1) ნატრიუმთან; 2) ნატრიუმის ჰიდროქსიდთან; 3) ნატრიუმის ქლორიდთან; 4) ნატრიუმის ამიდთან. *
405. რომელ ნაერთთან არ ურთიერთქმედებს 1-ბუტინი?
- 1) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$; 2) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$; * 3) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$; 4) $\text{H}_2\text{O} (\text{Hg}^{2+})$.
406. რა რაოდენობის (მოლეკულებში) წყალბადია საჭირო 3 მოლი პროპინის სრული აღდგენისათვის?
- 1) 2; 2) 4; 3) 6; * 4) 8.
407. აცეტილენის ჰიდრობრომირებისას წარმოიქმნება:
- 1) $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2$; 3) $\text{CHBr}_2-\text{CH}_3$; * 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Br}$.
408. თხევად ამიაკში გახსნილ ჭარბ ნატრიუმის ამიდთან აცეტილენის რეაგირებისას მიიღება:
- 1) $\text{Na}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{NH}_2$; 2) $\text{Na}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{Na}$; * 3) $\text{Na}-\text{CH}=\text{CH}-\text{Na}$; 4) $\text{H}_2\text{N}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{NH}_2$.
409. ეთინის დიმერიზაციის რეაქციის პროდუქტია:
- 1) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{H} + \text{H}_2$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$; * 3) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$; 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$.
410. 2:1 თანაფარდობით აღებული ბრომწყალბადისა და 1-ბუტინის ურთიერთქმედების ძირითადი პროდუქტია:
- 1) 1,2-დიბრომბუტანი; 2) 1,3-დიბრომბუტანი; 3) 1,1-დიბრომბუტანი; 4) 2,2-დიბრომბუტანი. *
411. 1-ბუტინისა და 2-ბუტინის განსხვავება შეიძლება
- 1) ბრომიანი წყლით; 2) კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარით;
- 3) ვერცხლის ოქსიდის ამიაკური ხსნარით; * 4) ლაკმუსის სპირტხსნარით.
412. თანაბარი მასით აღებული რომელი ნახშირწყალბადის წვისას წარმოიქმნება ყველაზე მცირე მოცულობის ნახშირბადის დიოქსიდი?
- 1) ეთინი; 2) ეთენი; 3) ეთანი; * 4) მეთანი.
413. ალკინი არ წარმოიქმნება:
- 1) 1,2-დიქლორპროპანის თუთიასთან ურთიერთქმედებით;
- 2) მეთანის გახურებისას 1500°C ტემპერატურაზე;
- 3) ეთილენის გატარებით გახურებული პლატინის ზედაპირზე;
- 4) 1,2-დიქლორპროპანის ურთიერთქმედებით კალიუმის ტუტის სპირტხსნართან. *
414. რომელი ნაერთი მიიღება აცეტილენის უახლოესი ჰომოლოგის ტრიმერიზაციით?
- 1) მეტა-ქსილოლი; 2) 1,2,3-ტრიმეთილბენზოლი;
- 3) 1,3,5-ტრიმეთილბენზოლი; * 4) პროპილბენზოლი.
415. ბენზოლი მიიღება აცეტილენის:
- 1) დიმერიზაციით; 2) ტრიმერიზაციით; * 3) ტეტრამერიზაციით; 4) პოლიმერიზაციით.
416. ოზონით რომელი ალკინის დაჟანგვისას მიიღება მხოლოდ ნახშირბადის დიოქსიდი?
- 1) ეთინი; * 2) პროპინი; 3) 1-ბუტინი; 4) 2-ბუტინი.
417. რომელი ნაერთი არ რეაგირებს ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან?
- 1) 1-ბუტინი; 2) 2-ბუტინი; * 3) 3-მეთილ-1-პენტინი; 4) მეთილაცეტილენი.
418. ოზონით რომელი ნაერთის დაჟანგვისას არ მიიღება ნახშირბადის დიოქსიდი?
- 1) 2-ბუტინი; * 2) პროპინი; 3) ეთინი; 4) 3-მეთილ-1-პექსინი.
419. ოზონით რომელი ნაერთის დაჟანგვისას მიიღება ნახშირბადის დიოქსიდი?
- 1) ნებისმიერი ალკანის; 2) ნებისმიერი ალკენის;
- 3) ნებისმიერი ალკინის; 4) ტერმინალური ალკინის. *
420. ოზონით რომელი ნაერთის დაჟანგვისას მიიღება მხოლოდ ეთანმჟავა?
- 1) ეთინი; 2) პროპინი; 3) 2-ბუტინი; * 4) 1-ბუტინი.
421. 2-ბუტინის ოზონით დაჟანგვისას მიიღება:
- 1) $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}_3$; 2) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$; 3) CH_3-COOH ; * 4) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$.
422. კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარით აცეტილენის დაჟანგვისას წარმოიქმნება:
- 1) ეთანოლი; 2) ეთანალი; 3) ეთანმჟავა; 4) ეთანდიმჟავა. *
423. ვინილაცეტილენი წარმოიქმნება აცეტილენის:
- 1) რეაგირებით ვინილის სპირტთან; 2) რეაგირებით ეთილენთან;
- 3) რეაგირებით დივინილთან; 4) დიმერიზაციით. *
424. აცეტილენის დიმერიზაციით მიიღება:
- 1) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$; * 4) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$.
425. ეთილენისა და აცეტილენის განსხვავება შესაძლებელია:
- 1) ბრომიანი წყლით; 2) ვერცხლის ოქსიდის ამიაკური ხსნარით; *
- 3) ქლორწყალბადით; 4) კალიუმის პერმანგანატის ხსნარით.
426. რომელი რეაგენტით შეიძლება 2-ბუტინის გამოყოფა 1-ბუტინთან მისი ნარევიდან?
- 1) ბრომწყალბადი; 2) წყალბადი; 3) ბრომიანი წყალი;

4) ვერცხლის ოქსიდის ამიაკური ხსნარი.*

427. ქვემოთ ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლით შეიძლება 2-ბუტინიდან 1-ბუტინის მოცილება?

- 1) Br₂; 2) HBr; 3) [Ag(NH₃)₂]OH; * 4) არცერთით.

428. რომელი ნაერთის ამიაკურ ხსნარში გატარებისას წარმოიქმნება აცეტილენი?

- 1) მხოლოდ სპილენძ(II)-ის ქლორიდის; 2) მხოლოდ სპილენძ(I)-ის ქლორიდის;
3) მხოლოდ ვერცხლის ოქსიდის; 4) როგორც ვერცხლის ოქსიდის, ისე სპილენძ(I)-ის ქლორიდის.*

429. აცეტილენის ურთიერთქმედებით ეთანოლთან ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას მიიღება:

- 1) ვინილმეთილეთერი; * 2) დივინილეთერი; 3) დიმეთილეთერი; 4) ვინილფორმატი.

430. ვინილმეთილეთერი მიიღება ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას აცეტილენის ურთიერთქმედებით:

- 1) ეთანოლთან; * 2) მეთანოლთან; 3) დივინილთან; 4) ვინილის სპირტთან.

431. აცეტილენის ურთიერთქმედებით ფენოლთან ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას მიიღება:

- 1) ვინილფენილეთერი; * 2) დივინილეთერი; 3) დიფენილეთერი; 4) ვინილფორმატი.

432. ვინილფენილეთერი მიიღება ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას აცეტილენის ურთიერთქმედებით:

- 1) ფენოლთან; * 2) მეთანოლთან; 3) დივინილთან; 4) ვინილის სპირტთან.

433. აცეტილენის ურთიერთქმედებით ციანწყალბადმჟავასთან ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას მიიღება:

- 1) ვინილამინი; 2) აცეტონიტრილი; 3) აკრილონიტრილი; * 4) ვინილამიდი.

434. აკრილონიტრილი მიიღება ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას აცეტილენის ურთიერთქმედებით:

- 1) ციანწყალბადმჟავასთან; * 2) აკრილმჟავასთან; 3) ვინილამინთან; 4) აზოტმჟავასთან.

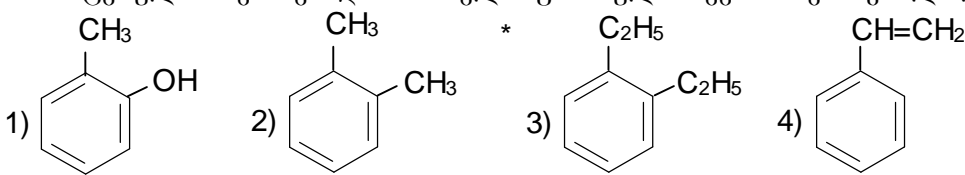
435. ვერცხლისწყალ(II)-ის იონების თანაობისას აცეტილენის რომელ რეაგენტთან ურთიერთქმედებით მიიღება აკრილონიტრილი?

- 1) HNO₂; 2) HNO₃; 3) HCN; * 4) H₂N-NH₂.

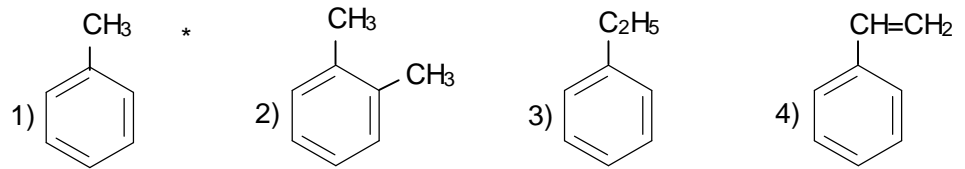
436. რომელი ნაერთის პოლიმერიზაციით მიღებული პროდუქტია ცნობილი პრეპარატ ვინილინის სახით?

- 1) CH₂=CH-OCOCH₃; 2) CH₂=CH-CN; 3) CH₂=CH-OC₄H₉; * 4) CH₂=CH-OCH₃.

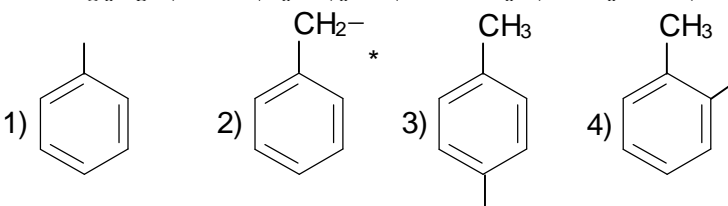
437. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ფორმულა შეესაბამება ქსილოლს?

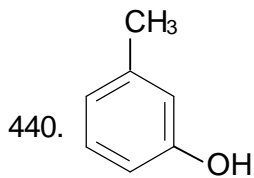


438. მოცემული ნაერთებიდან რომელი ფორმულა შეესაბამება ტოლუოლს?



439. მოცემული რადიკალებიდან რომელია ბენზილი?

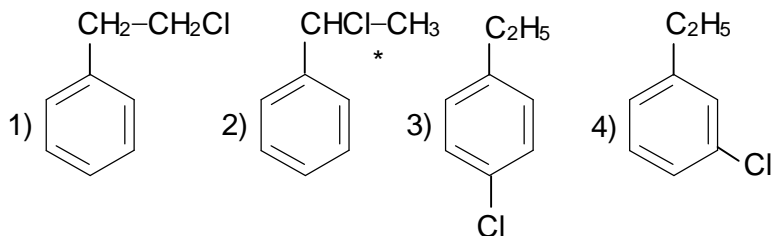




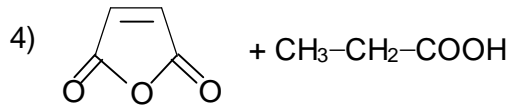
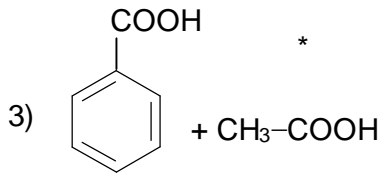
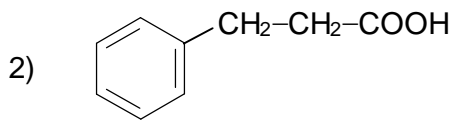
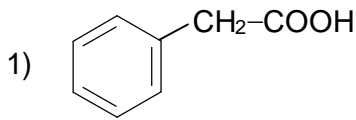
ნაერთის ყველაზე სწორი სახელწოდებაა:

- 1) 3-მეთილჰიდროქსიბენზოლი; 2) 3-ჰიდროქსიტოლუოლი;
 3) 3-მეთილფენოლი; * 4) 3-ჰიდროქსიფენილმეთანი.
 441. რომელ ნახშირწყალბადშია ნახშირბადის მასური წილი ისეთივე, როგორიც ბენზოლში?
 1) ციკლოპენტადიენში; 2) დივინილაცეტილენში; * 3) ნაფთალინში; 4) ციკლოჰექსანში.
 442. ბენზოლში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
 1) sp; 2) sp²; * 3) sp³; 4) sp³d;
 443. ტოლუოლის მოლეკულაში ატომთა შორის ბმების დამყარებაში მონაწილე ჰიბრიდული ორბიტალების რიცხვია:
 1) 16; 2) 22; * 3) 28; 4) 36.
 444. ბენზოლიდან ტოლუოლის მიღება შესაძლებელია:
 1) კუჩეროვის რეაქციით; 2) ფრიდელ-კრაფტსის რეაქციით; *
 3) ჩინიბაბინის რეაქციით; 4) კონოვალოვის რეაქციით.
 445. რომელი ნაერთის ტრიმერიზაციით მიიღება სიმეტრიული ტრიეთილბენზოლი?
 1) მეთილაცეტილენი; 2) ეთილაცეტილენი; *
 3) აცეტილენი; 4) პროპილაცეტილენი.
 446. რომელი ნაერთის ტრიმერიზაციით მიიღება 1,3,5-ტრიმეთილბენზოლი?
 1) პროპინის; * 2) 1-ბუტინის; 3) 2-ბუტინის; 4) 1-ჰექსინის.
 447. რომელი ჰალოგენი არ ურთიერთქმედებს უშუალოდ ბენზოლთან?
 1) ფთორი; 2) ქლორი; 3) ბრომი; 4) იოდი. *
 448. ჩამოთვლილი არენებიდან რომლის ნიტრირებით მიიღება ტროტილი?
 1) ბენზოლის; 2) დიმეთილბენზოლის; 3) ეთილბენზოლის; 4) არცერთის. *
 449. ტროტილი მიიღება ტოლუოლის:
 1) ნიტროზირებით; 2) ნიტრირებით; * 3) სულფირებით; 4) აცეტილირებით.
 450. რა ტიპის რეაქციებია არენებისათვის ყველაზე უფრო დამახასიათებელი?
 1) მიერთების; 2) ჩანაცვლების; * 3) ჟანგვის; 4) მოხლეჩის.
 451. რა პირობებში ხდება ბენზოლიდან ბრომბენზოლის მიღება:
 1) Br₂ (hv); 2) Br₂ (H₂O); 3) Br₂ (H⁺); 4) Br₂ (FeBr₃); *

452. $C_6H_5-C_2H_5 + Cl_2 \xrightarrow{h\nu}$ რეაქციის ყველაზე უფრო სააღბათო პროდუქტია:



453. ბენზოლის ქლორირებისას სინათლეზე მიიღება:
 1) ქლორბენზოლი; 2) 1,2,3-ტრიქლორბენზოლი;
 3) 1,3,5-ტრიქლორბენზოლი; 4) ჰექსაქლორანი. *
 454. ბენზოლის განსხვავება იზოოქტანისაგან შესაძლებელია:
 1) წვის ხასიათის მიხედვით; * 2) ბრომიანი წყლის გაუფერულების უნარის მიხედვით;
 3) კალიუმის პერმანგანატის წყალხსნარის გაუფერულების უნარის მიხედვით; 4) ლაკმუსით.
 455. მუავა არეში კალიუმის პერმანგანატით პროპილბენზოლის დაჟანგვის ორგანული პროდუქტებია:



456. გატერმან-კოხის მიხედვით ბენზოლის ფორმილირებაში არ მონაწილეობს:

- 1) ნახშირბადის მონოქსიდი; 2) ფორმალდეჰიდი; *
 - 3) ქლორწყალბადი; 4) ბენზოლი.
457. გატერმან-კოხის მიხედვით რომელი ოქსიდი მონაწილეობს ბენზოლის ფორმილირებაში?
- 1) ნახშირბადის მონოქსიდი; *
 - 2) ნახშირბადის დიოქსიდი;
 - 3) გოგირდის დიოქსიდი; 4) გოგირდის ტროქსიდი.
458. რა ტიპის კატალიზატორია საჭირო ბენზოლის მონოჰალოგენირებისას?
- 1) ნებისმიერი მძიმე მეტალი; 2) ლუისის მჟავა; *
 - 3) არენიუსის მჟავა; 4) ბრენსტედის მჟავა;
459. ვანადიუმ(V)-ის ოქსიდის თანაობისას მაღალ ტემპერატურაზე უანგბადით რომელი არენის დაუანგვისას მიიღება მაღეინის ანჰიდრიდი?
- 1) ბენზოლის; *
 - 2) ტოლუოლის; 3) ეთილბენზოლის; 4) ქსილოლის.
460. ჩამოთვლილებიდან რომელ რეაქციას იყენებენ არომატული ბირთვის რომელიმე მდგომარეობის დასაცავად?
- 1) ნიტრირებას; 2) ჰალოგენირებას; 3) სულფირებას; *
 - 4) ჰიდრირებას.
461. ჩამოთვლილებიდან რომელი მჟავას ანჰიდრიდი მიიღება ბენზოლის დაუანგვისას მაღალ ტემპერატურაზე ვანადიუმ(V)-ის ოქსიდის თანაობისას?
- 1) მალონმჟავას; 2) ბენზომჟავას; 3) პექსანმჟავას; 4) არცერთის. *
462. რომელი მჟავას ანჰიდრიდი მიიღება ვანადიუმ(V)-ის ოქსიდის თანაობისას მაღალ ტემპერატურაზე ბენზოლის დაუანგვისას?
- 1) C₆H₅COOH; 2) HOOC-CH=CH-COOH; *
 - 3) C₆H₄(COOH)₂; 4) HOOC-CH₂-CH₂-COOH.
463. ქვემოთჩამოთვლილთაგან ბენზოლზე რომელი რეაგენტის მოქმედებით მიიღება ბენზოლსულფომჟავა?
- 1) კონცენტრირებული აზოტმჟავა; 2) ოლეუმი; *
 - 3) განზავებული გოგირდმჟავა; 4) გოგირდ(IV)-ის ოქსიდი.
464. ბენზოლიდან ეთილბენზოლის მიღება შეიძლება:
- 1) კუჩეროვის რეაქციით; 2) ფრიდელ-კრაფტსის რეაქციით; *
 - 3) ჩინიბაბინის რეაქციით; 4) კონოვალოვის რეაქციით.
465. ბენზოლიდან ტოლუოლის მიღება შეიძლება:
- 1) კუჩეროვის რეაქციით; 2) ფრიდელ-კრაფტსის რეაქციით; *
 - 3) ჩინიბაბინის რეაქციით; 4) კონოვალოვის რეაქციით.
466. რამდენი ნახშირბადია მეტა-ქსილოლის შემადგენლობაში?
- 1) 6; 2) 7; 3) 8; *
 - 4) 9.
467. რამდენი ნახშირბადია პარა-ქსილოლის შემადგენლობაში?
- 1) 6; 2) 7; 3) 8; *
 - 4) 9.
468. რა როლს ასრულებს კონცენტრირებული გოგირდმჟავა ბენზოლის ნიტრირებისას მანიტრირებულ ნარევეში?
- 1) მხოლოდ კატალიზატორის; 2) როგორც კატალიზატორის, ისე წყალწამრთმევის; *
 - 3) მანიტრირებულ ნარევეში კონცენტრირებული გოგირდმჟავა არ შედის; 4) არანაირს.
469. რა პირობებში მიიღება ბენზოლიდან ციკლოჰექსანი?
- 1) ჰიდრირებით, კატალიზატორის თანაობისას; *
 - 2) დეჰიდროციკლიზაციით;
 - 3) ჰიდრატაციით, კატალიზატორის თანაობისას; 4) კატალიზური დაუანგვით;
470. რას უდრის ნახშირბადატომებს შორის არსებული ბმის სიგრძეები ბენზოლის ბირთვში?
- 1) სამი ბმის - 0.154 ნმ, სამის - 1.34 ნმ; 2) ყველა 0.134 ნმ;

3) ყველა 0.140 ნმ; * 4) სამი ბმის – 0.120 ნმ, სამის – 0.140 ნმ.

471. რა პირობებში მიიღება ტოლუოლიდან კალიუმის ბენზოატი?

- 1) ჟანგბადის გატარებით, მჟავა არეში;
- 2) კალიუმის ტუტის დამატებით;
- 3) ჟანგბადის გატარებით, ნეიტრალურ არეში;
- 4) კალიუმის პერმანგანატით დაჟანგვისას ნეიტრალურ არეში. *

472. რა პირობებში მიიღება ეთილბენზოლიდან კალიუმის ბენზოატი?

- 1) ჟანგბადის გატარებით, მჟავა არეში;
- 2) კალიუმის ტუტის დამატებით;
- 3) ჟანგბადის გატარებით, ნეიტრალურ არეში;
- 4) კალიუმის პერმანგანატით დაჟანგვისას ნეიტრალურ არეში. *

473. რომელი ნაერთის რადიკალს ეწოდება ბენზილი?

- 1) ბენზოლის; 2) ეთილბენზოლის; 3) მეთილბენზოლის; * 4) დიმეთილბენზოლის.

474. რამდენი ნახშირბადატომია ორთო-ქსილოლის შედგენილობაში sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში?

- 1) 2; 2) 6; * 3) 1; 4) 5.

475. რამდენი ნახშირბადატომია პარა-ქსილოლის შედგენილობაში sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში?

- 1) 2; 2) 6; * 3) 1; 4) 5.

476. რამდენი ნახშირბადატომია ორთო-ქსილოლის შედგენილობაში sp^3 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში?

- 1) 2; * 2) 6; 3) 1; 4) 5.

477. რამდენი ნახშირბადატომია პარა-ქსილოლის შედგენილობაში sp^3 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში?

- 1) 2; * 2) 6; 3) 1; 4) 5.

478. რამდენი მთლი ვყალბადია საჭირო 1 მთლი ვინილაცეტილენის სრული ჰიდრირებისათვის?

- 1) 1; 2) 2; 3) 3; * 4) 4.

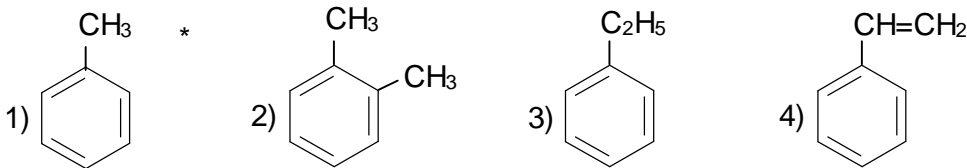
479. ბენზოლის რადიკალის სახელწოდებაა:

- 1) ვინილი; 2) პროპარგილი; 3) ფენილი; * 4) ბენზილი.

480. ბენზოლის სრული ჰიდრირების პროდუქტში ნახშირბადატომების ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:

- 1) sp^2 -; 2) sp^3 -; * 3) sp^2 - და sp^3 -; 4) sp -.

481. რომელი ნაერთის რადიკალია ბენზილი?



482. ბენზოსულფომჟავას დესულფირება ხდება მისი ურთიერთქმედებით:

- 1) წყალთან; 2) გადახურებულ წყლის ორთქლთან; *
- 3) წყალბადთან; 4) ნახშირბადის მონოქსიდთან.

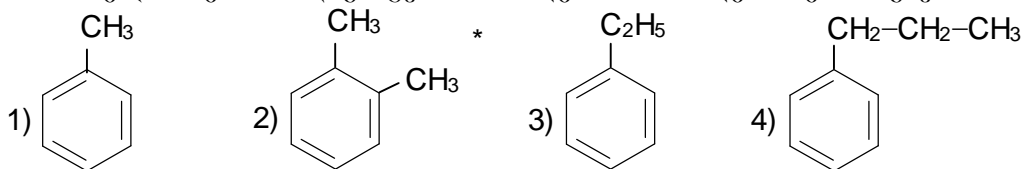
483. მაღელის ანჰიდრიდი მიიღება ბენზოლის დაჟანგვისას:

- 1) მაღალ ტემპერატურაზე; 2) მაღალ წნევაზე; 3) მაღალ ტემპერატურასა და წნევაზე;
- 4) მაღალ ტემპერატურაზე V_2O_5 -ის თანაობისას. *

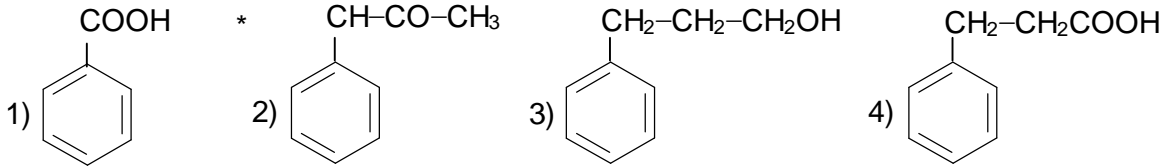
484. რომელი ნაერთის დაჟანგვისას მიიღება ორფუძიანი არომატული კარბონმჟავა?

- 1) ბენზოლის; 2) ტოლუოლის; 3) ქსილოლის; * 4) ეთილბენზოლის.

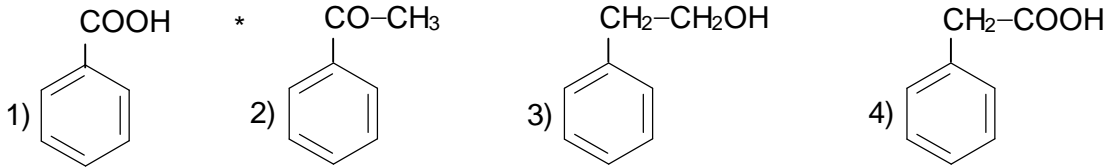
485. რომელი ნაერთის დაჟანგვისას მიიღება არ მიიღება ბენზომჟავა?



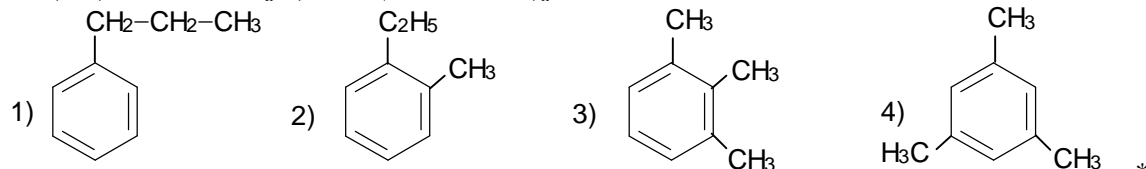
486. რომელი ნაერთი მიიღება პროპილბენზოლის დაჟანგვისას?



487. რომელი ნაერთი მიიღება ეთილბენზოლის დაჟანგვისას?



488. როგორია C_9H_{12} შედგენილობის არენის აღნაგობა, თუ მისი ქლორირებით შესაძლებელია მხოლოდ ორი მონოქლორნაწარმის მიღება?



489. როგორია ნახშირბადატომების ჰიბრიდიზაციის ტიპი ბენზოლში?

1) sp^2 ; * 2) sp^3 ; 3) sp^2 - და sp^3 ; 4) sp .

490. C_8H_{10} შედგენილობის იზომერული არენების რიცხვია:

1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *

491. ეთილბენზოლის იზომერია:

1) ტოლუოლი; 2) ქსილოლი; * 3) აცეტონი; 4) ყველა ზემოთ ჩამოთვლილი.

492. როგორია C_8H_{10} შედგენილობის ნაერთის აღნაგობა, თუ მისი ნიტრირებისას წარმოიქმნება მხოლოდ მონონიტრონაწარმი?

1) ეთილბენზოლი; 2) ორთო-ქსილოლი; 3) მეტა-ქსილოლი; 4) პარა-ქსილოლი. *

493. როგორია C_9H_{12} შედგენილობის ნახშირწყალბადის აღნაგობა, თუ კალიუმის პერმანგანატის ხსნარით მისი დაჟანგვისას წარმოიქმნება ბენზოტრიკარბონმჟავა, ხოლო $FeBr_3$ -ის თანაობისას ბრომირებისას – მხოლოდ ერთი მონობრომნაწარმი?

1) იზოპროპილბენზოლი; 2) 1,2,3-ტრიმეთილბენზოლი;
3) 1,2,4-ტრიმეთილბენზოლი; 4) 1,3,5-ტრიმეთილბენზოლი. *

494. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს არენებში ჩანაცვლების რეაქციები?

1) რადიკალური; 2) ელექტროფილური; * 3) ნუკლეოფილური; 4) იონური.

495. რომელი პროდუქტი წარმოიქმნება, უპირატესად, ნიტრობენზოლის ნიტრირებისას?

1) 1,2-დინიტრობენზოლი; 2) 1,3-დინიტრობენზოლი; *
3) 1,4-დინიტრობენზოლი; 4) 1,2,3-ტრინიტრობენზოლი.

496. რომელ რიგშია განლაგებული ნივთიერებები არომატული ბირთვის ნიტრირების რეაქციაში რეაქციისუნარიანობის ზრდის მიხედვით?

1) ბენზოლი, ნიტრობენზოლი, ტოლუოლი; 2) ნიტრობენზოლი, ბენზოლი, ტოლუოლი; *
3) ტოლუოლი, ბენზოლი, ნიტრობენზოლი; 4) ტოლუოლი, ნიტრობენზოლი; ბენზოლი.

497. თანაბარი მოლური თანაფარდობით აღებული ბენზოლისა და ბრომის ურთიერთქმედებით რკინა(III)-ის ბრომიდის თანაობისას მიიღება:

1) $C_6H_6Br_2$; 2) C_6H_5Br ; * 3) $C_6H_4Br_2$; 4) $C_6H_6Br_6$.

498. ქლორის რა მაქსიმალურ რაოდენობას შეუძლია რეაქციაში შესვლა 1 მოლ ტოლუოლთან სინათლეზე?

1) 1 მოლს; 2) 2 მოლს; 3) 3 მოლს; * 4) 4 მოლს.

499. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი აუფრულებს ბრომიან წყალს ყველაზე ადვილად?

1) ბენზოლი; 2) ვინილბენზოლი; 3) ალილბენზოლი; *
4) სამივე ნაერთი ერთნაირად რეაგირებს.

500. ნაფთალინის ჭარბ ბრომთან რეაგირებისას მიიღება:

1) 2-ბრომნაფთალინი; 2) 1,2-დიბრომნაფთალინი;

3) 1,3-დიბრომნაფთალინი; 4) 1,4-დიბრომნაფთალინი; *

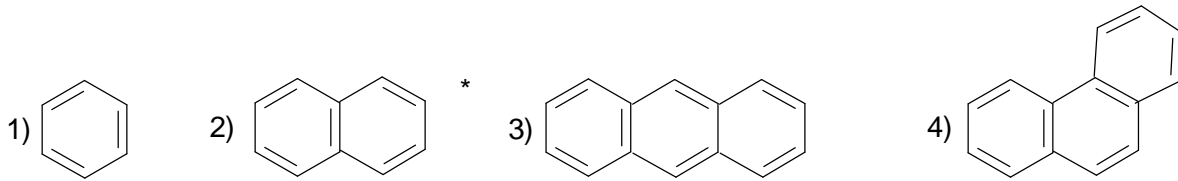
501. რომელი ნაერთის აღდგენის პროდუქტია ტეტრალინი?

1) 1,2,3-პროპანტრიოლის; 2) ერთირიტის; 3) ნაფთალინის; * 4) ქსილოლის.

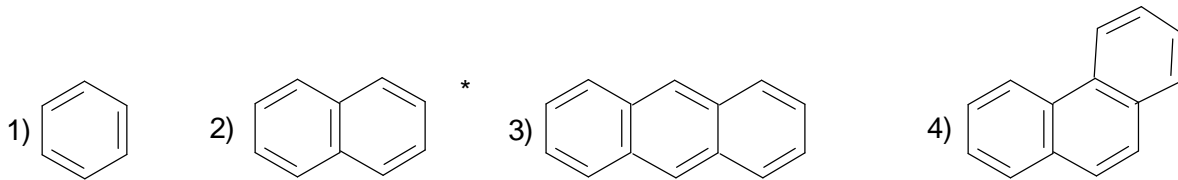
502. რომელი ნაერთის აღდგენის პროდუქტია დეკალინი?

1) დეცენის; 2) ერთირიტის; 3) ნაფთალინის; * 4) ქსილოლის.

503. რომელი ნაერთის აღდგენის პროდუქტია ტეტრალინი?



504. რომელი ნაერთის აღდგენის პროდუქტია დეკალინი?



505. ვანადიუმ(V)-ის ოქსიდის თანაობისას მაღალ ტემპერატურაზე ჟანგბადით ბენზოლის დაჟანგვისას მიიღება:

1) მალეინის ანჰიდრიდი; * 2) ფთალის ანჰიდრიდი;

3) ბენზოის ანჰიდრიდი; 4) ნაფთოქინონი.

506. ქრომ(VI)-ის ოქსიდით ნაფთალინის დაჟანგვისას წარმოიქმნება:

1) 1,2-ნაფთოქინონი; 2) 1,3-ნაფთოქინონი;

3) 1,4-ნაფთოქინონი; * 4) 1,6-ნაფთოქინონი.

507. ვანადიუმ(V)-ის ოქსიდის თანაობისას ჟანგბადით ნაფთალინის დაჟანგვისას მიიღება:

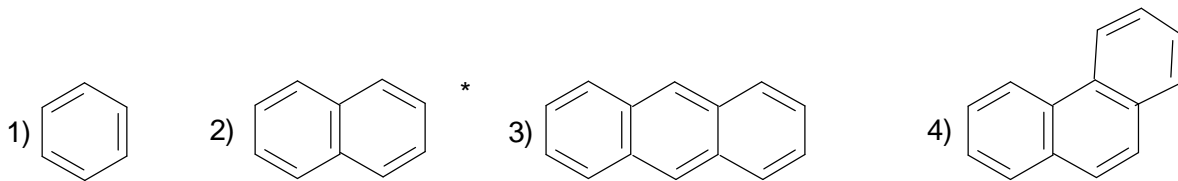
1) მალეინის ანჰიდრიდი; 2) ფთალის ანჰიდრიდი; *

3) ბენზოის ანჰიდრიდი; 4) ნაფთოქინონი.

508. რომელი ვიტამინის შემადგენლობაში გვხვდება ნაფთალინის ბირთვი?

1) A; 2) B; 3) C; 4) K. *

509. რომელი ნაერთის ბირთვი გვხვდება K ვიტამინის შედგენილობაში?



510. ორიენტაციის წესის მიხედვით I რიგის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:

1) ნიტრო-ჯგუფი; 2) კარბოქსილის ჯგუფი;

3) ამინო-ჯგუფი; * 4) ალდეჰიდის ჯგუფი.

511. ორიენტაციის წესის მიხედვით II რიგის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:

1) მეთილის ჯგუფი; 2) სულფო-ჯგუფი; * 3) ამინო-ჯგუფი; 4) ქლორის ატომი.

512. ორიენტაციის წესის მიხედვით II რიგის ჩამნაცვლებლებს მიეკუთვნება:

1) მეთილის ჯგუფი; 2) ჰიდროქსილის ჯგუფი; 3) ამინო-ჯგუფი; 4) ნიტრო-ჯგუფი. *

513. რომელ რიგშია განლაგებული მხოლოდ I რიგის ჩამნაცვლებლები?

1) -CH₃; 2) -Cl; 3) -NO₂; 4) -OH; 2) -C₂H₅; 2) -Br; 3) -CHO; 4) -NH₂;

3) -C₃H₇; 2) -OH; 3) -Cl; 4) -NH₂; * 4) -C₃H₇; 2) -OH; 3) -COOH; 4) -NH₂.

514. რომელ რიგშია განლაგებული მხოლოდ II რიგის ჩამნაცვლებლები?

1) -CH₃; 2) -Cl; 3) -NO₂; 4) -OH; 2) -C₂H₅; 2) -Br; 3) -CHO; 4) -NH₂;

3) -C₃H₇; 2) -OH; 3) -Cl; 4) -NH₂; 4) -NO₂; 2) -CHO; 3) -COOH; 4) -SO₃H. *

515. რომელ მდგომარეობებში ჩნდება ელექტრონული სიმკვრივის დეფიციტი, როცა ბენზოლის ბირთვში ჩამნაცვლებელია მეთილის ჯგუფი?

1) 1, 3, 5; * 2) 1, 2, 3; 3) 2, 4, 6; 4) 2, 4, 5.

553. ალკინის ურთიერთქმედებით ჭარბ ქლორწყალბადთან მიიღება:
- 1) იზოლირებული დიქლორალკანი; 2) ვიცინალური დიქლორალკანი;
 - 3) გემინალური დიქლორალკანი; * 4) ქლორალკენი.
554. ნიტროალკანები მიიღება ჰალოგენალკანების ურთიერთქმედებით:
- 1) ნატრიუმის ნიტრატთან; 2) ნატრიუმის ნიტრიტთან; *
 - 3) აზოტმჟავასთან; 4) ამიაკთან;
555. ქლორეთანის რომელ ნაერთთან ურთიერთქმედებით წარმოიქმნება ნიტროეთანი?
- 1) HNO_3 ; 2) NaNO_3 ; 3) NH_3 ; 4) NaNO_2 . *
556. დიჰალოგენალკანების ურთიერთქმედებით ტუტის სპირტსხნართან წარმოიქმნება:
- 1) ალკანები; 2) ალკენები; 3) ალკინები; * 4) ალკადიენები.
557. გემ-დიჰალოგენაწარმები წარმოიქმნება:
- 1) სპირტების ურთიერთქმედებით თიონილქლორიდთან;
 - 2) კარბონილური ნაერთების ურთიერთქმედებით ფოსფორ(V)-ის ჰალოგენიდებთან; *
 - 3) სპირტების ურთიერთქმედებით ფოსფორ(III)-ის ჰალოგენიდებთან;
 - 4) სპირტების ურთიერთქმედებით ფოსფორ(V)-ის ჰალოგენიდებთან.
558. კარბონილური ნაერთების ურთიერთქმედებით ფოსფორ(V)-ის ჰალოგენიდებთან წარმოიქმნება:
- 1) ვიც-დიჰალოგენაწარმები; 2) გემ-დიჰალოგენაწარმები; *
 - 3) მონოჰალოგენალკანები; 4) ვინილჰალოგენიდები.
559. ფოსფორ(V)-ის ქლორიდის რომელ ნაერთთან ურთიერთქმედებით წარმოიქმნება გემ-დიჰალოგენაწარმები?
- 1) სპირტებთან; 2) კარბონილურ ნაერთებთან; * 3) კარბონმჟავებთან; 4) ამინებთან.
560. ჩამოთვლილი ჰალოგენებიდან რომელთან წარმოქმნის ყველაზე მტკიცე ბმას ნახშირბადი?
- 1) ფთორი; * 2) ქლორი; 3) ბრომი; 4) იოდი.
561. ალკილჰალოგენიდების ურთიერთქმედებით ალკოქსიდებთან მიიღება:
- 1) რთული ეთერი; 2) მარტივი ეთერი; * 3) სპირტი; 4) კეტონი.
562. მარტივი ეთერები მიიღება ალკილჰალოგენიდების ურთიერთქმედებით:
- 1) სპირტებთან; 2) კარბონმჟავებთან;
 - 3) ალკოქსიდებთან; * 4) კარბონმჟავათა მარილებთან.
563. რომელი რეაქციით შეიძლება დიეთილეთერის მიღება?
- 1) ფრიდელ-კრაფტსის; 2) ჰოფმანის; 3) ვილიამსონის; * 4) ფინკელშტეინის.
564. რომელი რეაქციით ღებულბენ სიმეტრიულ მარტივ ეთერებს?
- 1) ფრიდელ-კრაფტსის; 2) ვილიამსონის; * 3) ჰოფმანის; 4) ფინკელშტეინის.
565. გრინიარის რეაქტივი მიიღება მაგნიუმის ურთიერთქმედებით:
- 1) სპირტებთან; 2) კარბონმჟავებთან; 3) ამინებთან; 4) ჰალოგენალკანებთან. *
566. რომელი რეაქციით ხდება ჰალოგენალკანებში ქლორის ან ბრომის ატომების შეცვლა იოდის ატომით?
- 1) ფრიდელ-კრაფტსის; 2) ჰოფმანის; 3) ფინკელშტეინის; * 4) ვილიამსონის.
567. ფინკელშტეინის რეაქციით ხდება ჰალოგენალკანებში ქლორის ან ბრომის ატომების შეცვლა:
- 1) ჰიდროქსილის ჯგუფით; 2) ამინო-ჯგუფით;
 - 3) კარბოქსილის ჯგუფით; 4) იოდის ატომით. *
568. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელია კონკურენტული?
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების და ელიმინირების;
 - 2) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების და ელიმინირების; *
 - 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების და ნუკლეოფილური მიერთების;
 - 4) ნუკლეოფილური მიერთების და ელიმინირების.
569. ნუკლეოფილური ჩანაცვლების რეაქციის კონკურენტულია:
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების რეაქცია; 2) ელიმინირების რეაქცია; *
 - 3) ელექტროფილური ჩანაცვლების რეაქცია; 4) ნუკლეოფილური მიერთების რეაქცია.
570. ელიმინირების რეაქციის კონკურენტულია:
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების რეაქცია; 2) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების რეაქცია; *
 - 3) ელექტროფილური ჩანაცვლების რეაქცია; 4) ნუკლეოფილური მიერთების რეაქცია.
571. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს მესამ-ბუტილბრომიდის ჰიდროლიზი?
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების; 2) მონომოლეკულური ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; *

- 3) ბიმოლეკულური ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 4) ელექტროფილური ჩანაცვლების;
572. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს პროპილბრომიდის ჰიდროლიზი?
- 1) რადიკალური ჩანაცვლების; 2) მონომოლეკულური ნუკლეოფილური ჩანაცვლების;
- 3) ბიმოლეკულური ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; * 4) ელექტროფილური ჩანაცვლების;
573. ადგილობრივი ანესთეზიისათვის გამოიყენება:
- 1) CH_3I ; 2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$; * 3) CH_3Cl ; 4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$.
574. რომელი ალკანის მონოქლორნაწარმი გამოიყენება ადგილობრივი ანესთეზიისათვის?
- 1) მეთანი; 2) ეთანი; * 3) პროპანი; 4) ბუტანი.
575. რომელი რეაქციები არ არის დამახასიათებელი ჰალოგენალკანებისათვის?
- 1) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 2) ელიმინირების;
- 3) ალდგენის; 4) დაჟანგვის. *
576. ალილქლორიდის ფორმულაა:
- 1) $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$; 2) $\text{CH}_2=\text{CHCl}$; 3) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CHCl}$; 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}$. *
577. რომელი ნაერთი მიიღება პროპენის ურთიერთქმედებით ქლორთან მაღალ (500°C) ტემპერატურაზე?
- 1) $\text{CHCl}=\text{CCl}-\text{CH}_3$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}$; * 3) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_3$; 4) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_2\text{Cl}$.
578. რომელი ნაერთი მიიღება ალილის სპირტის ურთიერთქმედებით თიონილქლორიდთან?
- 1) $\text{CHCl}=\text{CCl}-\text{CH}_3$; 2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}$; * 3) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_3$; 4) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHCl}-\text{CH}_2\text{Cl}$.
579. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელშია ყველაზე მტკიცე C-Cl ბმა?
- 1) ვინილქლორიდი; * 2) ალილქლორიდი; 3) ბენზილქლორიდი; 4) პროპილქლორიდი.
580. ტუტის კონცენტრირებულ ხსნართან რომელ ნაერთთან ურთიერთქმედებით მიიღება ალკინები?
- 1) ვინილჰალოგენიდები; * 2) ალილჰალოგენიდები;
- 3) არილჰალოგენიდები; 4) ალკილჰალოგენიდები.
581. როგორი მექანიზმით მიდის ჩანაცვლების რეაქციები ალილჰალოგენიდებში?
- 1) S_E ; 2) $\text{S}_\text{N}1$; 3) $\text{S}_\text{N}2$; 4) მექანიზმი დამოკიდებულია ჰალოგენის ბუნებაზე.
582. ალილჰალოგენიდებთან ჰალოგენწყალბადის მიერთება ხორციელდება:
- 1) ზაიცევის წესით; 2) მარკოვნიკოვის წესით; *
- 3) ელტეკოვის წესით; 4) ჰიუკელის წესით.
583. ბენზოლზე ფორმალდეჰიდისა და ქლორწყალბადის ურთიერთქმედებით მიიღება:
- 1) არილდიაზონიუმის მარილი; 2) ქლორბენზოლი;
- 3) ქლორიანი ბენზილი; * 4) ჰექსაქლორანი.
584. რომელი ჰალოგენნაწარმის ანალოგიური თვისებები აქვს ქლორბენზოლს?
- 1) ვინილქლორიდი; * 2) ალილქლორიდი; 3) ბენზილქლორიდი; 4) პროპილქლორიდი.
585. ფთოროთანის ფორმულაა:
- 1) $\text{CF}_3-\text{CHCl}_2$; 2) $\text{CF}_3-\text{CHClBr}$; * 3) $\text{CF}_3-\text{CHBr}_2$; 4) CH_3-CHFCl ;
586. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელია მესამეული?
- 1) 3-პენტანოლი; 2) 2-პენტანოლი;
- 3) 2-მეთილ-3-პენტანოლი; 4) 2-მეთილ-2-პენტანოლი. *
587. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელია მეორეული?
- 1) 3-პენტანოლი; * 2) 1-პენტანოლი;
- 3) 3-მეთილ-3-პენტანოლი; 4) 2-მეთილ-2-პენტანოლი.
588. $\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)\text{OH}-\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$ სპირტის სახელწოდებაა:
- 1) 2,3-დიმეთილ-1,2-პროპანდიოლი; 2) 2-მეთილ-1,4-პენტანდიოლი;
- 3) 1,1,2-ტეტრამეთილ-1,2-ეთანდიოლი; 4) 2,3-დიმეთილ-2,3-ბუტანდიოლი. *
589. რომელი ნაერთი წარმოიქმნება პროპილენის ჰიდრატაციით?
- 1) პროპილის სპირტი; 2) იზოპროპილის სპირტი; *
- 3) 1,2-პროპანდიოლი; 4) 1,3-პროპანდიოლი.
590. ჰალოგენჰიდრიდების ჰიდროლიზით მიიღება:
- 1) ერთატომიანი სპირტები; 2) ორატომიანი სპირტები; *
- 3) სამატომიანი სპირტები; 4) ალდეჰიდები.
591. ეთილენქლორჰიდრიდის ჰიდროლიზით მიიღება:
- 1) ეთილენი; 2) ეთანოლი; 3) ეთანალი; 4) ეთანდიოლი. *
592. ეთილენის ოქსიდის ჰიდროლიზით მიიღება:
- 1) ეთილენი; 2) ეთანოლი; 3) ეთანალი; 4) ეთანდიოლი. *

593. ეპოქსიდების ჰიდროლიზით მიიღება:

- 1) ალკანოლები; 2) ალკანდიოლები; * 3) ალკანტრიოლები; 4) კეტონები.

594. რომელი ნაერთის ჰიდროლიზით წარმოიქმნება გლიკოლი?

- 1) 1,1-დიქლორჰექსანი; 2) 2,2-დიქლორჰექსანი;
3) 3,3-დიქლორჰექსანი; 4) 2,3-დიქლორჰექსანი; *

595. წყალბადური ბმები სპირტის მოლეკულებს შორის გავლენას ახდენს:

- 1) იზომერიაზე; 2) ფიზიკურ თვისებებზე; *
3) ქიმიურ თვისებებზე; 4) ფუნქციური ჯგუფის აღნაგობაზე.

596. რომელი გლიკოლების აღმოჩენა შეიძლება სპილენძ(II)-ის ჰიდროქსიდით?

- 1) მხოლოდ გემინალურის; 2) მხოლოდ ვიცინალურის; *
3) მხოლოდ იზოლირებულის; 4) ნებისმიერის.

597. მოცემული სპირტებიდან რომლის აღმოჩენა შეიძლება სპილენძ(II)-ის ჰიდროქსიდით?

- 1) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$;
3) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{OH}$; * 4) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$.

598. ეთილსულფატის გაცხელებისას ხდება მისი:

- 1) დაშლა; 2) დეჰიდრატაცია; 3) დისპროპორცია; * 4) დაჟანგვა.

599. რომელი ნაერთის გახურებისას ხდება მისი დისპროპორცია?

- 1) ეთილქლორიდის; 2) ეთანოლის; 3) ნიტროეთანის; 4) ეთილსულფატის. *

600. პრეპარატ ნიტროგლიცერინში გლიცეროლის ტრინიტრატის მასური წილია:

- 1) 1%; * 2) 5%; 3) 25%; 4) 40%.

601. რამდენი ნახშირბადატომის შემცველი ერთრიტის ტეტრანიტრატს ახასიათებს ნიტროგლიცერინის მსგავსი ფარმაკოლოგიური თვისებები?

- 1) 4; 2) 5; * 3) 6; 4) 7.

602. რომელი ნაერთი მიიღება ეთილის სპირტის გახურებით 140°C ტემპერატურაზე?

- 1) ძმრის ალდეჰიდი; 2) დიმეთილეთერი; 3) დიეთილეთერი; * 4) ეთილენი.

603. 2-პროპანოლის ორთქლის გატარებით გავარვარებულ სპილენძის მავთულზე მიიღება:

- 1) პროპანალი; 2) პროპინი; 3) აცეტონი; * 4) პროპენი.

604. 1-პროპანოლის ორთქლის გატარებით გავარვარებულ სპილენძის მავთულზე მიიღება:

- 1) პროპანალი; * 2) პროპინი; 3) აცეტონი; 4) პროპენი.

605. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელი შედის ყველაზე ძნელად რეაქციაში ჰალოგენწყალბადებთან?

- 1) ალილის სპირტი; 2) მესამ-ბუტილის სპირტი;
3) ბენზილის სპირტი; 4) იზობუტილის სპირტი. *

606. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელი რეაგირებს ჰალოგენწყალბადებთან ბიმოლეკულური ნუკლეოფილური ჩანაცვლების მექანიზმით?

- 1) ალილის სპირტი; 2) მესამ-ბუტილის სპირტი;
3) ბენზილის სპირტი; 4) იზობუტილის სპირტი. *

607. ვიცინალური დიოლების დეჰიდრატაციის შუალედური პროდუქტებია:

- 1) ალდეჰიდები; 2) კეტონები; 3) ალკანოლები; 4) ენოლები. *

608. ჩამოთვლილი დიოლებიდან რომლის დეჰიდრატაციის შუალედური პროდუქტებია ენოლები?

- 1) ვიცინალურის; * 2) გემინალურის; 3) იზოლირებულის; 4) ყველასი.

609. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელი მიეკუთვნება პინაკონებს?

- 1) 2,3-დიმეთილ-3,4-ჰექსანდიოლი; 2) 2,3-დიმეთილ-2,4-ჰექსანდიოლი;
3) 2,3-დიმეთილ-2,3-ჰექსანდიოლი; * 4) 3,4-დიმეთილ-2,4-ჰექსანდიოლი.

610. ორგანულ ნაერთთა რომელ კლასს მიეკუთვნება პინაკოლინი?

- 1) ნახშირწყალბადებს; 2) ალდეჰიდებს; 3) კეტონებს; * 4) სპირტებს.

611. ორგანულ ნაერთთა რომელ კლასს მიეკუთვნება პინაკონი?

- 1) ნახშირწყალბადებს; 2) ალდეჰიდებს; 3) კეტონებს; 4) სპირტებს. *

612. მესამეული სპირტები მუანგავების მიმართ არამდგრადია:

- 1) მხოლოდ ტუტე არეში; 2) მხოლოდ მჟავა არეში; *
3) მხოლოდ ნეიტრალურ არეში; 4) ნებისმიერ არეში.

613. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელია არამდგრადი ტუტე არეში მუანგავების მიმართ?

- 1) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_3$; 3) $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{OH}$; * 4) $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2\text{OH}$.

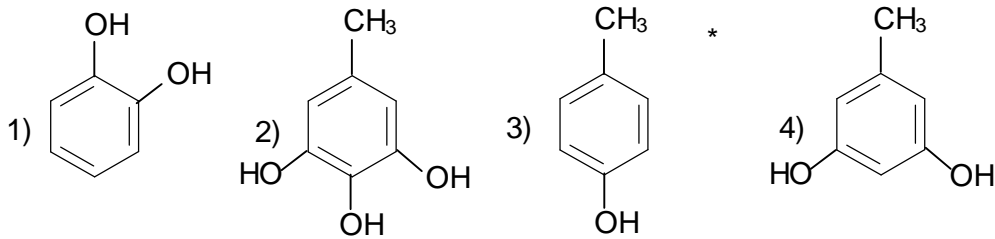
614. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელია არამდგრადი ნეიტრალურ არეში მუანგავების მიმართ?

- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$; 3) $(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$; * 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{OH}$.
615. ჩამოთვლილებიდან რომელ შემთხვევაშია შესაძლებელი მესამეული სპირტების დაჯანგვა?
 1) მხოლოდ მჟავა არეში; * 2) მხოლოდ ტუტე არეში;
 3) მხოლოდ ნეიტრალურ არეში; 4) არცერთში.
616. რომელი ნაერთის დაჯანგვით მიიღება გლიოქსალი?
 1) ეთილენგლიკოლის; * 2) გლიცეროლის; 3) ეთანოლის; 4) ეთანალის.
617. ეთილენგლიკოლის დაჯანგვის პროდუქტია:
 1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-COOH}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CHO}$; 4) OHC-CHO . *
618. ეთილენგლიკოლის დაჯანგვის პროდუქტია:
 1) ძმარმჟავა; 2) მჟაუნმჟავა; * 3) რძემჟავა; 4) მალონმჟავა.
619. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება გლიოქსალს?
 1) $\text{CH}_2\text{OH-CHOH-CHO}$; 2) OHC-CHO ; * 3) $\text{OHC-CH}_2\text{-CHO}$; 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
620. რომელი ნაერთი არ წარმოიქმნება ეთანდიოლის ჟანგვის პროცესში?
 1) $\text{CH}_2\text{OH-COOH}$; 2) OHC-CHO ; 3) $\text{OHC-CH}_2\text{-CHO}$; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
621. რომელი ნაერთი არ ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) 3,4-ჰექსანდიოლი; 2) 2,3-ბუტანდიოლი; 3) 1,2,3-პროპანტრიოლი; 4) 2,4-ჰექსანდიოლი. *
622. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნაერთი არ ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) 1,2-ეთანდიოლი; 2) 2,4-ბუტანდიოლი; *
 3) 2,3-ბუტანდიოლი; 4) არცერთი.
623. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნაერთი ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) მესამ-ბუტილის სპირტი; 2) იზობუტილის სპირტი;
 3) ეთილენგლიკოლი; * 4) 1,3-პროპანდიოლი.
624. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნაერთი ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) მესამ-ბუტილის სპირტი; 2) იზობუტილის სპირტი;
 3) გლიცეროლი; * 4) 1,3-პროპანდიოლი.
625. რომელი ნაერთი ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$;
 3) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{OH}$; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$.
626. რომელი დიოლი ურთიერთქმედებს იოდმჟავასთან?
 1) გემინალური; 2) ვიცინალური; 3) იზოლირებული; 4) ნებისმიერი.
627. რომელი ნაერთი მიიღება ეთანდიოლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3OH ; 2) HCHO ; * 3) HCOOH ; 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
628. რომელი ნაერთი მიიღება ეთილენგლიკოლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3OH ; 2) HCHO ; * 3) HCOOH ; 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
629. რომელი ნაერთი მიიღება 1,2,3-პროპანტრიოლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3COOH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CHO}$; 3) HCOOH ; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
630. რომელი ნაერთი მიიღება 1,2,3-პროპანტრიოლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3COOH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CHO}$; 3) HCHO ; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
631. რომელი ნაერთი მიიღება გლიცეროლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3COOH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CHO}$; 3) HCOOH ; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
632. რომელი ნაერთი მიიღება გლიცეროლის ჟანგვისას იოდმჟავათი?
 1) CH_3COOH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CHO}$; 3) HCHO ; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CHO}$.
633. რომელი პროდუქტის მიიღება ეთილენგლიკოლის შიგამოლეკულური დეჰიდრატაციით?
 1) აცეტალდეჰიდი; * 2) ეთილენის ოქსიდი; 3) დიოქსანი; 4) გლიოქსალი.
634. "ხილის ესენციების" მისაღებად ახდენენ სპირტების:
 1) ალკილირებას; 2) აცილირებას; * 3) დეჰიდრირებას; 4) დეჰიდრატაციას.
635. მჟავა არეში მესამეული სპირტების დაჯანგვისას შუალედური პროდუქტებია:
 1) ენოლები; 2) ალკენები; * 3) კეტონები; 4) კარბონმჟავები.
636. მჟავა არეში რომელი სპირტების ჟანგვის შუალედური პროდუქტებია ალკენები?
 1) მესამეულის; * 2) მეორეულის; 3) პირველადის; 4) ტრიოლების.
637. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელი წარმოქმნის ყველაზე ადვილად ტუტე ლითონებთან რეაგირებისას ალკოჰოლატებს?
 1) 2-ბუტანოლი; 2) 1-ბუტანოლი; 3) 2-მეთილ-2-პროპანოლი; *
 4) სამივე სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.

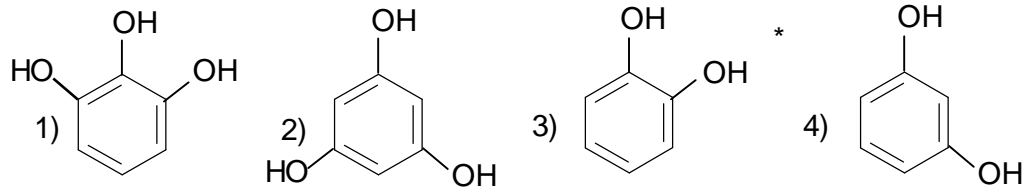
638. ჩამოთვლილი სპირტებიდან რომელი წარმოქმნის ყველაზე ადვილად ტუტე ლითონებთან რეაგირებისას ალკოჰოლატებს?
- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$; 3) $(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$; * 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{OH}$.
639. 3-მეთილ-1-ბუტანოლის დეჰიდრატაციითა და შემდგომი ჰიდრატაციით მიიღება:
- 1) მესამეული სპირტი; 2) პირველადი სპირტი; 3) მეორეული სპირტი; * 4) ალდეჰიდი.
640. სინთეზური გზით გლიცეროლის მიღებისას შუალედური პროდუქტია:
- 1) ალილის სპირტი; * 2) ვინილის სპირტი; 3) ეთილის სპირტი; 4) აკრილმჟავა.
641. სინთეზური გზით გლიცეროლის მიღებისას შუალედური პროდუქტია:
- 1) $\text{CH}_2=\text{CH-OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{OH}$; * 4) $\text{CH}_2=\text{CH-COOH}$.
642. სინთეზური გზით გლიცეროლის მიღებისას შუალედური პროდუქტია:
- 1) $\text{CH}_2=\text{CH-OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH-CHO}$; * 4) $\text{CH}_2=\text{CH-CHO}$.
643. რომელი სპირტი შედის უფრო ადვილად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) მესამ-ბუტილის; * 2) იზოპროპილის; 3) პროპილის;
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
644. რომელი სპირტი შედის უფრო ადვილად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) ალილის; * 2) იზოპროპილის; 3) პროპილის;
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
645. რომელი სპირტი შედის უფრო ადვილად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) ბენზილის; * 2) იზოპროპილის; 3) პროპილის;
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
646. რომელი ალკანოლი შედის უფრო ადვილად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) მესამეული; * 2) მეორეული; 3) პირველადი;
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
647. რომელი სპირტი შედის უფრო ძნელად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) მესამ-ბუტილის; 2) ბენზილის; 3) პროპილის; *
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
648. რომელი სპირტი შედის უფრო ძნელად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) ალილის; 2) ბენზილის; 3) ეთილის; *
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
649. რომელი სპირტი შედის უფრო ძნელად რეაქციაში ქლორწყალბადმჟავასთან?
- 1) ალილის; 2) ბენზილის; 3) იზოპროპილის; *
- 4) სამივე ზემოთ ჩამოთვლილი სპირტი ერთნაირად რეაგირებს.
650. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი არ მიიღება ეთილენგლიკოლის დეჰიდრატაციით?
- 1) ეთანოლი; * 2) დიოქსანი; 3) ეთანალი; 4) არცერთი.
651. რომელი ნაერთის სინთეზის დროს წარმოიქმნება შუალედურ პროდუქტად 2-ქლორეთანოლი?
- 1) 1,2,3-პროპანტრიოლის; 2) ეთანოლის; 3) 1,2-ეთანდიოლის; *
- 4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი ნაერთის შემთხვევაში.
652. რამდენი იზომერული სპირტი შეესაბამება $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ შედგენილობის ალკანოლს?
- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *
653. ვიც-დიოლები, რომელთა მოლეკულებში ორივე ჰიდროქსილის ჯგუფი მესამეულ ნახშირბადატომთანაა დაკავშირებული, მონაწილეობს:
- 1) ფრისის გადაჯგუფებაში; 2) პინაკოლინურ გადაჯგუფებაში; *
- 3) კეტო-ენოლურ ტაუტომერიაში; 4) კილიანი-ფიშერის რეაქციაში.
654. რომელი ალკენის ჰიდრატაციით მიიღება მესამეული სპირტი?
- 1) 2-მეთილ-1-პენტენი; * 2) 3-მეთილ-1-პენტენი;
- 3) 2-პენტენი; 4) 4,4-დიმეთილ-1-პენტენი.
655. რამდენატომიანი სპირტია ერთირიტი?
- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *
656. ორგანულ ნაერთთა რომელ კლასს მიეკუთვნება ერთირიტი?
- 1) სპირტების; * 2) ალდეჰიდების; 3) კეტონების; 4) ამინების.
657. რამდენატომიანი სპირტის ნაწარმია ერთირიტი?
- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *
658. კუმოლური მეთოდით დებულობენ:
- 1) ეთანოლს; 2) გლიცეროლს; 3) ეთილენგლიკოლს; 4) ფენოლს. *
659. რომელი ფენოლის შედგენილობაში გვხვდება იზოპროპილის რადიკალი?
- 1) კრეზოლი; 2) ფლოროგლუცინი; 3) თიმოლი; * 4) პიროგალოლი.

660. რომელი რადიკალი გვხვდება თიმოლის მოლეკულის შედგენილობაში?

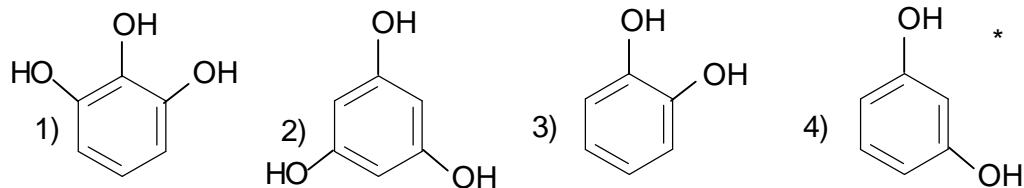
- 1) იზობუტილის; 2) იზოპროპილის; * 3) ვინილის; 4) ალილის.



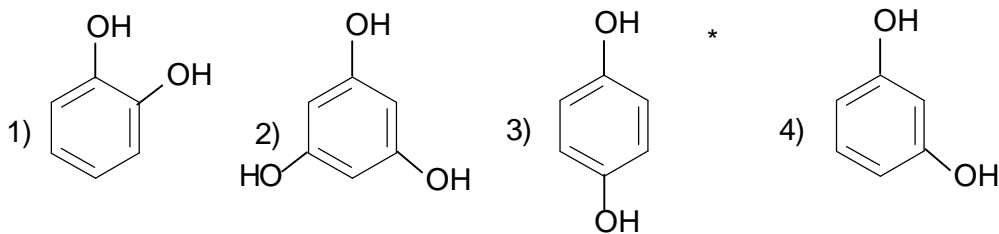
662. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება პიროკატეჩინს?



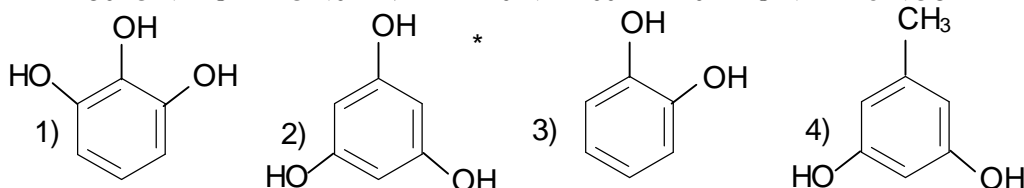
663. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება რეზორცინს?



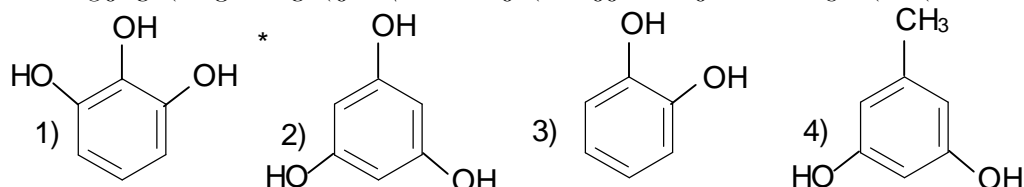
664. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ჰიდროქინონს?



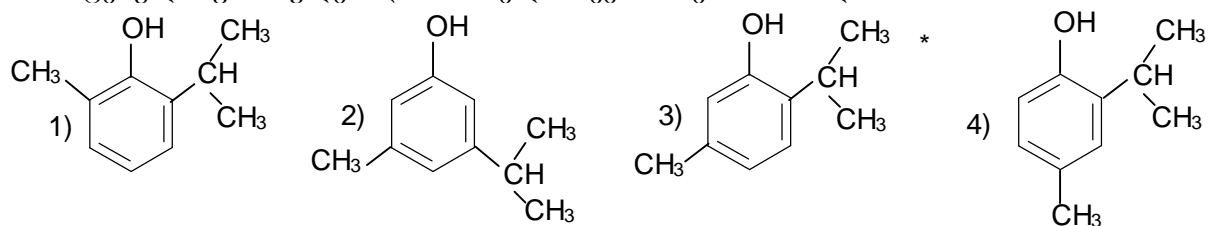
665. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ფლოროგლუცინს?



666. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება პიროგალოლს?



589. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება თიმოლს?



667. ჩამოთვლილი ფენოლებიდან რომელია სამატომიანი?

- 1) რეზორცინი; 2) ნაფთოლი; 3) ჰიდროქინონი; 4) პიროგალოლი. *

668. ჩამოთვლილი ფენოლებიდან რომელია სამატომიანი?

- 1) რეზორცინი; 2) ნაფთოლი; 3) ჰიდროქინონი; 4) ფლოროგლუცინი. *

669. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია ყველაზე სუსტი მჟავა?

- 1) ჭიანჭველმჟავა; 2) პიკრინმჟავა; 3) კარბონმჟავა; * 4) ძმარმჟავა.

670. ტყვიის რომელ მარილს იყენებენ სხვადასხვა ნაერთებში კატეკოლური ფრაგმენტის აღმოსაჩენად?

- 1) აცეტატს; * 2) სულფიდს; 3) ნიტრატს; 4) კარბონატს.

671. ნატრიუმის ფენოლატის ხსნარში ნახშირბადის დიოქსიდის გატარებისას:

- 1) მიიღება ფენოლი; * 2) მიიღება მარტივი ეთერი;

- 3) მიიღება რთული ეთერი; 4) რეაქცია არ წავა.

672.. ფენოლის ჰიდროქსიმეთილირებას ახდენენ:

- 1) მეთანოლით; 2) მეთანმჟავით; 3) მეთანალით; * 4) ჰიდროქსილამინით.

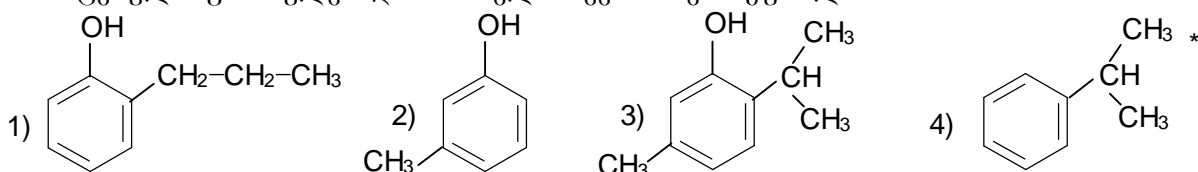
673. რომელ ნაერთს იყენებენ ფენოლის ჰიდროქსიმეთილირებისას?

- 1) NaOH; 2) CH₃OH; 3) CH₃COOH; 4) HCHO. *

674. ბენზოლის მოლეკულაში რომელი რადიკალით ჩანაცვლების პროდუქტია კუმოლი?

- 1) მეორ-ბუტილის; 2) იზობუტილის; 3) იზოპროპილის; * 4) მესამ-ბუტილის.

675. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება კუმოლს?



676. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის მოლეკულის შედგენილობაში გვხვდება ჰიდროქსილის ჯგუფი?

- 1) ერბომჟავას; 2) კარბონმჟავას; * 3) ქსილოლის; 4) არცერთის.

677. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის მოლეკულის შედგენილობაში გვხვდება ჰიდროქსილის ჯგუფი?

- 1) ერბომჟავა; 2) კაპრონმჟავა; 3) პიკრინმჟავა; * 4) ქსილოლი.

678. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელთან არ რეაგირებს ფენოლი?

- 1) მარილმჟავა; * 2) ნატრიუმის ჰიდროქსიდი; 3) ბრომიანი წყალი; 4) აზოტმჟავა.

679. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელთან არ რეაგირებს ფენოლი?

- 1) ნატრიუმის ჰიდროკარბონატი; * 2) ნატრიუმის ჰიდროქსიდი;

- 3) ბრომიანი წყალი; 4) აზოტმჟავა.

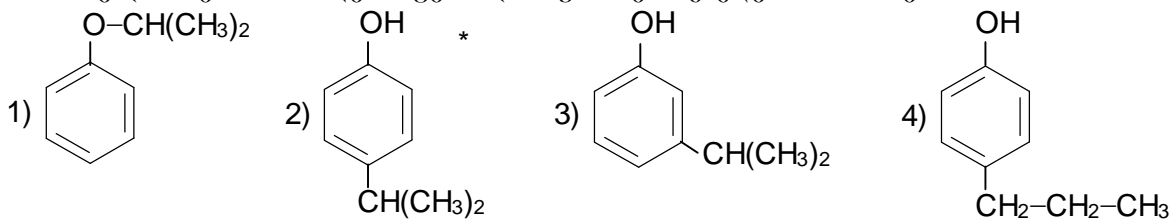
680. ბენზოლის ბირთვის შემცველი რამდენი იზომერული ჰიდროქსინაწარმი არსებობს, რომელთა ემპირიული ფორმულაა C₇H₈O?

- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4. *

681. ფენოლების აღკვირება შეიძლება განხორციელდეს:

- 1) ალკანებით; 2) ალკენებით; * 3) ალკინებით; 4) არენებით.

682. რომელი ნაერთი მიიღება ფენოლის ურთიერთქმედებით პროპენთან?



683. ფრისის გადაჯგუფებას უწოდებენ არაპირდაპირ:

- 1) აღკვირებას; 2) აცილირებას; * 3) ამინირებას; 4) ჰიდროქსილირებას.

684. ფენოლ-ფორმალდეჰიდური ფისების წარმოებას საფუძვლად უდევს ფენოლების:

- 1) მეთილირება; 2) აცილირება; 3) ჰიდროქსიმეთილირება; * 4) ნიტრირება.

685. რომელი პოლიმერის წარმოებას უდევს საფუძვლად ფენოლების ჰიდროქსიმეთილირება?

- 1) ფენოლ-ფორმალდეჰიდური ფისების; * 2) კაუჩუკის;

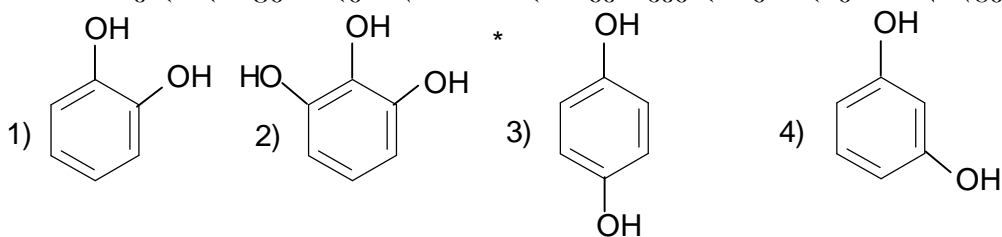
- 3) ვისკოზური აბრეშუმის; 4) აცეტატური ბოჭკოს.

686. მოცემული ნაერთებიდან რომელი რეაგირებს ყველაზე ადვილად ნატრიუმთან?

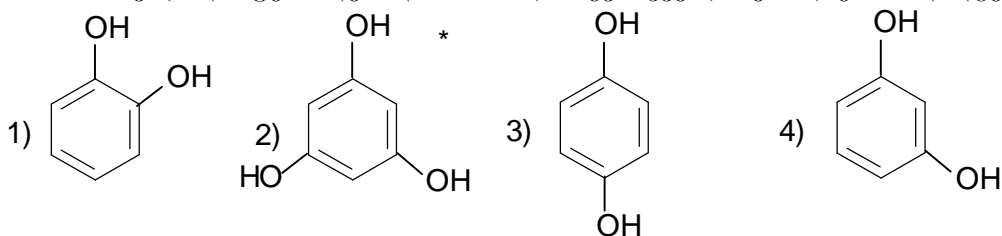
- 1) CH₃-CH₂-CH₂OH; 2) C₆H₅OH; * 3) C₆H₅-CH₂OH; 4) CH₃-O-CH₃.

687. რა პირობებში ხდება ნატრიუმის ფენოლატის ჰიდროლიზი შეუქცევადი?

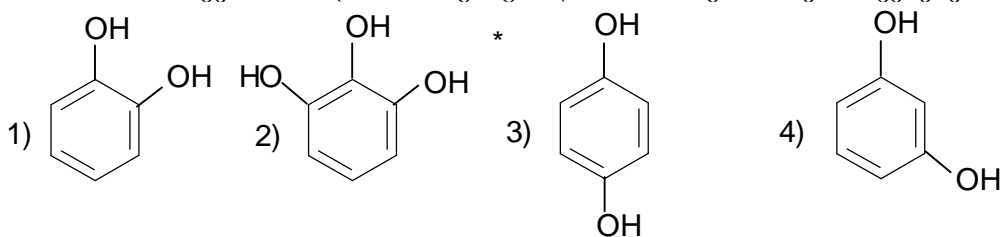
- 1) ხსნარის გაცხელება; 2) სარეაქციო ნარევეში წყალბადის გატარება;
 3) ტუტის დამატება; 4) სარეაქციო ნარევეში ნახშირბადის დიოქსიდის გატარება. *
688. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელს აქვს ყველაზე ძლიერი მჟავეური თვისებები?
 1) ბენზიდის სპირტი; 2) ფენოლი; 3) ტრიბრომფენოლი; 4) ტრინიტროფენოლი. *
689. ქრომის ტრიოქსიდით α -ნაფთოლის დაჟანგვისას წარმოიქმნება:
 1) 1,2-ნაფთოქინონი; 2) 1,3-ნაფთოქინონი; 3) 1,4-ნაფთოქინონი; * 4) 1,6-ნაფთოქინონი.
690. რომელი ნაერთის დაჟანგვისას წარმოიქმნება ორთო-ქინონი?
 1) ბენზოლი; 2) ჰიდროქინონი; 3) რეზორცინი; 4) პიროკატეჰინი. *
691. რომელი ნაერთის დაჟანგვისას წარმოიქმნება პარა-ქინონი?
 1) ბენზოლი; 2) ჰიდროქინონი; * 3) რეზორცინი; 4) პიროკატეჰინი.
692. ორატომიანი ფენოლების ჟანგვისას მიიღება:
 1) ბენზომჟავა; 2) ორფუძიანი არომატული კარბონმჟავები;
 3) ორატომიანი არომატული სპირტები; 4) ქინონები. *
693. აირთა ნარევის ანალიზისას ჟანგბადის შთანთქმისათვის იყენებენ:
 1) ფენოლს; 2) ჰიდროქინონს; 3) პიროკატეჰინს; 4) პიროგალოლს. *
694. ჩამოთვლილი ფენოლებიდან რომელს აქვს ყველაზე ძლიერი აღმდგენი თვისებები?



695. ჩამოთვლილი ფენოლებიდან რომელს აქვს ყველაზე ძლიერი აღმდგენი თვისებები?

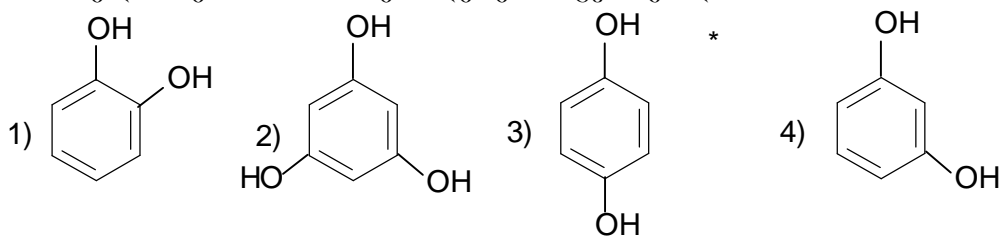


696. აირთა ნარევის ანალიზისას ჟანგბადის შთანთქმისათვის იყენებენ:



697. რომელი ნაერთის ნიტრონაწარმია პიკრინმჟავა?

- 1) პიროლის; 2) პირიდინის; 3) ნაფთოლის; 4) ფენოლის. *
698. პიკრინმჟავა მიიღება ფენოლის:
 1) სულფირებით; 2) ნიტრირებით; * 3) ბრომირებით; 4) ჰიდროქსიმეთილირებით.
699. რომელი ნაერთის მონომეთილეთერია გვაიაკოლი?
 1) ფენოლის; 2) გლიცეროლის; 3) ეთილენგლიკოლის; 4) პიროკატეჰინის. *
700. რომელი ნაერთის მონომეთილეთერია გვაიაკოლი?



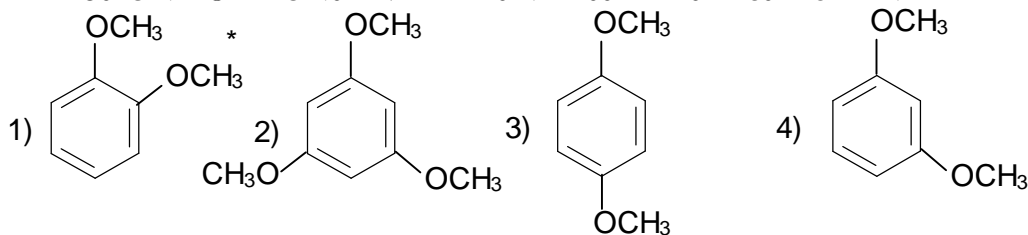
701. პიროკატეჰინის მონომეთილეთერია:

- 1) გვაიაკოლი; * 2) ვერატროლი; 3) პინაკონი; 4) ცელოზოლი.

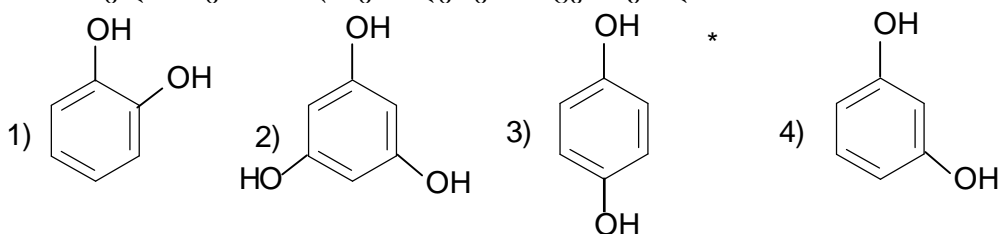
702. რომელი ნაერთის დიმეთილეთერია ვერატროლი?

- 1) ტოლუოლის; 2) ჰიდროქინონის; 3) პიროკატექინის; * 4) ფლოროგლუცინის.

703. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ვერატროლს?



704. რომელი ნაერთის დიმეთილეთერია გვაიაკოლი?



705. პიროკატექინის დიმეთილეთერია:

- 1) გვაიაკოლი; 2) ვერატროლი; * 3) პინაკონი; 4) ცელოზოლვი.

706. ჩამოთვლილებიდან ყველაზე უფრო ძლიერი აღმდგენი თვისება გააჩნია:

- 1) ფენოლს; 2) პიროკატექინს; 3) პიროგალოლს; * 4) რეზორცინს.

707. უროტროპინის მისაღებად ფორმალდეჰიდზე მოქმედებენ:

- 1) აზოტმჟავათი; 2) აზოტოვანმჟავათი; 3) ამიაკით; * 4) მეთილამინით.

708. რომელი ორატომიანი ფენოლი იჟანგება ყველაზე ადვილად?

- 1) პიროკატექინი; 2) რეზორცინი; 3) ჰიდროქინონი; * 4) სამივე ძალზე მდგრადია.

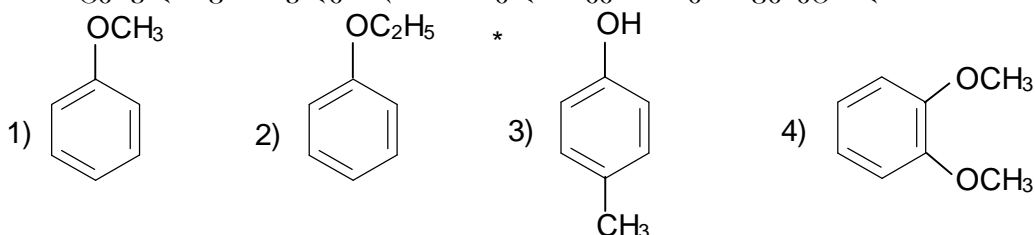
709. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია მარტივი ეთერი?

- 1) დიბაზოლი; 2) თიაზოლი; 3) აზოლი; 4) არცერთი. *

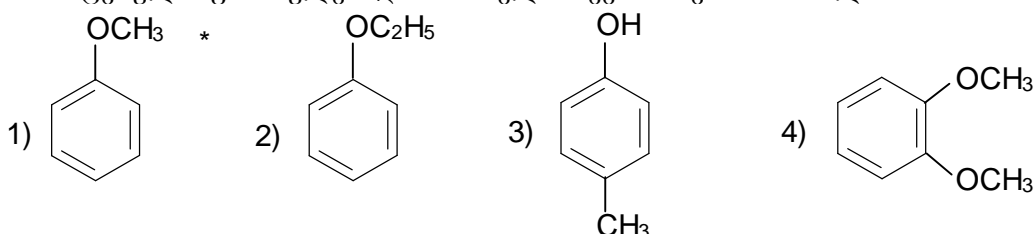
710. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია მარტივი ეთერი?

- 1) ანიზოლი; * 2) დიბაზოლი; 3) თიაზოლი; 4) აზოლი.

711. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ფენეტოლს?



712. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ანიზოლს?



713. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია მარტივი ეთერი?

- 1) დიბაზოლი; 2) თიაზოლი; 3) აზოლი; 4) ფენეტოლი. *

714. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია მარტივი ეთერი?

- 1) დიბაზოლი; 2) თიაზოლი; 3) აზოლი; 4) ვერატროლი. *

715. რომელი სახელწოდება შეესაბამება ციკლურ ხუთწევრიან მარტივ ეთერს?

- 1) ოქსირანი; 2) ოქსოლანი; * 3) ოქსანი; 4) დიოქსანი.

716. ანიზოლი არის:

- 1) ეთილფენილეთერი; 2) მეთილფენილეთერი; * 3) დიფენილეთერი; 4) დიმეთილეთერი;

717. ფენეტოლი არის:

- 1) ეთილფენილეთერი; * 2) მეთილფენილეთერი; 3) დიფენილეთერი; 4) დიმეთილეთერი.
718. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს სპირტებზე ალკენებით მოქმედებით მარტივი ეთერების სინთეზი?
- 1) ელექტროფილური მიერთების; * 2) ელექტროფილური ჩანაცვლების;
- 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; 4) ნუკლეოფილური მიერთების.
719. ვინილური ეთერები მიიღება სპირტების ურთიერთქმედებით:
- 1) ალკენებთან; 2) ალკინებთან; * 3) ალკანებთან; 4) ალკადიენებთან.
720. ეთილვინილეთერი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
- 1) ეთილენთან; 2) ეთანთან; 3) ეთინთან; * 4) დივინილთან.
721. ეთილვინილეთერი მიიღება აცეტილენის ურთიერთქმედებით:
- 1) ეთანოლთან; * 2) ეთანალთან; 3) ეთილამინთან; 4) ეთანმჟავასთან.
722. ვინილური მარტივი ეთერები მიიღება ალკინების ურთიერთქმედებით:
- 1) სპირტებთან; * 2) ალდეჰიდებთან; 3) კარბონმჟავებთან; 4) ამინებთან.
723. დიალკილეთერები მიიღება სპირტების ურთიერთქმედებით:
- 1) ალკენებთან; * 2) ალკინებთან; 3) ალკანებთან; 4) ალკადიენებთან.
724. დიეთილეთერი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
- 1) ეთილენთან; * 2) ეთანთან; 3) ეთინთან; 4) დივინილთან.
725. ალკილარილეთერები მიიღება ფენოლების ურთიერთქმედებით:
- 1) ალკენებთან; * 2) ალკინებთან; 3) ალკანებთან; 4) ალკადიენებთან.
726. ეთილფენილეთერი მიიღება ფენოლის ურთიერთქმედებით:
- 1) ეთილენთან; * 2) ეთანთან; 3) ეთინთან; 4) დივინილთან.
727. ეთილფენილეთერი მიიღება ეთილენის ურთიერთქმედებით:
- 1) ფენოლთან; * 2) ბენზოლთან; 3) ქლორიან ბენზილთან; 4) დივინილთან.
728. ალკილარილეთერები მიიღება ალკენების ურთიერთქმედებით:
- 1) არენებთან; 2) ფენოლებთან; * 3) ალკანებთან; 4) ალკანოლებთან.
729. არილვინილეთერები მიიღება ალკინების ურთიერთქმედებით:
- 1) არენებთან; 2) ფენოლებთან; * 3) ალკანებთან; 4) ალკანოლებთან.
730. არილვინილეთერები მიიღება ფენოლების ურთიერთქმედებით:
- 1) ალკენებთან; 2) ალკინებთან; * 3) ალკანებთან; 4) ალკადიენებთან.
731. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი შედის ყველაზე უფრო ძნელად ალკენებთან მარტივი ეთერების სინთეზის რეაქციაში?
- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$; 3) $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$; 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COH}$. *
732. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი შედის ყველაზე უფრო ძნელად ალკინებთან ვინილური ეთერების სინთეზის რეაქციაში?
- 1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$; 3) $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$; 4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COH}$. *
733. პირველადი და მესამეული რადიკალების შემცველი მარტივი ეთერების ნარევის ურთიერთქმედებით ჰალოგენწყალბადებთან მიიღება:
- 1) პირველადი სპირტი და პირველადი ჰალოგენალკანი;
- 2) მესამეული სპირტი და მესამეული ჰალოგენალკანი;
- 3) პირველადი სპირტი და მესამეული ჰალოგენალკანი; *
- 4) მესამეული სპირტი და პირველადი ჰალოგენალკანი;
734. ფენილეთილეთერის დაშლისას ექვიმოლური რაოდენობის ბრომწყალბადმჟავათი მიიღება:
- 1) ფენოლი და ბრომეთანი; * 2) ბრომბენზოლი და ეთანოლი;
- 3) ფენოლი და ეთანოლი; 4) ბრომბენზოლი და ბრომეთანი;
735. როგორი მექანიზმით მიმდინარეობს მარტივი ეთერების გახლეჩა ჰალოგენწყალბადებით?
- 1) ელექტროფილური ჩანაცვლების; 2) რადიკალური ჩანაცვლების;
- 3) ნუკლეოფილური ჩანაცვლების; * 4) ელექტროფილური მიერთების.
736. რომელი მარტივი ეთერის ჰიდროლიზი მიმდინარეობს განზავებული მჟავებით?
- 1) დივინილეთერის; * 2) დიფენილეთერის; 3) ეთილფენილეთერის; 4) დიეთილეთერის.
737. რომელი მარტივი ეთერების გახლეჩა არ ხდება ჰალოგენწყალბადმჟავებით?
- 1) დიფენილეთერის; * 2) დიეთილეთერის; 3) ეთილფენილეთერის; 4) დივინილეთერის.
738. რომელი მარტივი ეთერის გახლეჩა არ ხდება ჰალოგენწყალბადმჟავებით?
- 1) Ar-O-Ar ; * 2) Ar-O-Alk ; 3) Alk-O-Alk ; 4) $\text{CH}_2=\text{CH-O-CH}=\text{CH}_2$.
739. რომელი მარტივი ეთერის ჰიდროლიზი მიმდინარეობს განზავებული მჟავებით?
- 1) Ar-O-Ar ; 2) Ar-O-Alk ; 3) Alk-O-Alk ; 4) $\text{CH}_2=\text{CH-O-CH}=\text{CH}_2$. *

740. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომელია უფრო ეფექტური მარტივ ეთერებში C – O ბმის გაწყვეტისათვის?

- 1) ქლორწყალბადმჟავა; 2) ბრომწყალბადმჟავა; 3) იოდწყალბადმჟავა; * 4) გოგირდმჟავა.

741. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომელია უფრო ეფექტური მარტივ ეთერებში C – O ბმის გაწყვეტისათვის?

- 1) HI; * 2) HIO; 3) HIO₂; 3) HIO₃.

742. რომელი ნახშირბადატომის კალოგენირება ხდება დიბუტილეთერის ქლორირებისას?

- 1) α; * 2) β; 3) γ; 4) δ.

743. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიიღება α-ქლორჩანაცვლებული დიალკილეთერების დეჰიდროქლორირებით?

- 1) ალკილვინილეთერები; * 2) დიალკილეთერები; 3) დიარილეთერები; 4) არცერთი.

744. რომელი რეაგენტი გამოიყენება მარტივ ეთერებში პეროქსიდების აღმოსაჩენად?

- 1) KF; 2) KBr; 3) KCl; 4) KI. *

745. რომელი რეაგენტი გამოიყენება მარტივ ეთერებში პეროქსიდების აღმოსაჩენად?

- 1) KI; * 2) KIO; 3) KIO₂; 4) KIO₃.

746. მარტივ ეთერებში რომელი ნაერთების აღმოსაჩენად გამოიყენება კალიუმის იოდიდი?

- 1) ოქსიდების; 2) პეროქსიდების; * 3) სახამებლის; 4) მჟავების.

747. ანიზოლის ბრომირებით უპირატესად წარმოიქმნება:

- 1) 2-ბრომანიზოლი; 2) 3-ბრომანიზოლი; 3) 4-ბრომანიზოლი; * 4) 2,4,6-ტრიბრომანიზოლი.

748. არმატულ ბირთვში ჩანაცვლების რომელ რეაქციაში არ შედის არილალკილეთერები?

- 1) ნიტრირების; 2) ნიტროზირების; * 3) ბრომირების; 4) აცილირების.

749. ეპოქსიდების მიღების ზოგადი ხერხია ალკენების ჟანგვა:

- 1) ჟანგბადით; 2) ოზონით; 3) პეროქსიკარბონმჟავებით; * 4) წყალბადის პეროქსიდით.

750. ალკენების ჟანგვისას პეროქსიკარბონმჟავებით მიიღება:

- 1) ეპოქსიდები; * 2) დიოლები; 3) ალდეჰიდები; 4) კეტონები.

751. ეთილენის ოქსიდზე რომელი რეაგენტის მოქმედებით მიიღება ეთილენგლიკოლის მონოეთილეთერი?

- 1) ეთილენდამინის; 2) ეთილენგლიკოლის; 3) ეთანოლის; * 4) ამიაკის.

752. რომელი ფორმულა შეესაბამება ცელოზოლვს:

- 1) CH₃-COOCH₃; 2) CH₂OH-CH₂OCH₃; 3) CH₂OCH₃-CH₂OCH₃; 4) CH₃-O-CH₃.

753. ეთილენის ოქსიდზე რომელი რეაგენტების მოქმედებით მიიღება ცელოზოლვები:

- 1) დამინების; 2) გლიკოლების; 3) სპირტების; * 4) ამიაკის.

754. ეთილენის ოქსიდზე რომელი რეაგენტების მოქმედებით მიიღება ეთილენგლიკოლის მონოალკილეთერები?

- 1) დამინების; 2) გლიკოლების; 3) სპირტების; * 4) ამიაკის.

755. ჩამოთვლილთაგან რომელი ნაერთი წარმოქმნის ეთერატებს ყველაზე ადვილად ლუისის მჟავების მოქმედებით?

- 1) დიეთილეთერი; * 2) დიფენილეთერი; 3) მეთილფენილეთერი; 4) სამივე ეთერი ერთნაირად მოქმედებს.

756. ალუმინის ოქსიდის თანაობისას 1,4-ბუტანდიოლის დეჰიდრატაციით მიიღება:

- 1) ბუტანალი; 2) ფურანი; 3) ფურფუროლი; 4) ტეტრაჰიდროფურანი. *

757. ალუმინის ოქსიდის თანაობისას რომელი ნაერთის დეჰიდრატაციით მიიღება ტეტრაჰიდროფურანი?

- 1) 1,2-ბუტანდიოლის; 2) 1,3-ბუტანდიოლის; 3) 1,4-ბუტანდიოლის; * 4) 2,3-ბუტანდიოლის.

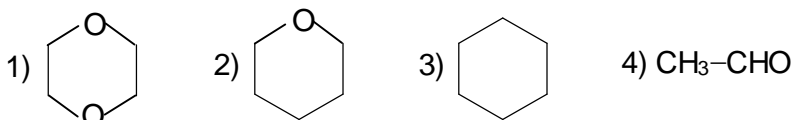
758. ეთილენგლიკოლის მოლეკულათშორისი დეჰიდრატაციით მიიღება:

- 1) ეთანალი; 2) ეთილენი; 3) დიოქსანი; * 4) ოქსოლანი.

759. რომელი ნაერთის მოლეკულათშორისი დეჰიდრატაციით მიიღება დიოქსანი?

- 1) ეთანოლის; 2) ეთილენგლიკოლის* 3) გლიცეროლის; 4) 1,4-ბუტანდიოლის.

760. ეთანდიოლის მოლეკულათშორისი დეჰიდრატაციით მიიღება:



761. რომელ ნაერთში გვხვდება მერკაპტო-ჯგუფი?

- 1) თიოლებში; * 2) სულფიდებში; 3) დისულფიდებში; 4) პეროქსიდებში.
762. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება მერკაპტანებს?
1) R-SH; * 2) R-S-S-R; 3) R-S-R; 4) R-SO₃H.
763. გოგირდწყალბადის რომელ ნაერთებთან ურთიერთქმედებით მიიღება თიოლები?
1) ალკანები; 2) ალკენები; * 3) არენები; 4) მარტივი ეთერები.
764. ჰალოგენალკანებთან რომელი ნაერთის ურთიერთქმედებით მიიღება მერკაპტანები?
1) KSH; * 2) Ca(SH)₂; 3) NH₄SH; 4) Mg(SH)₂.
765. ბენზოსულფომჟავას ქლორანჰიდრიდის აღდგენით მიიღება:
1) დიფენილსულფიდი; 2) ბენზოსულფომჟავა; 3) თიოფენოლი; * 4) ფენოლი.
766. როგორ მიიღება ბენზოსულფომჟავას ქლორანჰიდრიდიდან თიოფენოლი?
1) ფენოლის მოქმედებით; 2) დაჟანგვით; 3) აღდგენით; * 4) ჰიდროჰალოგენირებით.
767. ჩამოთვლილი თიოლებიდან რომელია აირად მდგომარეობაში?
1) მხოლოდ მეთანთიოლი; * 2) მხოლოდ მეთან- და ეთანთიოლები;
3) მეთან-, ეთან- და პროპანთიოლები; 4) არცერთი.
768. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელს იყენებენ ოდორანტებად?
1) CH₃-CH₂OH; 2) CH₃-CH₂SH; * 3) CH₃NH₂; 4) CH₃-O-CH₃.
769. მეთანთიოლი გამოიყენება:
1) ანტისეპტიკად; 2) ანალგეზიურ საშუალებად; 3) ოდორანტად; * 4) ტრანკვილიზატორად.
770. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელს აქვს მჟავური თვისებები?
1) მარტივი ეთერები; 2) სულფიდები; 3) დისულფიდები; 4) მერკაპტანები. *
771. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს ეთილმერკაპტანს?
1) მხოლოდ ფუძე; 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა; *
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
772. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს ფენილმერკაპტანს?
1) მხოლოდ ფუძე; 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა; *
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
773. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს დიმეთილსულფიდს?
1) მხოლოდ ფუძე; * 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა;
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
774. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს დიმეთილდისულფიდს?
1) მხოლოდ ფუძე; * 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა;
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
775. მოცემული თვისებებიდან რომელი ახასიათებს თიოლებს:
1) არ რეაგირებს ტუტეებთან; 2) არ რეაგირებს ტუტე მეტალთა ოქსიდებთან;
3) არ რეაგირებს მძიმე მეტალთა ჰიდროქსიდებთან; 4) არ იერთებს პროტონს. *
776. ალკანოლებისაგან განსხვავებით თიოლები:
1) არ რეაგირებს ტუტე მეტალებთან; 2) არ იჟანგება;
3) არ ამჟღავნებს მჟავურ თვისებებს; 4) არ იერთებს პროტონს. *
777. მეთანოლისაგან განსხვავებით მეთანთიოლი:
1) არ რეაგირებს ნატრიუმთან; 2) არ იჟანგება კალიუმის პერმანგანატით;
3) არ ამჟღავნებს მჟავურ თვისებებს; 4) არ იერთებს პროტონს. *
778. იზოპროპილის სპირტისაგან განსხვავებით ეთანთიოლი:
1) არ რეაგირებს ნატრიუმთან; 2) არ იჟანგება კალიუმის პერმანგანატით;
3) არ ამჟღავნებს მჟავურ თვისებებს; 4) არ იერთებს პროტონს. *
779. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს თიოეთერებს?
1) მხოლოდ ფუძე; * 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა;
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
780. ჩამოთვლილი თვისებებიდან რომელი ახასიათებს დიეთილსულფიდს?
1) მხოლოდ ფუძე; * 2) მხოლოდ მჟავა; 3) როგორც ფუძე, ისე მჟავა;
4) არცერთი ზემოთ ჩამოთვლილი.
781. რომელი ფუნქციური ჯგუფი გვხვდება ვერცხლისწყლით მოწამვლისას გამოყენებული უნითიოლის მოლეკულის შედგენილობაში?
1) ჰიდროქსილი; 2) სულფჰიდრილიური; * 3) კარბონილი; 4) კარბოქსილი.
782. წყალბადის პეროქსიდით თიოლების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
783. ჰაერის ჟანგბადით თიოლების ჟანგვისას მიიღება:

- 1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
784. იოდით თიოლქების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
785. აზოტმჟავით თიოლქების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; 3) სულფომჟავები; * 4) გოგირდი.
786. კალიუმის პერმანგანატით თიოლქების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; 3) სულფომჟავები; * 4) გოგირდი.
787. პეროქსიმჟავებით თიოლქების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფიდები; 2) დისულფიდები; 3) სულფომჟავები; * 4) გოგირდი.
788. რომელი ნაერთით ჟანგვისას არ მიიღება თიოლქებიდან სულფომჟავები?
1) წყალბადის პეროქსიდი; * 2) პეროქსიმჟავები;
3) აზოტმჟავა; 4) კალიუმის პერმანგანატი.
789. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება დისულფიდები?
1) H_2O_2 ; 2) Br_2 ; 3) O_2 ; 4) $KMnO_4$. *
790. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება დისულფიდები?
1) H_2O_2 ; 2) Br_2 ; 3) O_2 ; 4) HNO_3 . *
791. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება დისულფიდები?
1) H_2O_2 ; 2) Br_2 ; 3) O_2 ; 4) $RC(O)OOH$. *
792. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება სულფომჟავები?
1) $KMnO_4$; 2) HNO_3 ; 3) $RC(O)OOH$; 4) H_2O_2 . *
793. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება სულფომჟავები?
1) $KMnO_4$; 2) HNO_3 ; 3) $RC(O)OOH$; 4) O_2 . *
794. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება სულფომჟავები?
1) $KMnO_4$; 2) HNO_3 ; 3) $RC(O)OOH$; 4) Br_2 . *
795. თიოლქებზე რომელი ნაერთის მოქმედებით არ მიიღება სულფომჟავები?
1) $KMnO_4$; 2) HNO_3 ; 3) $RC(O)OOH$; 4) I_2 . *
796. ჭარბი აზოტმჟავით სულფიდების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფოქსიდები; 2) სულფონები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
797. ჭარბი კალიუმის პერმანგანატით სულფიდების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფოქსიდები; 2) სულფონები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
798. ჭარბი წყალბადის პეროქსიდით სულფიდების ჟანგვისას მიიღება:
1) სულფოქსიდები; 2) სულფონები; * 3) სულფომჟავები; 4) გოგირდი.
799. ეთანთიოლის კატალიზური ჰიდრირებისას მიიღება:
1) ეთანი; * 2) ეთილენი; 3) ეთანსულფომჟავა; 4) დიეთილსულფიდი.
800. რომელი რადიკალის შემცველი თიოლქები შედის ნივრის ეთერზეთების შემადგენლობაში?
1) $CH_2=CH-$; 2) $CH_2=CH-CH_2-$; * 3) $CH_3-CH_2-CH_2-$; 4) $(CH_3)_2CH-$;
801. რომელი რადიკალის შემცველი სულფიდები შედის ნივრის ეთერზეთების შემადგენლობაში?
1) $CH_2=CH-$; 2) $CH_2=CH-CH_2-$; * 3) $CH_3-CH_2-CH_2-$; 4) $(CH_3)_2CH-$;
802. რომელი რადიკალის შემცველი დისულფიდები შედის ნივრის ეთერზეთების შემადგენლობაში?
1) $CH_2=CH-$; 2) $CH_2=CH-CH_2-$; * 3) $CH_3-CH_2-CH_2-$; 4) $(CH_3)_2CH-$;
803. რომელი ნაერთი მიიღება ოზონით პროპენის დაჟანგვის პროცესში?
1) მხოლოდ ალდეჰიდები; * 2) მხოლოდ კეტონები;
2) ალდეჰიდი და კეტონი; 4) მხოლოდ კარბონმჟავები.
804. რომელი ნაერთი მიიღება ოზონით 2-მეთილ-2-ბუტენის დაჟანგვის პროცესში?
1) მხოლოდ ალდეჰიდები; 2) მხოლოდ კეტონები;
2) ალდეჰიდი და კეტონი; * 4) მხოლოდ კარბონმჟავები.
805. რამდენი იზომერული ნაჯერი ალდეჰიდი შეესაბამება C_4H_8O ფორმულას?
1) 1; 2) 2; * 3) 3; 4) 4.
806. რამდენი იზომერული ნაჯერი კეტონი შეესაბამება $C_5H_{10}O$ ფორმულას?
1) 1; 2) 2; 3) 3; * 4) 4.
807. უროტროპინის მისაღებად ფორმალდეჰიდზე მოქმედებენ:
1) აზოტმჟავათი; 2) აზოტოვანმჟავათი; 3) ამიაკით; * 4) მეთილამინით.
808. უროტროპინის მისაღებად ამიაკზე მოქმედებენ:

- 1) ფორმალდეჰიდით; * 2) აცეტალდეჰიდით; 3) ჭიანჭველმჟავათი; 4) ძმარმჟავათი.
809. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება უროტროპინს?
1) $[(\text{CH}_3)_6\text{N}_4]$; 2) $[(\text{C}_2\text{H}_5)_6\text{N}_4]$; 3) $[(\text{CH}_2)_6\text{N}_4]$; * 4) $[(\text{CH}_3)_4\text{N}_2]$;
810. ჰექსამეთილენტეტრამინის სინთეზის საწყისი რეაგენტებია:
1) მეთანოლი და აზოტი; 2) მეთანოლი და ამიაკი;
3) მეთანალი და აზოტი; 4) მეთანალი და ამიაკი. *
811. აცეტალი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
1) პროპანოლთან; 2) პროპანალთან; * 3) პროპანონთან; 4) აცეტილენთან.
812. ნახევარაცეტალი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
1) პროპანოლთან; 2) პროპანალთან; * 3) პროპანონთან; 4) აცეტილენთან.
813. სპირტების ურთიერთქმედებით აღდგენილებთან მიიღება:
1) რთული ეთერები; 2) მარტივი ეთერები; 3) ნახევარაცეტალები; * 4) ლაქტიდები.
814. სპირტების ურთიერთქმედებით აღდგენილებთან მიიღება:
1) რთული ეთერები; 2) მარტივი ეთერები; 3) აცეტალები; * 4) ლაქტიდები.
815. ნახევარაცეტალი მიიღება ეთანალის ურთიერთქმედებით:
1) პროპანოლთან; * 2) პროპანალთან; 3) პროპანონთან; 4) აცეტილენთან.
816. ნახევარკეტალი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
1) პროპანოლთან; 2) პროპანალთან; 3) პროპანონთან; * 4) აცეტილენთან.
817. კეტალი მიიღება ეთანოლის ურთიერთქმედებით:
1) პროპანოლთან; 2) პროპანალთან; 3) პროპანონთან; * 4) აცეტილენთან.
818. ნახევარკეტალები მიიღება ალკანოლების ურთიერთქმედებით:
1) აღდგენილებთან; 2) კეტონებთან; * 3) კარბონმჟავებთან; 4) სპირტებთან.
819. კეტალები მიიღება კეტონების ურთიერთქმედებით:
1) აღდგენილებთან; 2) კეტონებთან; * 3) კარბონმჟავებთან; 4) სპირტებთან.
820. კეტონების ურთიერთქმედებით სპირტებთან მიიღება:
1) რთული ეთერები; 2) მარტივი ეთერები; 3) კეტალები; * 4) დიკეტოპიპერაზინები.
821. კეტონების ურთიერთქმედებით სპირტებთან მიიღება:
1) რთული ეთერები; 2) მარტივი ეთერები; 3) ნახევარკეტალები; * 4) დიკეტოპიპერაზინები.
822. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია ყველაზე აქტიური მიერთების რეაქციებში?
1) ქლორალი; * 2) ფორმალდეჰიდი; 3) აცეტონი; 4) აცეტალდეჰიდი.
823. რომელი ნაერთის ქლორირებით მიიღება ქლორალი?
1) აცეტალდეჰიდი; * 2) ფორმალდეჰიდი; 3) პროპანოლი; 4) პროპანალი.
824. ეთანალის ქლორირებით მიიღება:
1) ქლორალი; * 2) ქლოროფორმი; 3) ეთილქლორიდი; 4) დიქლორეთანი.
825. მოცემული ფორმულებიდან რომელი შეესაბამება ქლორალს?
1) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CHO}$; 2) CHCl_2-CHO ; 3) CCl_3-CHO ; * 4) $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{COOH}$.
826. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის მოლეკულა შეიცავს თუნდაც ერთ ნახშირბადატომს sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში არსებული ორბიტალებით?
1) პროპანოლი; 2) პროპინი; 3) პროპანალი; * 4) არცერთი.
827. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის მოლეკულა შეიცავს თუნდაც ერთ ნახშირბადატომს sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაში არსებული ორბიტალებით?
1) პროპანოლი; 2) პროპინი; 3) პროპანონი; * 4) არცერთი.
828. კარბონილის ჯგუფში ნახშირბადის, ისე ჟანგბადის ატომის ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
1) sp^3 ; 2) sp^3d ; 3) sp^2 ; * 4) sp .
829. კარბონილის ჯგუფის ჟანგბადის ატომის ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
1) sp^3 ; 2) sp^3d ; 3) sp^2 ; * 4) sp .
830. კარბონილის ჯგუფის ნახშირბადის ატომის ვალენტური ორბიტალების ჰიბრიდიზაციის ტიპია:
1) sp^3 ; 2) sp^3d ; 3) sp^2 ; * 4) sp .
831. რომელი ჰალოგენნაწარმების ჰიდროლიზით მიიღება კარბონილური ნაერთები?
1) გემინალური დიჰალოგენნაწარმების; * 2) გემინალური ტრიჰალოგენნაწარმების;
3) ვიცინალური დიჰალოგენნაწარმების; 4) ვიცინალური დიჰალოგენნაწარმების;
832. რომელი ნაერთის წყალთან ურთიერთქმედებისას მიიღება აღდგენილები?
1) ვიცინალური დიჰალოგენნაწარმების; 2) პროპინის; 3) ეთინის; * 4) ეთენის.

833. რომელი ნაერთის წყალთან ურთიერთქმედებისას მიიღება ალდეჰიდები?
 1) გემინალური დიჰალოგენნაწარმების; * 2) პროპინის; 3) ბუტინის; 4) ეთენის.
834. რომელი ნაერთის წყალთან ურთიერთქმედებისას მიიღება კეტონები?
 1) ვიცინალური დიჰალოგენნაწარმების; 2) პროპინის; *
 3) გემინალური დიჰალოგენნაწარმების; 4) ეთენის.
835. ჩამოთვლილ ორგანულ ნაერთთა კლასებიდან რომლის ჰომოლოგიური რიგის პირველი წევრია აირი?
 1) კეტონების; 2) ალდეჰიდების; * 3) სპირტების; 4) კარბონმჟავების.
836. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი არ არის დამახასიათებელი ალდეჰიდებისათვის?
 1) მიერთების; 2) კონდენსაციის; 3) მოხლეჩის; * 4) მიერთება-მოხლეჩის.
837. ალდეჰიდების დაჟანგვისას ახლადდალექილი სპილენძ(II)-ის ჰიდროქსიდით წამოიქმნება წითელი შეფერილობის
 1) სპილენძ(I)-ის ოქსიდი; * 2) სპილენძ(I)-ის ჰიდროქსიდი;
 3) სპილენძ(II)-ის ოქსიდი; 4) სპილენძი.
838. ჩამოთვლილ ორგანულ ნაერთთა კლასებიდან რომლისთვის არის დამახასიათებელი დისპროპორცია?
 1) კეტონების; 2) ალდეჰიდების; * 3) სპირტების; 4) კარბონმჟავების.
839. ვის სახელს ატარებს ალდეჰიდების დისპროპორციის რეაქცია?
 1) კუჩეროვის; 2) კანიცაროს; * 3) ვიურცის; 4) ვილიამსონის.
840. ტიშენკოს რეაქციით ალდეჰიდებიდან მიიღება:
 1) სპირტები; 2) მარტივი ეთერები; 3) რთული ეთერები; * 4) კარბონმჟავები.
841. ტიშენკოს რეაქციით მეთანალიდან მიიღება:
 1) მეთილფორმიტი; 2) მეთილაცეტატი; 3) ეთილფორმიტი; 4) ეთილაცეტატი. *
842. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მონაწილეობს კანიცაროს რეაქციაში?
 1) C_6H_5CHO ; * 2) $C_6H_5-CH_2-CHO$; 3) C_2H_5CHO ; 4) $CH_3-CO-CH_3$.
843. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მონაწილეობს ტიშენკოს რეაქციაში?
 1) პროპანოლი; 2) პროპანონი; 3) პროპანალი; * 4) პროპანმჟავა.
844. კარბონილურ ნაერთებში მიერთების რეაქცია იწვევა:
 1) კარბონილურ ნახშირბადის ატომზე ელექტროფილური ნაწილაკის შეტევით;
 2) კარბონილურ ნახშირბადის ატომზე ნუკლეოფილური ნაწილაკის შეტევით; *
 3) ჟანგბადის ატომზე ნუკლეოფილური ნაწილაკის შეტევით;
 4) ჟანგბადის ატომზე ელექტროფილური ნაწილაკის შეტევით.
845. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელთან მიდის მიერთების რეაქციები უფრო ძნელად?
 1) აცეტალდეჰიდი; 2) აცეტილენი; 3) აცეტონი; * 4) ბუტანალი.
846. რომელი ნაერთი მიიღება აცეტალდეჰიდის კონდენსაციით?
 1) $CH_2=CH-CH_2-CHO$; 2) $CH_2OH-CH_2-CH_2-CHO$;
 3) $CH_3-CHOH-CH_2-CHO$; * 4) $CH_2=CH-CH_2-CH_2OH$.
847. რომელი ნაერთი მიიღება აცეტალდეჰიდის კონდენსაციით?
 1) $CH_2=CH-CH_2-CHO$; 2) $CH_2OH-CH_2-CH_2-CHO$;
 3) $CH_3-CH=CH-CHO$; * 4) $CH_2=CH-CH_2-CH_2OH$.
848. მოცემული ნაერთებიდან რომელია ალდოლი?
 1) $CH_2=CH-CH_2-CHO$; 2) $CH_2OH-CH_2-CH_2-CH_2OH$;
 3) $CH_3-CHOH-CH_2-CHO$; * 4) $CH_2=CH-CH_2-CH_2OH$.
849. მოცემული ნაერთებიდან რომელია კროტონის ალდეჰიდი?
 1) $CH_2=CH-CH_2-CHO$; 2) $CH_2OH-CH_2-CH_2-CHO$;
 3) $CH_3-CH=CH-CHO$; * 4) $CH_2=C=CH_2-CHO$.
850. ჩამოთვლილ ორგანულ ნაერთთა კლასებიდან რომელთან მიდის მიერთების რეაქციები უფრო ძნელად?
 1) ალდეჰიდები; 2) კეტონები; * 3) ალკინები; 4) ალკენები.
851. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელთან მიდის მიერთების რეაქციები უფრო ძნელად?
 1) $CH_3-CH=CH_2$; 2) $CH_3-C\equiv CH$; 3) CH_3-CH_2-CHO ; 4) $CH_3-CH_2-CO-CH_3$. *
852. ჩამოთვლილი ციკლური ნახევარაცეტალებიდან რომელია ყველაზე სტაბილური?
 1) სამწევრიანი; 2) ხუთწევრიანი; * 3) შვიდწევრიანი; 4) რვაწევრიანი.
853. ჩამოთვლილი ციკლური ნახევარაცეტალებიდან რომელია ყველაზე სტაბილური?
 1) სამწევრიანი; 2) ექვსწევრიანი; * 3) შვიდწევრიანი; 4) რვაწევრიანი.

854. მჟავების თანაობისას ეთანალი გარდაიქმნება:

1) პარალდეჰიდად; * 2) პარაფორმად; 3) პარაფორმალდეჰიდად; 4) ეთანოლად.

855. მჟავების თანაობისას რომელი ნაერთი წარმოქმნის პარალდეჰიდს?

1) მეთანალი; 2) ეთანალი; * 3) პროპანალი; 4) პროპანონი.

856. მჟავების თანაობისას რომელი ნაერთი წარმოქმნის მეტალდეჰიდს?

1) მეთანალი; 2) ეთანალი; * 3) პროპანალი; 4) პროპანონი.

857. რომელი ნაერთის ტრიმერიზაციით მიიღება პარალდეჰიდი?

1) $\text{HC}\equiv\text{CH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHO}$. *

858. რომელი ნაერთის ტეტრამერიზაციით მიიღება მეტალდეჰიდი?

1) $\text{HC}\equiv\text{CH}$; 2) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHO}$. *

859. მჟავების თანაობისას ეთანალი გარდაიქმნება:

1) მეტალდეჰიდად; * 2) პარაფორმად; 3) პარაფორმალდეჰიდად; 4) ეთანოლად.

860. მეტალდეჰიდი არის აცეტალდეჰიდის:

1) დიმერი; 2) ტრიმერი; 3) ტეტრამერი; * 4) პენტამერი.

861. პარალდეჰიდი არის აცეტალდეჰიდის:

1) დიმერი; 2) ტრიმერი; * 3) ტეტრამერი; 4) პენტამერი.

862. რომელი ნაერთის ჰიდრატირებული მოლეკულების პოლიკონდენსაციის პროცესად შეგვიძლია წარმოვიდგინოთ პარაფორმის სინთეზი?

1) ჭიანჭველის ალდეჰიდის; * 2) ძმრის ალდეჰიდის;

3) ჭიანჭველმჟავასი; 4) ერბომჟავასი.

863. რომელი ნაერთის ჰიდრატირებული მოლეკულების პოლიკონდენსაციის პროცესად შეგვიძლია წარმოვიდგინოთ პარაფორმის სინთეზი?

1) H-CHO ; * 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHO}$.

864. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი რეაგირებს ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან?

1) ეთილის სპირტი; 2) ჭიანჭველმჟავა; * 3) მეთილამინი; 4) პროპანონი.

865. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი რეაგირებს ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან?

1) ეთანოლი; 2) ეთანმჟავა; 3) ეთილამინი; 4) ეთანალი. *

866. რომელი რეაგენტით შეიძლება როგორც გლიცეროლის, ისე პროპანალის აღმოჩენა?

1) ვერცხლის ოქსიდის ამიაკური ხსნარით; 2) ნატრიუმის ჰიდროქსიდით;

2) ახლადდალექილი სპილენძ(II)-ის ჰიდროქსიდით; * 4) ჰიდროქსილამინით.

867. რომელი რეაგენტით შეიძლება როგორც გლიცეროლის, ისე პროპანალის აღმოჩენა?

1) Cu(OH)_2 ; * 2) CuOH ; 3) $[\text{Ag(NH}_3)_2]\text{OH}$; 4) NaOH .

868. რომელი რეაგენტით შეიძლება როგორც ეთილენგლიკოლის, ისე პროპანალის აღმოჩენა?

1) Cu(OH)_2 ; * 2) CuOH ; 3) $[\text{Ag(NH}_3)_2]\text{OH}$; 4) NaOH .

869. რომელი რეაგენტით შეიძლება როგორც გლიცეროლის, ისე აცეტალდეჰიდის აღმოჩენა?

1) Cu(OH)_2 ; * 2) CuOH ; 3) $[\text{Ag(NH}_3)_2]\text{OH}$; 4) NaOH .

870. რომელი რეაგენტით შეიძლება როგორც ეთილენგლიკოლის, ისე აცეტალდეჰიდის აღმოჩენა?

1) Cu(OH)_2 ; * 2) CuOH ; 3) $[\text{Ag(NH}_3)_2]\text{OH}$; 4) NaOH .

871. ძმრის ალდეჰიდის კონდენსაციით მიიღება:

1) 3-ბუტენალი; 2) 2-ბუტენალი; 3) 2-ბუტენალი; * 4) 1-ბუტანოლი.

872. რომელი ნაერთის კონდენსაციით მიიღება ალდოლი?

1) H-COOH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$; 3) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{OH}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHO}$. *

873. რომელი ნაერთის კონდენსაციით მიიღება ალდოლი?

1) $\text{CH}_3\text{-COOH}$; 2) $\text{CH}_2\text{OH-CHOH-CH}_2\text{OH}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$; * 4) $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{OH}$.

874. რომელი ნაერთის კონდენსაციით მიიღება 2-ბუტენალი?

1) ბუტანალი; 2) პროპანალი; 3) ეთანალი; * 4) მეთანალი.

875. რომელი ნაერთის კონდენსაციით მიიღება კროტონის ალდეჰიდი?

1) ბუტანალი; 2) პროპანალი; 3) ეთანალი; * 4) მეთანალი.

876. რომელი ნაერთის კონდენსაციით მიიღება კროტონის ალდეჰიდი?

1) H-CHO ; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHO}$. *

877. ალდეჰიდების კონდენსაციის რეაქციების პირველ ეტაპზე წარმოიქმნება:

1) უჯერი ალდეჰიდი; 2) უჯერი მჟავა; 3) უჯერი სპირტი; 4) ალდოლი. *

878. ჩამოთვლილი ცენტრებიდან რომელი არსებობს კარბონილური ნაერთების მოლეკულებში?

1) მხოლოდ ნუკლეოფილური შეტევის ცენტრი;

2) მხოლოდ ელექტროფილური შეტევის ცენტრი;

- 3) როგორც ნუკლეოფილური, ისე ელექტროფილური შეტევის ცენტრი; *
- 4) არცერთი.
879. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელია სწორი?
- 1) კარბონილის ჯგუფში ნახშირბადის ატომის ვალენტური ორბიტალები sp^2 -ჰიბრიდიზაციის მდგომარეობაშია; *
- 2) ალდეჰიდებსა და კეტონებში გვხვდება მხოლოდ ნახშირბადული ჯაჭვის იზომერია;
- 3) ალდეჰიდები მიიღება აცეტილენის ჰომოლოგების ჰიდრატაციით.
- 4) კეტონების ჰომოლოგიური რიგის პირველი წევრი აირია.
880. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია აირად მდგომარეობაში?
- 1) H-CHO; * 2) $CH_3-CO-CH_3$; 3) CH_3-COOH ; 4) CH_3-OH .
881. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელია აირად მდგომარეობაში?
- 1) H-COOH; 2) $CH_3-CO-CH_3$; 3) CH_3-OH ; 4) არცერთი. *
882. მოყვანილი განმარტებებიდან რომელია არასწორი?
- 1) კარბონილურ ნაერთებში მიერთების რეაქცია იწყება კარბონილურ ნახშირბადის ატომზე ნუკლეოფილური ნაწილაკის შეტევით;
- 2) კეტონებში, ალდეჰიდებთან შედარებით, მიერთების რეაქციები უფრო ძნელად წარიმართება;
- 3) განსაკუთრებით სტაბილურია ხუთ- და ექვსწევრიანი ციკლური ნახევარაცეტალები;
- 4) დაბალ ტემპერატურაზე აცეტალდეჰიდიდან წარმოიქმნება პარაფორმი. *
883. რისთვის გამოიყენება ჰექსამეთილენტეტრამინი?
- 1) ბიოპოლიმერის მისაღებად; 2) გამაყუჩებლად;
- 3) გამხსნელად; 4) ანტისეპტიკად. *
884. რომელი ნახშირბადატომია მჟავური ცენტრი ალდეჰიდებში?
- 1) α ; * 2) β ; 3) γ ; 4) კარბონილის ჯგუფის.
885. ქვემოთჩამოთვლილთაგან, რომელია 3-ჰიდროქსიბუტანალის ტრივიალური სახელწოდება?
- 1) ალილი; 2) ალდოლი; * 3) კროტონის ალდეჰიდი; 4) თიმოლი;
886. რომელი ნაერთის ტეტრამერია "მშრალი სპირტი"?
- 1) მეთანოლის; 2) მეთანალის; 3) ეთანოლის; 4) ეთანალის. *
887. რომელი ნაერთის ტეტრამერია "მშრალი სპირტი"?
- 1) H-CHO; 2) $CH_3-CH_2-CH_2-CHO$; 3) CH_3-CH_2-CHO ; 4) CH_3-CHO . *
888. რომელი ნაერთის დეპოლიმერიზაციითაა შესაძლებელი ფორმალდეჰიდის მიღება?
- 1) ქლოროფორმი; 2) იოდოფორმი; 3) პარაფორმი; *
- 4) ფენოლ-ფორმალდეჰიდური ფისის.
889. რომელი ნაერთი მიიღება პარაფორმის დეპოლიმერიზაციით?
- 1) H-CHO; * 2) CH_3-CHO ; 3) CH_3-COOH ; 4) HCOOH. *
890. კარბონილური ნაერთების გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება რეაქცია:
- 1) ციანწყალბადმჟავასთან; 2) ნატრიუმის ჰიდროსულფიტთან; *
- 3) ნატრიუმის ჰიდროსულფატთან; 4) სპირტთან.
891. აცეტონის გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება რეაქცია:
- 1) ციანწყალბადმჟავასთან; 2) ნატრიუმის ჰიდროსულფიტთან; *
- 3) ნატრიუმის ჰიდროსულფატთან; 4) სპირტთან.
892. ეთანალის გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება რეაქცია:
- 1) ციანწყალბადმჟავასთან; 2) ნატრიუმის ჰიდროსულფიტთან; *
- 3) ნატრიუმის ჰიდროსულფატთან; 4) სპირტთან.
893. რომელი ნაერთების გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება ნატრიუმის ჰიდროსულფიტი?
- 1) სპირტების; 2) ამინების; 3) ალდეჰიდების; * 4) კარბონმჟავების.
894. რომელი ნაერთების გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება ნატრიუმის ჰიდროსულფიტი?
- 1) სპირტების; 2) ამინების; 3) კეტონების; * 4) კარბონმჟავების.
895. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება ნატრიუმის ჰიდროსულფიტი?
- 1) CH_3-OH ; 2) CH_3-CHO ; * 3) CH_3-COOH ; 4) CH_2OH-CH_2OH .
896. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომლის გასუფთავებისა და გამოყოფისათვის გამოიყენება ნატრიუმის ჰიდროსულფიტი?
- 1) CH_3-OH ; 2) $CH_3-CO-CH_3$; * 3) CH_3-COOH ; 4) CH_2OH-CH_2OH .

897. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლით შეიძლება ეთანალის აღმოჩენა?
 1) ნატრიუმის ჰიდროქსიდით; 2) კალიუმის ჰიდროქსიდით;
 3) სპილენძ(II)-ის ჰიდროქსიდით; *4) ამონიუმის ჰიდროქსიდით;
898. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლით შეიძლება ეთანალის აღმოჩენა?
 1) NaOH; 2) KOH; 3) NH₄OH; 4) Cu(OH)₂. *
899. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლით შეიძლება აცეტალდეჰიდის აღმოჩენა?
 1) NaOH; 2) KOH; 3) NH₄OH; 4) Cu(OH)₂. *
900. იზომერიის რომელი სახე გვხვდება ნაჯერ ალდეჰიდებში?
 1) მხოლოდ ჯაჭვის იზომერია; *
 2) მხოლოდ ფუნქციური ჯგუფის მდებარეობის იზომერია;
 3) როგორც ჯაჭვის იზომერია, ისე ფუნქციური ჯგუფის მდებარეობის იზომერია;
 4) არცერთი ჩამოთვლილი.
901. იზომერიის ჩამოთვლილი სახეებიდან რომელი გვხვდება ნაჯერ კეტონებში?
 1) მხოლოდ ჯაჭვის იზომერია;
 2) მხოლოდ ფუნქციური ჯგუფის მდებარეობის იზომერია;
 3) როგორც ჯაჭვის იზომერია, ისე ფუნქციური ჯგუფის მდებარეობის იზომერია; *
 4) არცერთი ჩამოთვლილი.
902. კანიცაროს რეაქციით ხდება ალდეჰიდების:
 1) დაჟანგვა; 2) ქლორირება; 3) აღდგენა; 4) დისპროპორცია. *
903. კანიცაროს რეაქციით ტუტე არეში ალდეჰიდების დისპროპორციით მიიღება:
 1) ფენოლები; 2) კარბონმჟავათა მარილები; * 3) კეტონები; 4) მარტივი ეთერები.
904. კალიუმის ტუტის არეში ბენზალდეჰიდის დისპროპორციისას მიიღება:
 1) C₆H₅-CH₂-COOH; 2) C₆H₅-CH₂-OK; 3) C₆H₅-OH; 4) C₆H₅-COOK. *
905. კალიუმის ტუტის არეში ბენზალდეჰიდის დისპროპორციისას მიიღება:
 1) C₆H₅-CH₂OH; * 2) C₆H₅-COOH; 3) C₆H₅-OH; 4) C₆H₅-CH₂-COOK.
906. კანიცაროს რეაქციით ტუტე არეში ალდეჰიდების დისპროპორციით მიიღება:
 1) ფენოლები; 2) სპირტები; * 3) კეტონები; 4) მარტივი ეთერები.
907. ეთანალის ურთიერთქმედება ამინებთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
908. ალდეჰიდების ურთიერთქმედება ამინებთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
909. ალდეჰიდების ურთიერთქმედება ჰიდრაზინთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
910. ალდეჰიდების ურთიერთქმედება ჰიდროქსილამინთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
911. კეტონების ურთიერთქმედება ჰიდრაზინთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
912. კეტონების ურთიერთქმედება ჰიდროქსილამინთან მიეკუთვნება:
 1) მიერთების რეაქციებს; 2) ჩანაცვლების რეაქციებს;
 3) მოხლეჩის რეაქციებს; 4) მიერთება-მოხლეჩის რეაქციებს. *
913. ალდეჰიდებთან ციანწყალბადმჟავას მოქმედებით მიიღება:
 1) ციანიდები; 2) ნიტრილები; 3) ამიდები; 4) ჰიდროქსინიტრილები. *
914. ჰიდროქსინიტრილები მიიღება ალდეჰიდების ურთიერთქმედებით:
 1) აზოტმჟავასთან; 2) ციანწყალბადმჟავასთან; *
 3) აზოტოვანმჟავასთან; 4) ნატრიუმის ნიტრიტთან.
915. ჰიდროქსინიტრილები მიიღება ციანწყალბადმჟავას ურთიერთქმედებით:
 1) სპირტებთან; 2) კარბონმჟავებთან;
 3) ალდეჰიდებთან; * 4) ნატრიუმის ნიტრიტთან.
916. ოქსიმები მიიღება კარბონილური ნაერთების ურთიერთქმედებით:
 1) ნატრიუმის ჰიდროქსიდთან; 2) ოქსიდებთან;

- 3) ჰიდროქსილამინთან; * 4) ამინებთან.
917. კარბონილური ნაერთების ურთიერთქმედებით ჰიდროქსილამინთან მიიღება:
- 1) ჰიდრაზონები; 2) ჰიდროქსინიტრილები;
- 3) შიფის ფუძეები; 4) ოქსიმები. *
918. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + HCN \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; 4) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$.
919. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + NH_2OH \rightarrow$; * 2) $R-CHO + HCN \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; 4) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$.
920. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + HCN \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; 4) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$.
921. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + HCN \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; 4) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$.
922. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + HCN \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; 4) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$.
923. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი არ მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + NaHSO_3 \rightarrow$; * 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
924. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი არ მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + HCN \rightarrow$; * 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
925. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი არ მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3OH \rightarrow$; * 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
926. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი არ მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3SH \rightarrow$; * 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
927. ჩამოთვლილი რეაქციებიდან რომელი მიეკუთვნება მიერთება-მოსღების რეაქციებს?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; * 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
928. შიფის ფუძეები მიიღება კარბონილური ნაერთების ურთიერთქმედებით:
- 1) ამიდებთან; 2) ამინებთან; *
- 3) ნატრიუმის ჰიდროქსიდთან; 4) ჰიდროქსილამინთან.
929. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება აცეტონიდან ჩანაცვლებული იმინი?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3SH \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
930. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება ეთანალიდან ჩანაცვლებული იმინი?
- 1) $R-CHO + CH_3NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3SH \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
931. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება აცეტონიდან ოქსიმი?
- 1) $R-CHO + NH_2OH \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
932. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება ეთანალიდან ოქსიმი?
- 1) $R-CHO + NH_2OH \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
- 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
933. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება აცეტონიდან ჰიდრაზონი?

- 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
934. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება ეთანალიდან ჰიდრაზონი?
 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; * 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
935. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება აცეტონიდან ფენილჰიდრაზონი?
 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$; *
936. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება ეთანალიდან ფენილჰიდრაზონი?
 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$;
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$; *
937. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება აცეტონიდან სემიკარბაზონი?
 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$; *
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
938. ჩამოთვლილი რეაგენტებიდან რომლის მოქმედებით მიიღება ეთანალიდან სემიკარბაზონი?
 1) $R-CHO + NH_2-NH_2 \rightarrow$; 2) $R-CHO + NH_2-NH-CO-NH_2 \rightarrow$; *
 3) $R-CHO + CH_3MgBr \rightarrow$; 4) $R-CHO + NH_2-NH-C_6H_5 \rightarrow$.
939. ჰალოფორმულ რეაქციაში მონაწილეობს:
 1) ფორმალდეჰიდი; 2) აცეტალდეჰიდი; *
 3) პროპიონის ალდეჰიდი; 4) ეროს ალდეჰიდი.
940. ჰალოფორმულ რეაქციაში მონაწილეობს:
 1) მეთანოლი; 2) მეთანალი; 3) ეთანალი; * 4) ეთანოლი.
941. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მონაწილეობს ჰალოფორმულ რეაქციაში?
 1) დიეთილკეტონი; 2) დიპროპილკეტონი;
 3) დიიზოპროპილკეტონი; 4) მეთილეთილკეტონი. *
942. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მონაწილეობს ჰალოფორმულ რეაქციაში?
 1) CH_3-OH ; 2) $CH_3-CO-CH_3$; * 3) CH_3-COOH ; 4) CH_2OH-CH_2OH .
943. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მონაწილეობს ჰალოფორმულ რეაქციაში?
 1) CH_3-CH_2-CHO ; 2) $CH_3-CH_2-CO-CH_2-CH_3$; 3) $CH_3-CO-CH_2-CH_3$; * 4) CH_2OH-CH_2OH .
944. იოდოფორმი მიიღება იოდის მოქმედებით:
 1) ეთილენთან; 2) აცეტილენთან; 3) აცეტონთან; * 4) ფორმალდეჰიდთან.
945. ვერცხლის სარკის რეაქციის დროს გამოიყენება:
 1) ფელინგის რეაქტივი; 2) ტოლენსის რეაქტივი; *
 3) ბენედიქტის რეაქტივი; 4) შვეიცერის რეაქტივი.
946. აცეტალდეჰიდის დასაუხანგად არ გამოდგება:
 1) ფელინგის რეაქტივი; 2) ტოლენსის რეაქტივი;
 3) ბენედიქტის რეაქტივი; 4) შვეიცერის რეაქტივი. *
947. ნახშირბადის დიოქსიდი მიიღება ტოლენსის რეაქტივის ურთიერთქმედებით:
 1) მეთანალთან; * 2) ეთანალთან; 3) პროპანალთან; 4) ეთანოლთან.
948. ჩამოთვლილი მუავებიდან რომელი იხსნება ცუდად წყალში?
 1) ერომუავა; * 2) პროპიონმუავა; 3) ძმარმუავა; 4) ჭიანჭველმუავა.
949. ჩამოთვლილი მუავებიდან რომელია უჯერი?
 1) პალმიტინმუავა; 2) ქარვამუავა; 3) გლუტარმუავა; 4) ფუმარმუავა. *
950. ჩამოთვლილი მუავებიდან რომელია უჯერი?
 1) მალეინმუავა; * 2) ქარვამუავა; 3) გლუტარმუავა; 4) მალონმუავა.
951. რომელი ნაერთის ჰიდროლიზით დებულობენ კარბონმუავებს?
 1) ჰიდროქსინიტრილებს; * 2) გემინალური დიჰალოგენალკანების;
 3) გემინალური ტრიჰალოგენალკანების; 4) არცერთი ჩამოთვლილის.
952. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი რეაგირებს ვერცხლის ოქსიდის ამიაკურ ხსნართან?
 1) მეთანმუავა; * 2) ეთანმუავა; 3) პროპანმუავა; 4) არცერთი.
953. რომელ მარილთან რეაგირებს ძმარმუავა?
 1) ნატრიუმის ნიტრატთან; 2) ნატრიუმის კარბონატთან; *

- 3) ნატრიუმის ქლორიდთან; 4) ნატრიუმის სულფატთან.
954. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომელი აუფერულებს ბრომიან წყალს?
1) ძმარმჟავა; 2) ერბომჟავა; 3) აკრილმჟავა; * 4) ვალერიანმჟავა.
955. ბენზოლ-1,4-დიკარბონმჟავას ტრივიალური სახელწოდებაა:
1) ფთალმჟავა; 2) ტერეფთალმჟავა; *
3) იზოფთალმჟავა. 4) სალიცილმჟავა.
956. ჩამოთვლილი მჟავებიდან რომლის ეთერიფიცირებისათვის არ არის საჭირო კატალიზატორი?
1) ძმარმჟავა; 2) ერბომჟავა; 3) ჭიანჭველმჟავა; * 4) ადიპინმჟავა.
957. ბუტენდიმჟავას ტრანს-იზომერია:
1) მალონმჟავა; 2) მალეინმჟავა; 3) ქარვამჟავა; 4) ფუმარმჟავა. *
958. ბუტენდიმჟავას ცის-იზომერია:
1) მალონმჟავა; 2) მალეინმჟავა; * 3) ქარვამჟავა; 4) ფუმარმჟავა.
959. კალციუმის პროპიონატის გახურებით მიიღება:
1) 3-პენტანონი; * 2) პენტანალი; 3) 3-პენტანოლი; 4) პენტანმჟავა.
960. მჟაუნმჟავას გახურებით მიიღება:
1) ჭიანჭველმჟავა; * 2) მალეინმჟავა; 3) ძმარმჟავა; 4) ერბომჟავა.
961. რომელი ნაერთის მისაღებად იყენებენ წარმოებაში ნატრიუმის ფორმატს?
1) ერბომჟავას; 2) ძმარმჟავას; 3) მჟაუნმჟავას; * 4) ფთალმჟავას.
962. რომელი მარილი შედის თირკმლის ქვების შემადგენლობაში?
1) კალციუმის ფორმატი; 2) კალციუმის აცეტატი;
3) კალციუმის ოქსალატი; * 4) კალციუმის სუქცინატი.
963. ძმრის ანჰიდრიდის თანაობისას ადიპინმჟავას გახურებით მიიღება:
1) ციკლური კეტონი; * 2) ანჰიდრიდი; 3) ალდეჰიდი; 4) სპირტი.
964. წყალწამრთმეგ ნივთიერებათა გარეშე გახურებისას ანჰიდრიდს წარმოქმნის:
1) მალონმჟავა; 2) ფუმარმჟავა; 3) ქარვამჟავა; * 4) მჟაუნმჟავა.
965. ჰელ-ფოლჰარდ-ზელინსკის რეაქციით ხდება:
1) კარბონმჟავათა ამიდების მიღება; 2) კარბონმჟავათა ჰალოგენირება; *
3) კარბონმჟავათა ნიტრილების მიღება; 4) კარბონმჟავათა რთული ეთერების მიღება.
966. რომელ მჟავას იყენებენ კალიუმის პერმანგანატის სსნარის ზუსტი კონცენტრაციის დასადგენად ანალიზურ ქიმიაში?
1) მალონმჟავას; 2) მალეინმჟავას; 3) ქარვამჟავას; 4) მჟაუნმჟავას. *
967. რომელი ნაერთების მიღებაა შესაძლებელი კარბონმჟავებიდან ფოსფორის ჰალოგენიდების გამოყენებით?
1) RCOI; 2) RCOBr; * 3) RCOF; 4) ნებისმიერი აცილჰალოგენიდის.
968. რომელი ნაერთების მიღებაა შესაძლებელი კარბონმჟავებიდან ფოსფორის ჰალოგენიდების გამოყენებით?
1) RCOI; 2) RCOF; 3) RCOCl; * 4) ნებისმიერი აცილჰალოგენიდის.
969. აცილჰალოგენიდების სინთეზისას რომელი რეაგენტის გამოყენების დროს არ გამოიყოფა HCl ?
1) PCl_3 ; * 2) PCl_5 ; 3) $SOCl_2$; 4) არცერთი ჩამოთვლილის დროს.
970. რომელი ნაერთების მისაღებად იყენებენ აცილირებას ლუისის მჟავების თანაობისას?
1) არომატული კარბონმჟავების; 2) არომატული ალდეჰიდების;
3) არომატული კეტონების; * 4) არომატული სპირტების.
971. ალუმინის ალკოჰოლატის თანაობისას ტიშენკოს რეაქციით დებულობენ:
1) რთულ ეთერებს; * 2) მარტივ ეთერებს;
3) კარბონმჟავებს; 4) კარბონილურ ნაერთებს.
972. ბრომაცეტამიდზე ჭარბი ტუტის მოქმედებით და შემდგომი გახურებით მიიღება:
1) მეთილამინი; * 2) ეთილამინი; 3) პროპილამინი; 4) ბუტილამინი.
973. შერეული და სიმეტრიული ანჰიდრიდების მიღების უნივერსალური ხერხია აცილჰალოგენიდების ურთიერთქმედება:
1) კარბონმჟავათა მარილებთან; * 2) კარბონმჟავებთან;
3) ანჰიდრიდებთან; 4) სპირტებთან.
974. რთული ეთერების მიღება შეიძლება კარბონმჟავათა ურთიერთქმედებით:
1) პროპენტან; * 2) პროპანთან; 3) პროპადიენტან; 4) ციკლოპროპანთან.
975. გრინიარის რეაქტივით რთული ეთერებიდან მიიღება:

- 1) 2-მეთილ-1-ბუტანოლი; 2) 2-მეთილ-2-ბუტანოლი; *
- 3) 3-მეთილ-2-ბუტანოლი; 4) 3-მეთილ-1-ბუტანოლი;
976. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიიღება პალადიუმის კატალიზატორის გამოყენებით აცილჰალოგენიდების აღდგენით?
- 1) ალდეჰიდები; * 2) სპირტები; 3) კარბონმჟავები; 4) არცერთი ზემოთ.
977. რომელი სპირტის არეში იყენებენ რთული ეთერების აღსადგენად ნატრიუმს?
- 1) CH_3OH ; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$; 3) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$; 4) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3$. *
978. კარბონმჟავათა ამიდებზე აზოტოვანმჟავას ურთიერთქმედებით მიიღება:
- 1) ნიტრილები; 2) იმიდები; 3) კარბონმჟავები; * 4) რთული ეთერები
979. რომელი უმარტივესი აცილჰალოგენიდებია აირად მდგომარეობაში?
- 1) RCOI ; 2) RCOBr ; 3) RCOF ; * 4) RCOCl .
980. კარბონმჟავების გახურებისას მაღალ ტემპერატურაზე ფოსფორის ანჰიდრიდის თანაობისას მიიღება:
- 1) ფოსფორმჟავა; 2) ფოსფოროვანმჟავა;
- 3) პიროფოსფორმჟავა; 4) მეტაფოსფორმჟავა. *
981. პარა-ამინობენზომჟავათილეთერიდან გადაეთერიფიცირებით ღებულობენ:
- 1) ნოვოკაინს; * 2) ანალგინს; 3) უტრაკაინს; 4) ფუროსემიდს.
982. კარბონმჟავათა ჩამოთვლილი ნაწარმებიდან რომლისთვისაა უფრო მეტად დამახასიათებელი რეაქციები ელექტროფილურ რეაგენტებთან?
- 1) აცილჰალოგენიდები; 2) ამიდები; * 3) ანჰიდრიდები; 4) რთული ეთერები.
983. აცილჰალოგენიდებიდან ჩაუნაცვლებელი ამიდების მისაღებად იყენებენ:
- 1) ამონიუმის ქლორიდს; 2) ამიაკს; * 3) ამინებს;
- 4) ყველა ჩამოთვლილ ნაერთს.
984. კეტენის ფორმულაა:
- 1) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{C}=\text{O}$; 2) $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{C}=\text{O}$; 3) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{O}$; 4) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{O}$. *
985. N,N-დიხანაცვლებულ ამიდებში დიმერები წარმოიქმნება:
- 1) დიპოლ-დიპოლური ურთიერთქმედების ხარჯზე; *
- 2) ვან-დერ-ვაალსური ურთიერთქმედების ხარჯზე;
- 3) წყალბადური ბმების ხარჯზე;
- 4) კოვალენტური ბმების ხარჯზე.
986. გრინიარის რეაქტივით მესამეული სპირტი მიიღება:
- 1) აცილჰალოგენიდებიდან; 2) რთული ეთერებიდან; *
- 3) ამიდებიდან; 4) ამინებიდან.
987. ჩამოთვლილებიდან რომელი ნაერთის მოლეკულებს შორის არ მყარდება მოლეკულათშორისი წყალბადური ბმები?
- 1) აცეტამიდი; 2) დიეთილაცეტამიდი; * 3) ფორმამიდი; 4) ყველა.
988. ამიდებისაგან კარბონმჟავების მისაღებად გამოიყენება:
- 1) გოგირდმჟავა; 2) ფოსფორმჟავა; 3) აზოტმჟავა; 4) აზოტოვანმჟავა. *
989. ამიაკი შეიძლება გამოიყოს ამიდების ჰიდროლიზისას:
- 1) მჟავა არეში; 2) ტუტე არეში; * 3) ნეიტრალურ არეში; 4) ნებისმიერ არეში.
990. რომელი რეაგენტის მოქმედებით მიიღება აცილჰალოგენიდებიდან კარბონმჟავათა ანჰიდრიდები?
- 1) ROH ; 2) H_2O ; 3) RCOONa ; * 4) NH_3 .
991. შერეული და სიმეტრიული ანჰიდრიდების მიღების უნივერსალური ხერხია აცილჰალოგენიდების ურთიერთქმედება:
- 1) კარბონმჟავათა მარილებთან; * 2) კარბონმჟავებთან;
- 3) ანჰიდრიდებთან; 4) სპირტებთან.
992. ჩამოთვლილი ნაერთებიდან რომელი მიეკუთვნება რთულ ეთერებს?
- 1) აცეტოფენონი; 2) აცილალი; * 3) აცეტილქლორიდი; 4) აცეტონი.
- 993 აცილალი მიეკუთვნება:
- 1) რთულ ეთერებს; * 2) მარტივ ეთერებს; 3) ალდეჰიდებს; 4) კეტონებს.
994. კარბონმჟავათა რთული ეთერების გადაეთერიფიცირებისას გამოიყენება:
- 1) კარბონმჟავები; 2) სპირტები; * 3) აცილჰალოგენიდები; 4) ანჰიდრიდები.
995. N-მონოხანაცვლებული ამიდების აცილჰალოგენიდებთან ურთიერთქმედებით მიიღება:
- 1) ამინები; 2) ნიტრილები; 3) კარბონმჟავათა ანჰიდრიდები; 4) იმიდები. *

996. რთული ეთერების მისაღებად კარბონმჟავასთან ელექტროფილური მიერთებისათვის იყენებენ:
- 1) ალკანებს; 2) ალკადიენებს; 3) ალკენებს; * 4) არცერთ ზემოთ ჩამოთვლილს.
997. რომელ ნაერთთა მისაღებად იყენებენ ალკენებს კარბონმჟავასთან ელექტროფილური მიერთებისას?
- 1) რთული ეთერების; * 2) მარტივი ეთერების; 3) სპირტების; 4) ნიტრილების.
998. რომელ ნაერთთა მისაღებად იყენებენ ალკინებს კარბონმჟავასთან ელექტროფილური მიერთებისას?
- 1) რთული ეთერების; * 2) მარტივი ეთერების; 3) სპირტების; 4) ნიტრილების.
999. ბუტანდიმჟავაზე ამიაკის მოქმედებით მიიღება:
- 1) ამიდი; 2) ამინი; 3) იმიდი; * 4) იმინი.
1000. რომელი ნაერთის აღდგენა მიმდინარეობს ყველაზე ძნელად?
- 1) RCHO; 2) R-CO-R; 3) RCOOR; 4) RCONH₂. *
1001. გადაეთერიფიცირების რეაქციას უწოდებენ:
- 1) ჰიდროლიზს; 2) ამინოლიზს; 3) ალკოჰოლიზს; * 4) არცერთ ზემოთ ჩამოთვლილს.
1002. კარბონმჟავათა ჩამოთვლილი ნაწარმებიდან რომელში გვხვდება წყალბადური ბმები:
- 1) აცილჰალოგენიდებში; 2) რთულ ეთერებში; 3) ამიდებში; * 4) არცერთში.
1003. რთულეთერული კონდენსაციით ბეტა-ოქსომჟავათა ეთერების მიღება შეუძლებელია:
- 1) ეთილბენზოატიდან; * 2) ეთილაცეტატიდან;
- 3) ეთილვალერატიდან; 4) ეთილბუტირატიდან.
1004. რომელი ნაერთიდან შეიძლება რთულეთერული კონდენსაციით β-ოქსომჟავას ეთერის მიღება?
- 1) ეთილფორმატიდან; 3) ეთილაცეტატიდან; *
- 2) ეთილოქსალატიდან; 4) ეთილბენზოატიდან.