

## როგორ დავასახელოთ ორგანული ნაერთები?

ორგანული ნაერთების სისტემატიზირებული დასახელება დასაბამს იღებს მე-19 საუკუნის ბოლო პერიოდიდან. უფრო ადრეულ პერიოდში ნაერთების დასახელების მინიჭებას აწარმოებდნენ არასისტემურად, ძირითადად ნაერთის გამოყოფის წყაროს მიხედვით (მაგალითად, ძმარმჟავა მომდინარეობს „ძმარიდან“).

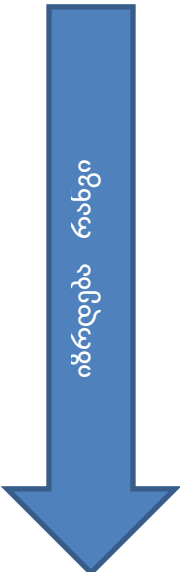
ასეთ დასახელებებს დღეისათვის უწოდებენ „ტრივიალურ“ დასახელებებს. მრავალი მათგანი აღარ გამოიყენება, თუმცა რამდენიმე კვლავ შემორჩენილია.

ორგანული (და არამარტო ორგანული) ნაერთების დასახელებისათვის დღეისათვის მიღებულია ნაერთთა დასახელების სისტემატიზირებული მიდგომა, რომელიც შემუშავებული იქნა *სუფთა და გამოყენებითი ქიმიის საერთაშორისო კავშირი* (International Union of Pure and Applied Compounds – IUPAC) მიერ. აღნიშნული კომისია 1892 წლიდან ატარებს რეგულარულ კონფერენციებსა და სიმპოზიუმებს, სადაც დგინდება მრავალი საერთაშორისო კონცეფცია ქიმიაში, მათ შორის ნაერთების ნომენკლატურაში. IUPAC-ის ნომენკლატურის ძირითადი პრინციპი არის: *ყველა განსხვავებულ ნაერთს უნდა ჰქონდეს განსხვავებული დასახელება*.

IUPAC-ის მიხედვით ორგანული ნაერთების დასახელება მოიცავს ფუძეს (აღნიშნავს ძირითად ჩონჩხს), კლასის განმსაზღვრელ სუფიქსებს (ბოლოსართებს), ჩამნაცვლებლების აღმნიშვნელ პრეფიქსებს (წინსართებს) და ლოკანტებს - რომელიც მიუთითებს ძირითად ჩონჩხში ჩამნაცვლებლების ან/და ფუნქციური ჯგუფების მდებარეობას.

თუ ნაერთი მოიცავს ერთზე მეტ ფუნქციურ ჯგუფს, მაშინ მათი ჩამოთვლა უნდა მოხდეს რანგის მიხედვით - ალკანებს ყველაზე დაბალი რანგი აქვს, ხოლო სულფომჟავებს ყველაზე მაღალი.

კლასი	ფუნქციური ჯგუფი	სუფიქსი
ალკანი	$\begin{array}{c}   &   \\ -C & -C- \\   &   \end{array}$	ან
ალკენი	$\begin{array}{c} \diagdown & / \\ & C=C \\ / & \diagdown \end{array}$	ენ
ალკინი	$-C\equiv C-$	ინ
ალკანოლები	R-OH	ოლ
ალდეჰიდი	$\begin{array}{c} O \\    \\ R-C-H \end{array}$	ალ
კეტონი	$\begin{array}{c} O \\    \\ R-C-R \end{array}$	ონ
ამინი	-NH <sub>2</sub>	ამინი
მჟავა	-COOH	მჟავა
სულფომჟავა	-SO <sub>3</sub> H	სულფომჟავა



საერთაშორისო ნომენკლატურის მიხედვით ნაერთების დასახელება წარმოებს შემდეგი ოთხი პროცედურის დაცვით:

1. მოვებნით კლასის შესაბამისი ყველაზე გრძელი ნახშირბადოვანი ჩონჩხი.
2. დავნომროთ ნახშირბადოვანი ჩონჩხი
3. ჩამოვთვალოთ ჩამნაცვლებლები
4. დავასახელოთ ძირითადი ჩონჩხი

დასაწყისისათვის განვიხილოთ ალკენები ნომენკლატურა. განუშტოებელი ალკანების ჰომოლოგიური რიგის საწყისი წევრების (მეთანი, ეთანი, პროპანი, ბუტანი) დასახელება ტრივიალურია. შემდგომი ალკანების დასახელებისათვის გამოიყენება რიცხვების ბერძნულ-ლათინური დასახელება. მაგალითად, ხუთი – **პენტა**, ექვსი – **ჰექსა**, შვიდი – **ჰეპტა**, და ა.შ. ალკანების დასახელების სუფიქსად მიღებულია „**ანი**“ დაბოლოება. შესაბამისად, 6 ნახშირბად-ატომის შემცველი ალკანის დასახელება იქნება **ჰექსანი**.

ზოგიერთი განუშტოებელი ალკანის დასახელება მოცემულია ცხრილში 1.

ცხრილი 1. განუშტოებელი ალკანების დასახელება:

დასახელება	ნახშირბად-ატომების რაოდენობა	სტრუქტურა	დასახელება	ნახშირბად-ატომების რაოდენობა	სტრუქტურა
მეთანი	1	CH <sub>4</sub>	ჰეპტადეკანი	17	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>15</sub> CH <sub>3</sub>
ეთანი	2	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	ოქტადეკანი	18	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> CH <sub>3</sub>
პროპანი	3	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	ნონადეკანი	19	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>17</sub> CH <sub>3</sub>
ბუტანი	4	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	ეკოზანი	20	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>19</sub> CH <sub>3</sub>
პენტანი	5	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	ჰენეკოზანი	21	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>20</sub> CH <sub>3</sub>
ჰექსანი	6	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	დოკოზანი	22	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>21</sub> CH <sub>3</sub>
ჰეპტანი	7	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	ტრიკოზანი	23	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>22</sub> CH <sub>3</sub>
ოქტანი	8	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> CH <sub>3</sub>	ტრიაკონტანი	30	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>28</sub> CH <sub>3</sub>
ნონანი	9	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	ჰენტრიკონტანი	31	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>29</sub> CH <sub>3</sub>
დეკანი	10	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> CH <sub>3</sub>	ტეტრაკონტანი	40	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>38</sub> CH <sub>3</sub>
უნდეკანი	11	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> CH <sub>3</sub>	პენტაკონტანი	50	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>48</sub> CH <sub>3</sub>
დოდეკანი	12	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub> CH <sub>3</sub>	ჰექსაკონტანი	60	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>58</sub> CH <sub>3</sub>
ტრიდეკანი	13	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>11</sub> CH <sub>3</sub>	ჰეპტაკონტანი	70	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>68</sub> CH <sub>3</sub>
ტეტრადეკანი	14	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub> CH <sub>3</sub>	ოქტაკონტანი	80	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>78</sub> CH <sub>3</sub>
პენტადეკანი	15	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>13</sub> CH <sub>3</sub>	ნონაკონტანი	90	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>88</sub> CH <sub>3</sub>
ჰექსადეკანი	16	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> CH <sub>3</sub>	ჰექტანი	100	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>98</sub> CH <sub>3</sub>

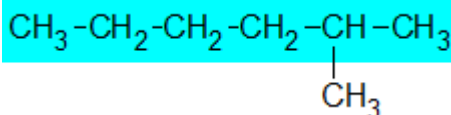
როგორც ალკანის, ისე სხვა ორგანული ნაერთების დასახელებისას ხშირად გვჭირდება ნახშირწყალბადოვანი ფრაგმენტების დასახელება. ალკანის მოლეკულას თუ ჩამოვაცილებთ ერთ წყალბადის ატომს, მიიღება მისი ფრაგმენტი, რომელსაც **ალკილის ჯგუფი** ეწოდება. ალკილის ჯგუფის დაბოლოვება არის „ილ“. აღნიშნული ფრაგმენტები იმდენად არის გავრცელებული, რომ ზოგიერთ მათგანს შემოკლებული აბრევიატურაც გააჩნია:

ალკანი		ალკილის ჯგუფი	აბრევიატურა
CH <sub>3</sub> -H მეთანი	⇒	CH <sub>3</sub> - მეთილი	Me-
CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -H ეთანი	⇒	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> - ეთილი	Et-
CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -H პროპანი	⇒	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> - პროპილი	Pr-
CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -H ბუტანი	⇒	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> - ბუტილი	Bu-

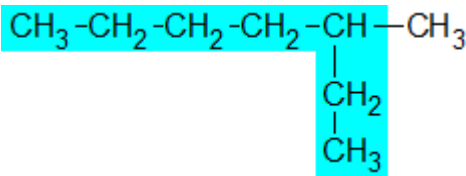
განშტოებული ალკანების დასახელებისას დაცული უნდა იქნას შემდეგი პრინციპები თანმიმდევრულად:

1. მოიძებნოს ყველაზე გრძელი ნახშირბადოვანი ჩონჩხი. აღნიშნული ჩონჩხი განაპირობებს ალკანის ძირითად დასახელებას.

ქვემოთ მოყვანილი C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> ნაერთის ძირითადი დასახელება იქნება *ჰექსანი* (უფრო სწორად, განიხილება როგორც ჰექსანის ნაწარმი), ვინაიდან იგი გრძელ განუშტოებელ ჩონჩხში მოიცავს ექვს ნახშირბადატომს.

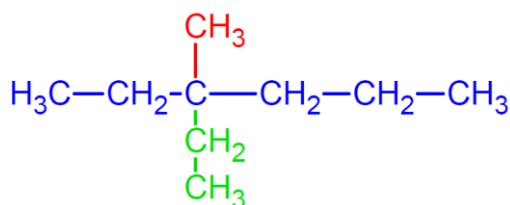


განუშტოებელი ჩონჩხის მოძებნისას შეიძლება აუცილებელი გახდეს ზიგზაგისებური გადაადგილება. მაგალითად, მოცემული სტრუქტურა, განიხილება, როგორც *ჰექსანის* ნაწარმი, თუმცა სწოხაზობრივად მხოლოდ ექვსი ნახშირბადატომია დაკავშირებული:



2. დაინომროს გრძელი ნახშირბადოვანი ჩონჩხი, იმ ბოლოდან, საიდანაც ახლოს არის ჩამნაცვლებელი:

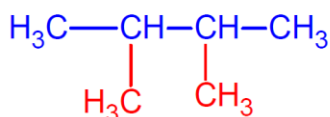




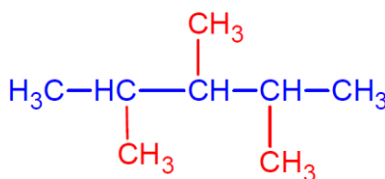
3-ეთილ-3-მეთილჰექსანი

5. როდესაც ძირითად ჩონჩხში ჩანაცვლებულია ორი ან მეტი ერთნაირი ჩამნაცვლებელი, ჯგუფის მითითება წარმოებს ერთხელ. ჩანაცვლებული ჯგუფების რაოდენობის აღნიშვნა კი წარმოებს პრეფიქსებით: დი-, ტრი-, ტეტრა-, პენტა-, ჰექსა და ა.შ.

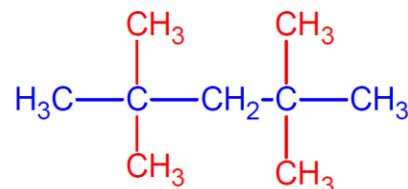
თითოეული ჩამნაცვლებლისათვის მიეთითება საკუთარი ნომერი. ერთად დაწერილი ციფრები ერთმანეთისაგან გამოიყოფა მძიმით – „“



2,3-დიმეთილბუტანი

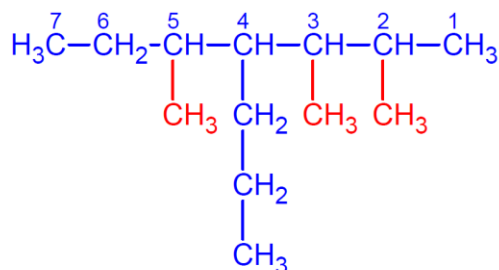


2,3,4-ტრიმეთილპენტანი



2,2,4,4-ტეტრამეთილპენტანი

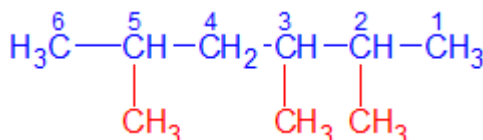
6. როდესაც ნაერთში შესაძლებელია ორი თანაბარი სიგრძის ჩამნაცვლებლის მოძიება, ძირითად ჩონჩხად შეირჩევა ნახშირბადატომების ის თანმიმდევრობა, რომელიც უფრო მეტი რაოდენობის ჩამნაცვლებელს შეიცავს.



2,3,5-ტრიმეთილ-4-პროპილჰექსანი  
(ოთხი ჩამნაცვლებელი)

(არასწორია 4-მეორეული ბუტილ-2,3-დიმეთილჰექსანი)  
(სამი ჩამნაცვლებელი)

7. როდესაც განუტოება ორივე მხრიდან თანაბარ მანძილზეა დაშორებული, ნუმერაცია წარმოებს ისე, რომ ციფრების ჯამი იყოს მინიმალური:

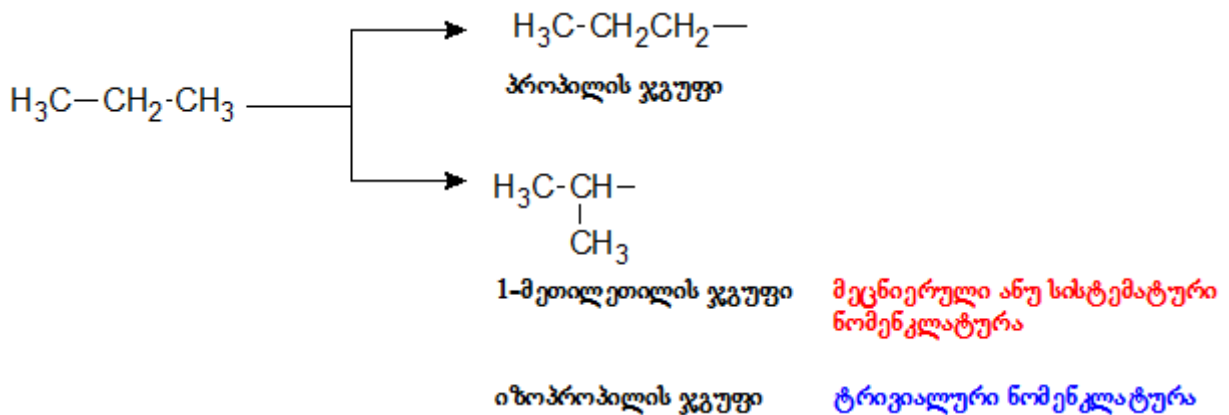


## 2,3,5-ტრიმეთილჰექსანი

(არასწორია 2,4,5-ტრიმეთილჰექსანი)

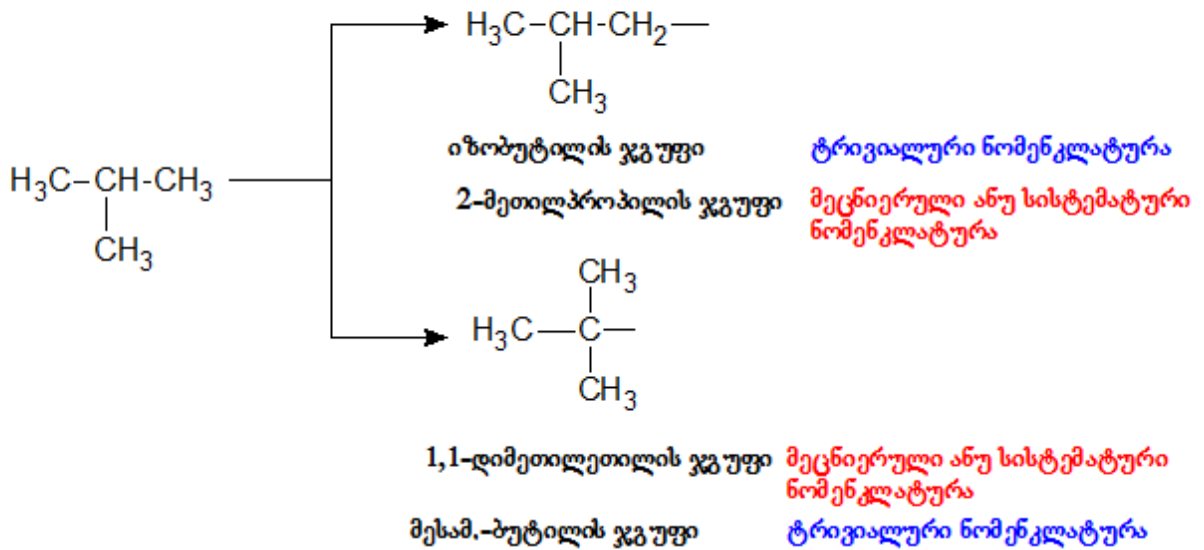
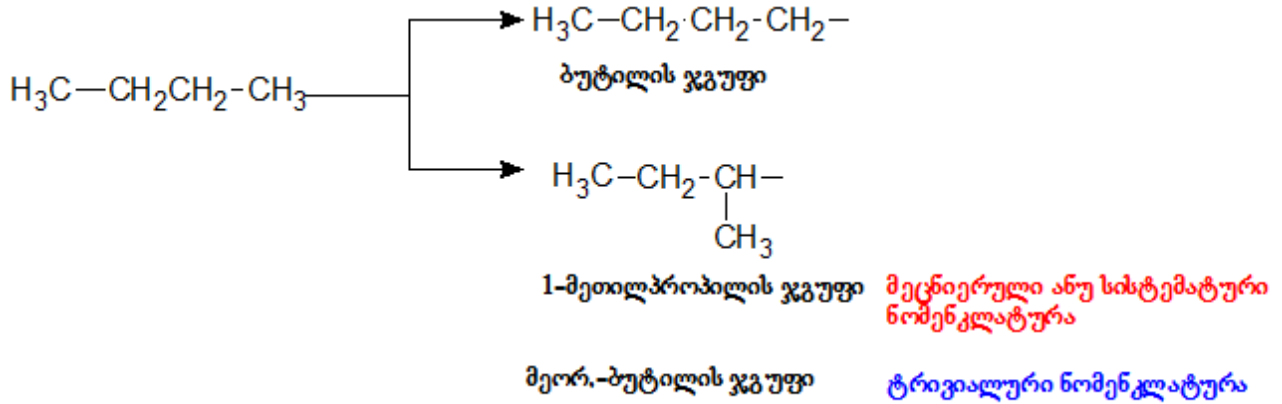
ჩვენ ზემოთ უკვე განვიხილეთ განუმტობელი ალკილის ჯგუფების ნომენკლატურა. მოყვანილი ალკილის ჯგუფები მიღებულია შესაბამისი ალკანიდან ტერმინალური (განაპირა) წყალბადატომის მოხლეჩით. როგორი ალკილური ჯგუფები მიიღება არაგანაპირა წყალბადატომების მოხლეჩით? უმარტივეს მაგალითს წარმოადგენს პროპანის მოლეკულა. პროპანის მოლეკულაში პროტონის მოხლეჩა შესაძლებელია როგორც „განაპირა“, ისე „ცენტრალური“ ნახშირბადატომებიდან. შედეგად მიიღება ორი სხვადასხვაგვარი (იზომერული) ალკილის ჯგუფი:

სამი ნახშირბადის შემცველი ალკილის ჯგუფები

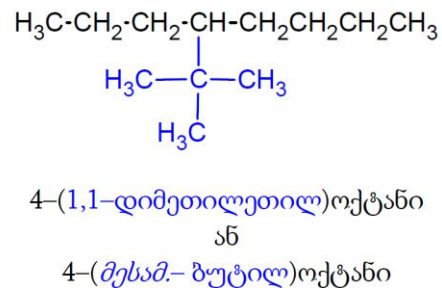
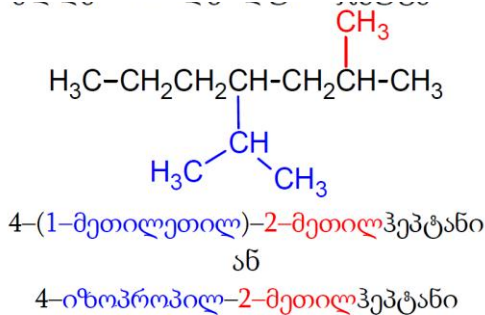


ოთხი ნახშირბადის შემცველი ალკილის ჯგუფები მიიღება ბუტანიდან და იზობუტანიდან.

ოთხი ნახშირბადის შემცველი ალკილის ჯგუფები



ქვემოთ მოყვანილი მაგალითების საშუალებით, შეგვიძლია ვნახოთ, როგორ სახელდება ამ ალკილური ჯგუფების შემცველი ნაერთები:

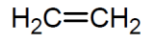


ალკილის ჯგუფების ტრივიალური დასახელებები: იზოპროპილი, იზობუტილი, მესამ.-ბუტილი, მეოთხ.-ბუტილი, მეორ.-ბუტილი და ნეოპენტილი აღიარებულია IUPAC-ის ნომენკლატურის მიერ, რაც ძლიერ ამარტივებს ნაერთების დასახელებას. „იზოპროპილი“,

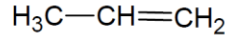


„იზობუტილი“ და „ნეოპენტილი“ იწერება ერთად, ხოლო პრეფიქსები „მეორ.“, „მესამ.“ და „მეოთხ.“ ტექსტიდან გამოიყოფა დეფიზით. ამასთანავე, გასათვალისწინებელია, რომ ალკილური ჯგუფების ჩამოთვლაში „იზოპროპილი“ და „იზობუტილი“ დასახელება პროპილისა და ბუტილის (მათ შორის, მეორ.-ბუტილის, მესამ.-ბუტილის, მეოთხ.-ბუტილის) ჯგუფის წინ.

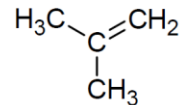
ალკენების ჰომოლოგიური რიგის პირველი წარმომადგენლებისათვის IUPAC-ის დასახელებასთან ერთად ჯერ კიდევ აქტიურად გამოიყენება ისტორიული დასახელებები. მაგალითად:



IUPAC: ეთენი  
ტრივიალური: ეთილენი



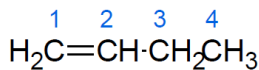
IUPAC: პროპენი  
ტრივიალური: პროპილენი



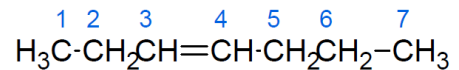
IUPAC: 2-მეთილპროპენი  
ტრივიალური: იზობუტილენი

ალკენების დასახელებისას IUPAC-ის პრინციპების მიხედვით უნდა დავიცვათ შემდეგი წესი:

1. მოიძებნოს ყველაზე გრძელი ნახშირდაბოვანი ჩონჩხი, რომელიც მოიცავს ორმაგ ბმას და შესაბამისი ალკანის დასახელებაში „ან“ სუფიქსი შეიცვალოს „ენ“ სუფიქსით. მაგალითად, ბუტანი  $\Rightarrow$  ბუტენი, პროპანი  $\Rightarrow$  პროპენი.
2. დაინომროს ყველაზე გრძელი ორმაგი ბმის შემცველი ნახშირდაბოვანი ჩონჩხი იმ ბოლოდან, სადაც ახლოსაა ორმაგი ბმა:

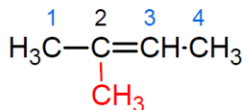


1-ბუტენი  
(არასწორია 3-ბუტენი)

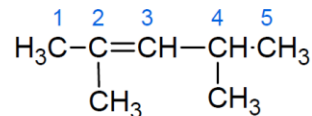


3-ჰექსენი  
(არასწორია 4-ჰექსენი)

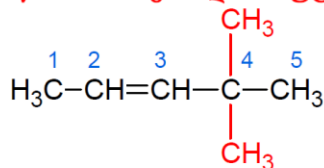
3. დასახელდეს ყველა ის ჩამნაცვლებელი, რომელიც ჩანაცვლებულია ძირითად ჩონჩხში. მათი დასახელება წარმოებს ალკანების ნომენკლატურის ანალოგიურად.



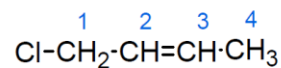
2-მეთილ-2-ბუტენი  
(არასწორია 3-მეთილ-2-ბუტენი)



2,4-დიმეთილ-2-პენტენი  
(არასწორია 2,4-მეთილ-3-პენტენი)



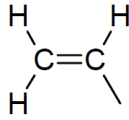
4,4-დიმეთილ-2-ჰექსენი  
(არასწორია 4,4-დიმეთილ-3-პენტენი)



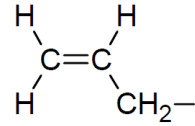
1-კლორ-2-ბუტენი  
(არასწორია 4-კლორ-2-ბუტენი)



ალკენების ჯგუფების დასახელებისას „ენ“ სუფიქს ემატება „ილ“ სუფიქსი.



IUPAC: ეთენილი  
ტრივიალური: ვინილი

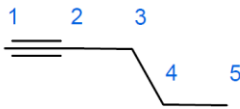


IUPAC: პროპენილი  
ტრივიალური: ალილი

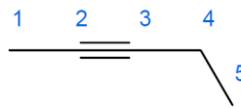
ზემომოყვანილი ორი ალკენის ჯგუფების დასახელებისათვის დღესაც აქტიურად გამოიყენება ტრივიალური დასახელებები ვინილი და ალილი.

ალკენების ჰომოლოგიური რიგის უმარტივესი წარმომადგენელი არის ეთინი  $C_2H_2$ , რომლის ტრივიალური დასახელებაა აცეტილენი.

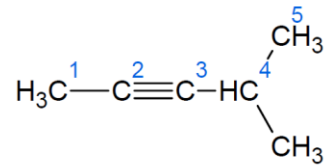
4-ოთხი და მეტი ნახშირბადშემცველი ალკენების დასახელებისას IUPAC-ის პრინციპების მიხედვით ანალოგიურია ალკენების დასახელების. დასახელებისას ფუძედ აღებულია სამმაგი ბმის შემცველი ყველაზე გრძელი ნახშირბადოვანი ჩონჩხის ალკანის დასახელება, რომელშიც „ან“ დაბოლოვება შეცვლილია „ინ“ დაბოლოვებით. ჩონჩხის ნუმერაცია წარმოებს იმ ბოლოდან, საიდანაც ახლოა სამმაგი ბმა:



პენტ-1-ინი



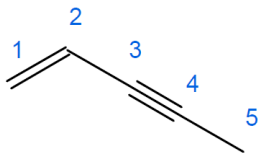
პენტ-2-ინი



4-მეთილპენტ-2-ინი

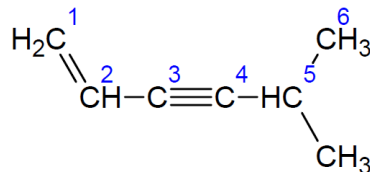
თუ ნახშირწალბადი მოიცავს როგორც ორმაგ, ისე სამმაგ ბმას, მაშინ ძირითადი ჩონჩხის ნუმერაციისას გათვალისწინებული უნდა იქნას მათი მდებარეობა. კერძოდ,

1. თუ ორმაგი ბმა სამმაგ ბმაზე უფრო ახლოსაა ჩონჩხის დაბოლოვებასთან, მაშინ ნუმერაცია იწყება ორმაგი ბმის მდებარეობის გათვალისწინებით:



პენტ-1-ენ-3-ინი

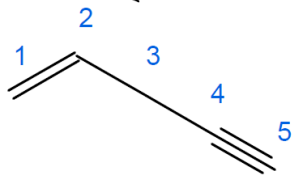
(არასწორია პენტ-4-ენ-2-ინი)



5-მეთილპენტ-1-ენ-3-ინი

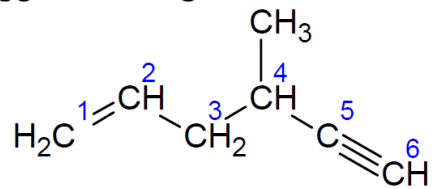
(არასწორია 2-მეთილპენტ-5-ენ-3-ინი)

2. თუ ორმაგი და სამმაგი ბმა ერთიდაიგივე მანძილზეა დაშორებული, მაშინ ძირითადი ჩონჩხის ნუმერაცია იწყება ორმაგი ბმის მხრიდან:



პენტ-1-ენ-4-ინი

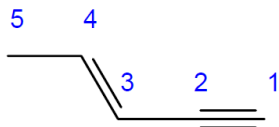
(არასწორია პენტ-4-ენ-1-ინი)



4-მეთილპენტ-1-ენ-5-ინი

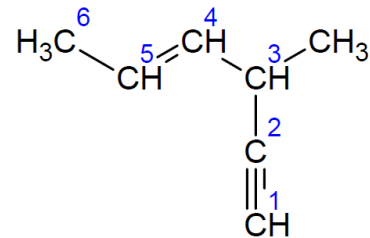
(არასწორია 3-მეთილპენტ-5-ენ-1-ინი)

3. თუ სამმაგი ბმა ორმაგ ბმაზე უფრო ახლოსაა ჩოჩხის დაბოლოვებასთან, მაშინ ნუმერაცია იწყება სამმაგი ბმის მდებარეობის გათვალისწინებით:



პენტ-3-ენ-1-ინი

(არასწორია პენტ-4-ენ-1-ინი)



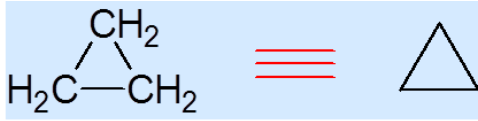
3-მეთილპენტ-4-ენ-1-ინი

(არასწორია 4-მეთილპენტ-2-ენ-5-ინი)

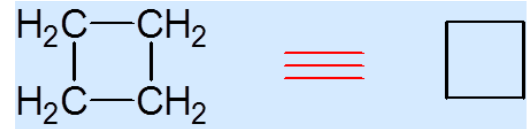
მიუხედავად იმისა, რომ ნუმერაცია ზოგჯერ ორმაგი ბმის მხრიდან იწყება სამმაგი ბმის რანგი უფრო მაღალია ვიდრე ორმაგი ბმის. ამიტომ სამმაგი ბმის შემცველი ნაერთების ბოლო სუფიქსი იქნება ყოველთვის „ინ“

ალკინური ჯგუფების დაახელებისას „ინ“ დაბოლოვებას ემატება „ილ“ დაბოლოვება. მაგალითად, ეთინი  $\Rightarrow$  ეთინილი, პროპინი  $\Rightarrow$  პროპინილი, და ა.შ.

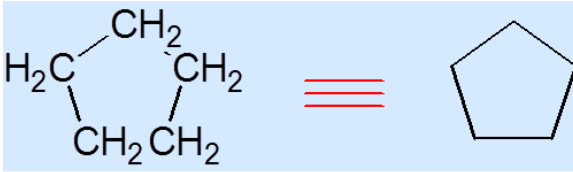
ციკლოალკანების დასახელება იწარმოება პრეფიქსით “ციკლო”.



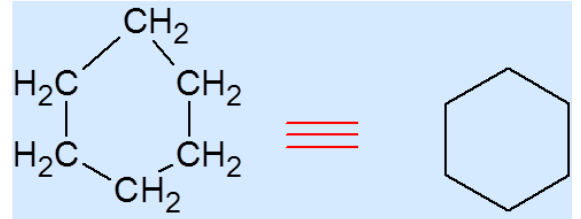
**ციკლოპროპანი**



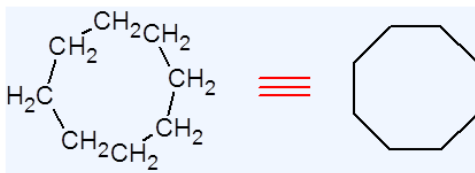
**ციკლობუტანი**



**ციკლოპენტანი**

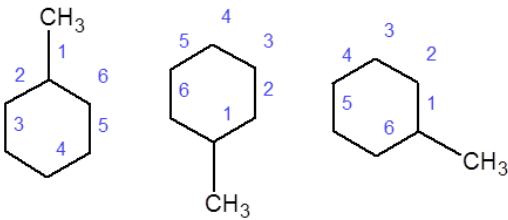


**ციკლოჰექსანი**

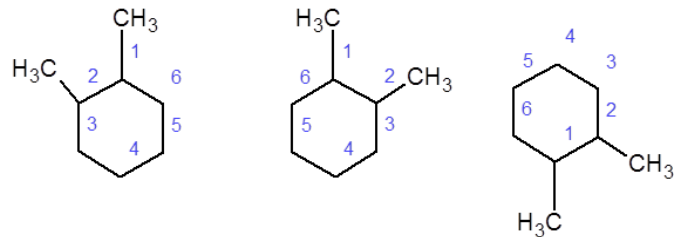


**ციკლოოქტანი**

ჩანაცვლებულ ციკლოალკანებში ინომრება ციკლის ნახშირბადატომები. ნუმერაცია იწყება ჩანაცვლებული ნახშირბადატომიდან, ხოლო ნუმერაციის მიმართულება შეირჩევა მეორე ჩანაცვლებლის მიხედვით.



**მეთილციკლოჰექსანი**

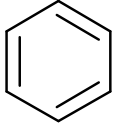


**1,2-დიმეთილციკლოჰექსანი**

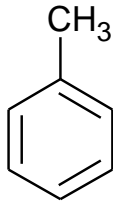
**არასწორია**

**1,6-დიმეთილციკლოჰექსანი**

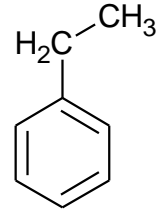
ანალოგიურად სახელდება არომატული ნაერთები. ჩანაცვლებული მონოციკლური არენების დასახელება აიგება ბენზოლის საფუძველზე. მონოჩანაცვლებულ ბენზოლებში ნუმერაციის შემოღება საჭირო არ არის.



ბენზოლი



მეთილბენზოლი  
ტოლუოლი

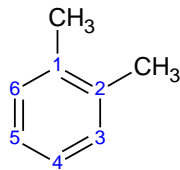


ეთილბენზოლი

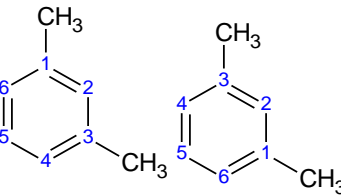
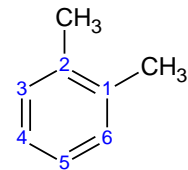
ბენზოლი, ბიფენილი, ტერფენილი, კვატერფენილი, ნაფთალინი, ანთრაცენი, ტეტრაცენი, ფენანთრენი ტრივიალური წარმოშობის დასახელებებია, თუმცა მათი აღიარება მოხდა IUPAC-ის მიერ და დღეისათვის არომატული ნაერთები სახელდება მათ ბაზაზე.

უფრო რთული არომატული სისტემების IUPAC-ის დასახელებების სრული სია შეგიძლიათ მოიძიოთ IUPAC-ის ოფიციალურ ვებ-გვერდზე <http://www.acdlabs.com/iupac/nomenclature/>

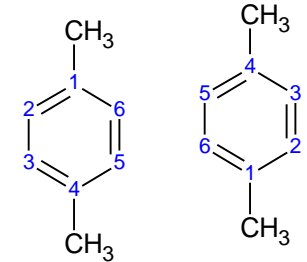
დიხანაცვლებული მონოციკლური არენების დასახელებისას აუცილებელია ნუმერაციის გამოყენება. პირველად ინომრება ბენზოლის ბირთვის ის ნახშირბადატომი, როლელთანაც არის უშუალოდ დაკავშირებული ჩამნაცვლებელი. ბენზოლის ბირთვის დანარჩენი ნახშირბადატომები უნდა დაინომროს ისე, რომ ჩამნაცვლებლებთან განთავსდეს მინიმალური ციფრები.



1,2- დიმეთილბენზოლი  
არასწორია  
1,6- დიმეთილბენზოლი

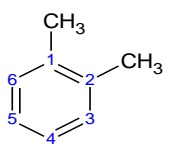


1,3- დიმეთილბენზოლი  
არასწორია  
1,5- დიმეთილბენზოლი

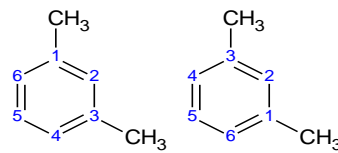
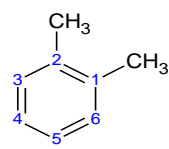


1,4- დიმეთილბენზოლი

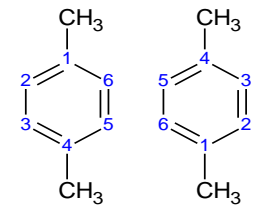
დიხანაცვლებული ბენზოლების დასახელებისათვის შეიძლება გამოყენებული იქნას ალტერატიული ნუმერაცია. კერძოდ, შეიძლება შემდეგი ჩანაცვლებები აღინიშნოს პრეფიქსებით 1,2-ჩანაცვლება – „ორთო“, 1,3-ჩანაცვლება – „მეტა“ 1,4- ჩანაცვლება – „პარა“.



1,2- დიმეთილბენზოლი  
ორთო-ქსილოლი  
ო-ქსილოლი

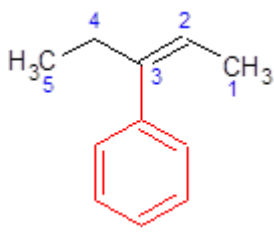


1,3- დიმეთილბენზოლი  
მეტა-ქსილოლი  
მ-ქსილოლი

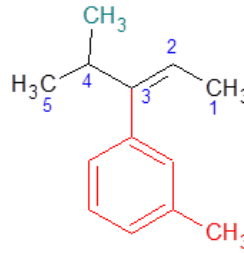


1,4- დიმეთილბენზოლი  
პარა-ქსილოლი  
პ-ქსილოლი

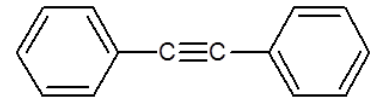
ზოგიერთ შემთხვევაში, არომატული ფრაგმენტები შეიძლება დასახელდეს როგორც ჩანმაცვლებლები:



3-ფენილ-2-პენტენი

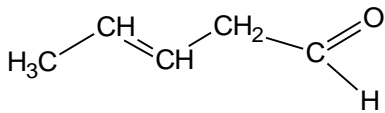


3-მ-ტოლილ-4-მეთილ-2-პენტენი

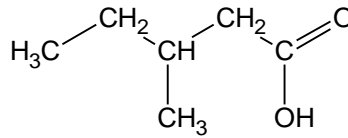


დიფენილაცეტილენი

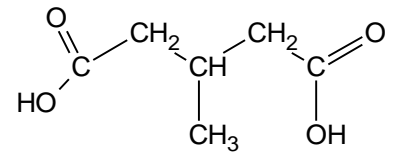
ნახშირწყალბადების ფუნქციური ნაწარმებიც მსგავსად სახელდება. მათი ბოლოსართები მოცემულია ცხრილში 1:



პენტ-3-ენალი



3-მეთილპენტან-2-ოლი



3-მეთილპენტანდიოლი