



NOMENCLATUUR

ORGANISCHE CHEMIE





Beknopte versie voor het secundair onderwijs



Leo Bergmans
Sylvie Vanderkerken
Julien Van paemel

April 2021

Inhoud

1. Woord vooraf	2
2. Inleiding	2
3. Formules	3
4. Basisprincipes	4
5. Stamnamen.....	5
6. Onvertakte alkanen	6
7. Zijketens.....	6
8. Vertakte alkanen	8
 Lowest Set of Locants	9
9. Cycloalkanen.....	12
10. Alkenen	14
 Positie van de plaatsnummers	14
 Langste keten bij alkenen en alkynen	17
 Cis-transisomerie	18
11. Alkynen	20
12. Aromatische koolwaterstoffen.....	22
13. Karakteristieke (of functionele) groepen	25
14. Halogeenkoolwaterstoffen.....	27
15. Alcoholen	29
16. Fenolen	30
17. Ethers.....	32
18. Aldehyden.....	33
19. Ketonen	34
20. Carbonsuren	36
21. Organische zuurrestionen	42
22. Carbonzuurhalogeniden	43
23. Carbonzuuranhydriden.....	44
24. Carbonzuuresters	45
25. Carbonzuuramiden	46
26. Aminen.....	48

1. Woord vooraf

De IUPAC-nomenclatuurregels worden af en toe aangepast. De laatste aanpassingen dateren van 1993. In heel wat leerboeken worden deze regels niet of onvolledig toegepast. Op diverse examens (toegangsexamens, toelatingsproef Arts&Tandarts, ...) wordt soms gevraagd naar de IUPAC-naam van enkele organische verbindingen. Daarom vonden wij het nuttig om de meest recente regels op een rijtje te zetten.

Deze tekst is niet bedoeld voor de leerlingen, maar wel voor de chemieleerkrachten.

2. Inleiding

Organische stoffen zijn koolstofverbindingen.

Het koolstofatoom is in die zin bijzonder, dat het stabiele koolstofketens kan vormen van gelijk welke lengte. Bovendien heeft koolstof vier covalente bindingsmogelijkheden en kan het dus ook nog bindingen vormen met heel wat andere atomen (H , O , N , S , F , Cl , Br , I , ...). Daardoor is een enorm groot aantal koolstofverbindingen mogelijk.

Het benoemen van die organische verbindingen gebeurde in het begin louter triviaal, met namen die vaak te maken hadden met de oorsprong van de organische molecule (mierenzuur, appelzuur, citroenzuur, ... om er maar enkele te noemen). Deze manier was echter niet vol te houden: het memoriseren van steeds maar meer namen en formules werd stilaan een onmogelijke opdracht. Er werd dus gezocht naar een nomenclatuursysteem dat voldeed aan twee vereisten:

- uit de naam moet de structuurformule af te leiden zijn,
- uit de structuurformule moet de naam af te leiden zijn.

De IUPAC-nomenclatuur voldoet aan beide vereisten. De nomenclatuurregels voor de meer eenvoudige organische verbindingen worden in dit artikel besproken.

Voor sommige verbindingen worden vaak nog oudere benamingen gebruikt (*triv.* = triviale namen, *rad.* = radicofunctionele namen). Ook deze namen worden aangegeven in deze rubriek.

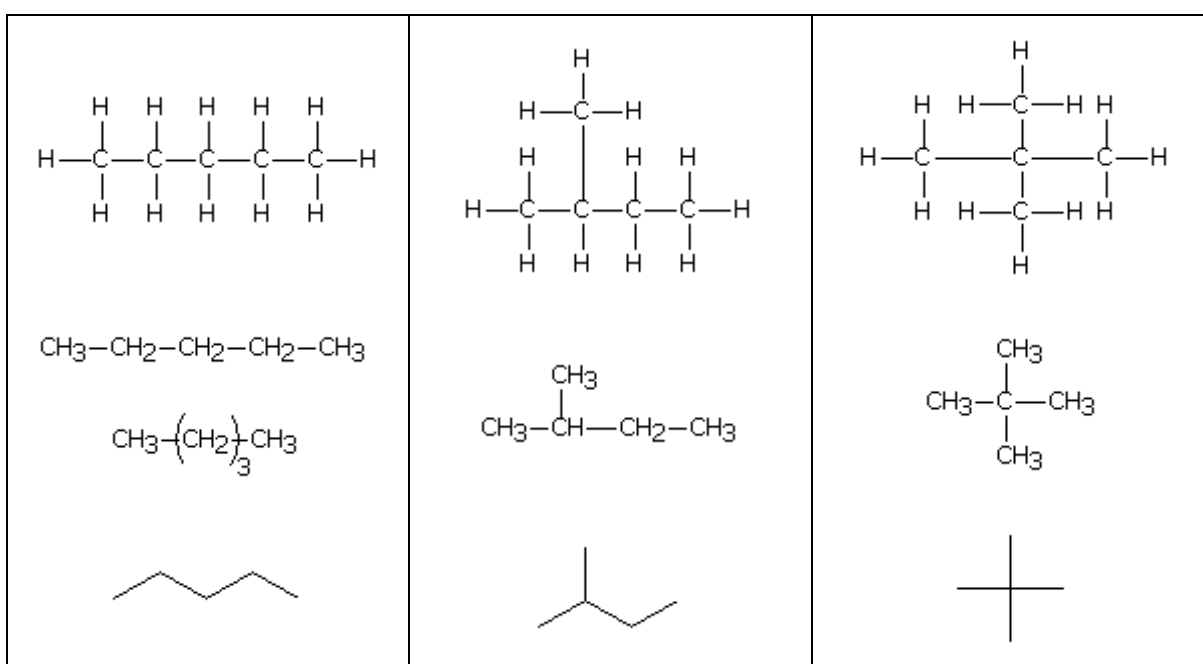
3. Formules

Voor de identificatie van anorganische moleculen volstaat meestal de brutoformule. Zo weet iedereen dat het over zwavelzuur gaat als er in een reactievergelijking H_2SO_4 geschreven staat.

Voor organische verbindingen echter is het verschijnsel isomerie zeer algemeen. Dit betekent dat de weergave van de brutoformule van de stof niet volstaat om de stof te karakteriseren. Vaak kunnen er verschillende isomeren met dezelfde brutoformule geschreven worden. Daarom worden in de organische chemie brutoformules praktisch nooit gebruikt. In de plaats daarvan worden structuurformules gebruikt, die weergeven hoe de molecule in elkaar zit.

Voorbeeld

Er zijn drie (keten)isomeren met de brutoformule C_5H_{12} . Die drie isomeren kunnen op volgende manieren voorgesteld worden.



Bij de laatste formulevoorstellingen worden de C- en de H-atomen niet geschreven (tenzij ze deel uitmaken van een functionele groep). Alle andere atomen worden wel geschreven. Dus enkel de C-C-bindingen en de functionele groepen worden voorgesteld. We moeten ons dus een C-atoom inbeelden aan het begin en het einde van elke binding en in elk punt waar bindingen samenkomen. Aan elk koolstofatoom zijn er dan voldoende H-atomen gebonden (Elk koolstofatoom moet vier bindingen hebben!).

Let wel op: deze formules geven niet de ruimtelijke geometrie van de molecule weer!

4. Basisprincipes

Elke organische molecule bevat één of meer koolstofatomen en bijna elke organische molecule bevat één of meer waterstofatomen. Daardoor komen de namen van die elementen (C,H) niet voor in de naam van de molecule.

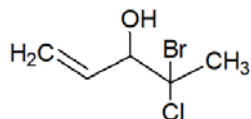
De IUPAC-naam van een molecule is daarentegen gebaseerd op het **aantal koolstofatomen** dat in de langste koolstofketen voorkomt. Dit aantal is de eerste pijler waarop de IUPAC-nomenclatuur steunt.

Verschillende organische stoffen die gelijke groepen (**functionele of karakteristieke groepen**) bevatten, vertonen dezelfde karakteristieke chemische eigenschappen. Op die basis worden de organische verbindingen gegroepeerd in families (functionele stofklassen). Dit is de tweede pijler waarop de nomenclatuur gebaseerd is.

Eenvoudig gezegd: de IUPAC-naam bestaat uit drie delen:

- een **stam** die aangeeft hoeveel koolstofatomen er in de langste koolstofketen aanwezig zijn,
- een **uitgang** die aangeeft dat er alleen enkelvoudige bindingen (-aan), een dubbele (-een) of een drievoudige binding (-yn) in de keten voorkomen,
- **voorvoegsel(s) en/of achtervoegsel** dat aanduidt tot welke stofklasse de verbinding behoort.

Voorbeeld



4-broom-4-chloorpent-1-een-3-ol

De stam **pent** duidt aan dat de keten uit 5 koolstofatomen bestaat, de uitgang **een** wijst erop dat er een dubbele binding in de keten voorkomt, het achtervoegsel **ol** wijst erop dat er een alcoholfunctie aanwezig is en de voorvoegsels **broom** en **chloor** worden gebruikt omdat er een broom- en een chlooratoom op de keten staat.

4-broom-4-chloorpent-1-een-3-ol
 voorvoegsels stam uitgang achtervoegsel

5. Stamnamen

De stamnaam van een organische verbinding duidt aan hoeveel koolstofatomen er in de langste niet-vertakte koolstofketen, waarop de functionele groep staat, voorkomen.

Volgende stamnamen moet je memoriseren.

Aantal koolstofatomen	Stamnaam 
1	meth-
2	eth-
3	prop-
4	but-
5	pent-
6	hex-
7	hept-
8	oct-
9	non-
10	dec-

Merk op dat vanaf 5 C-atomen de stamnaam afgeleid is van het Griekse telwoord.








6. Onvertakte alkanen

Onvertakte alkanen zijn verzadigde koolwaterstoffen waarin alle koolstofatomen deel uitmaken van één keten, waarin uitsluitend enkelvoudige bindingen voorkomen. Algemene formule: C_nH_{2n+2}

De naam van deze moleculen wordt gevormd door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang **-aan** toe te voegen.

Indien er ook vertakte alkanen mogelijk zijn (vanaf 4 C-atomen) wordt het voorvoegsel **n-** toegevoegd. (*n* = normaal)

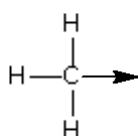
Voorbeelden

CH ₄	methaan
C ₂ H ₆	ethaan
C ₃ H ₈	propan
	<i>n</i> -butaan
	<i>n</i> -pentaan
	<i>n</i> -hexaan
	<i>n</i> -heptaan
	<i>n</i> -octaan
	<i>n</i> -nonaan
	<i>n</i> -decaan

7. Zijketens

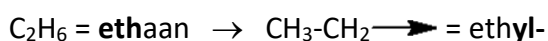
Vaak komen er in een organische molecule één of meer koolstofatomen voor die geen deel uitmaken van de langste niet-vertakte koolstofketen. Ze komen dan voor in één of meer zijketens. De namen van die zijketens moeten we ook kennen om de molecule te kunnen benoemen.

Zijketengroepen verkrijgen we door bij een alkaan één H-atoom (H·) weg te nemen.



Een zijketengroep stellen we voor met een pijl \longrightarrow . Die pijl mag niet verward worden met een datieve binding, maar geeft aan dat deze groep aan een C-atoom van de hoofdketen moet gebonden worden.

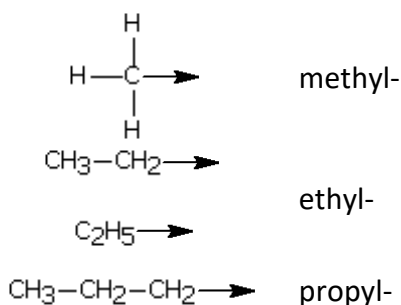
Voorbeeld



Niet-vertakte zijketens

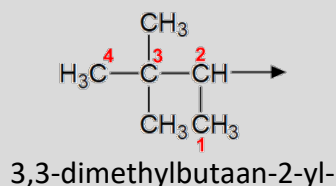
De namen ervan worden gevormd door aan de stamnaam het achtervoegsel **-yl** toe te voegen.

Voorbeelden

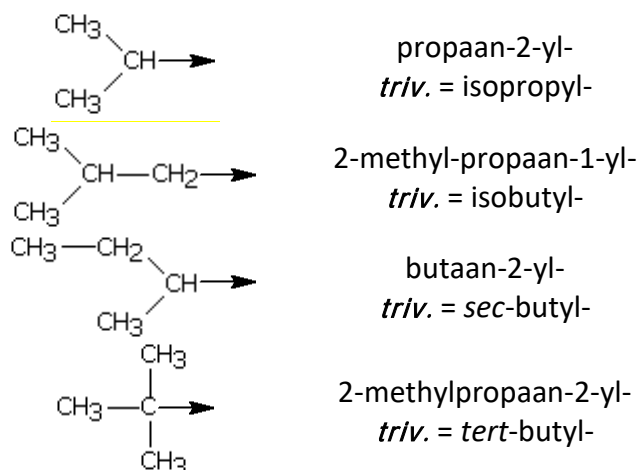


Vertakte zijketens

De namen ervan worden gevormd door aan de naam het alkaan het achtervoegsel **-yl** toe te voegen, voorafgegaan door een plaatsnummer. Dit plaatsnummer komt overeen met het nummer van het koolstofatoom uit de zijketen dat connectie maakt met een koolstofatoom uit de hoofdketen. Hierbij gelden voor de vertakte zijketen analoge regels als voor een vertakt alkaan, maar krijgt het koolstofatoom dat de connectie maakt met de hoofdketen voorrang bij de nummering.



Voorbeelden



8. Vertakte alkanen

Vertakte alkanen zijn verzadigde koolwaterstoffen waarin **niet alle** koolstofatomen deel uitmaken van de hoofdketen. Er is of zijn dus één of meer zijketens. Algemene formule: C_nH_{2n+2}

De namen van deze moleculen worden gevormd als volgt:

Zoek de langste niet-vertakte koolstofketen (hoofdketen) en tel het aantal koolstofatomen in die keten.

Gebruik de overeenstemmende stamnaam met de uitgang -aan.

Voor de zijketen gebruik je de gepaste zijketennaam als voorvoegsel.

Indien nodig schrijf je voor die zijketennaam een plaatsnummer gevolgd door een koppelteken (-).

De nummering van de hoofdketen gebeurt op een zodanige manier dat dit plaatsnummer zo klein mogelijk is.

Voorbeelden



n-butaan

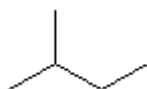


2-methylpropan
methylpropan

(plaatsnummer is niet echt nodig omdat er maar één positie mogelijk is)



n-pentaan



2-methylbutaan
methylbutaan

(plaatsnummer is niet echt nodig omdat er maar één positie mogelijk is)

Zijn er meerdere identieke zijketens, dan wordt de zijketennaam als voorvoegsel geplaatst, voorafgegaan door telvoorvoegsels di-, tri-, tetra-,

Indien nodig schrijf je zoveel plaatsnummers als er zijketens zijn. Tussen twee opeenvolgende plaatsnummers wordt een komma (,) geschreven.

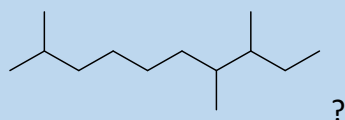
De nummering van de hoofdketen gebeurt op een zodanige manier dat het getal, dat je bekomt door de plaatsnummers van klein naar groot achter elkaar te schrijven, zo klein mogelijk is.

Met andere woorden: De hoofdketen wordt zodanig genummerd dat de eerste zijketen een zo klein mogelijk plaatsnummer krijgt. Bij gelijkheid kijk je naar de volgende zijketen.

Zie Nieuwe regel 1

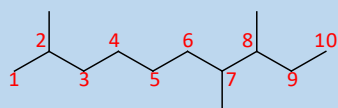
WILEY Lowest Set of Locants

Wat is de correcte naam van



De naam is, zonder discussie, trimethyldecaan. Het probleem doet zich voor bij de nummering van de hoofdketen.

Er zijn twee mogelijkheden



2,7,8-trimethyldecaan



3,4,9-trimethyldecaan

IUPAC schreef lange tijd de **Lowest Sum Rule** voor.

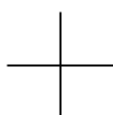
De nummering gebeurde zodanig dat de som van de plaatscijfers (locants) zo klein mogelijk is. Dit betekent in ons voorbeeld dat 3,4,9-trimethyldecaan ($3+4+9 = 16$) de correcte naam was en 2,7,8-trimethyldecaan ($2+7+8 = 17$) foutief.

Nu moeten we de **Lowest Set of Locants Rule** volgen.

Die zegt dat we beide mogelijke sets van plaatscijfers moeten vergelijken (in ons voorbeeld: 2-7-8 en 3-4-9) en die mogelijkheid kiezen waar het plaatscijfer bij het **first difference** het kleinst is. Het eerste verschil doet zich in dit geval al voor bij het vergelijken van het **eerste** plaatscijfer van beide reeksen: **2** is kleiner dan **3**. Dus is **2,7,8-trimethyldecaan de juiste naam**.

Nieuwe regel 1 – Lowest Set of Locants

Voorbeelden

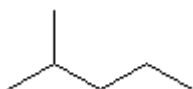


2,2-dimethylpropan
dimethylpropan

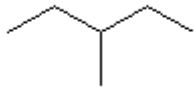
(plaatsnummers zijn niet echt nodig omdat er maar één mogelijkheid is)



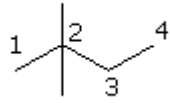
n-hexaan



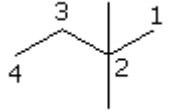
2-methylpentaan



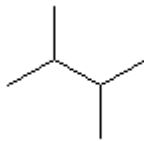
3-methylpentaan



2,2-dimethylbutaan



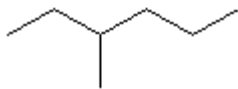
2,3-dimethylbutaan



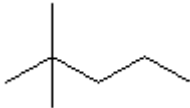
n-heptaan



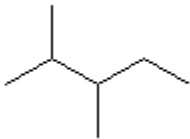
2-methylhexaan



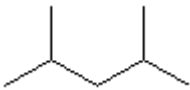
3-methylhexaan



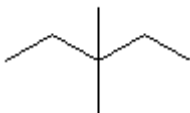
2,2-dimethylpentaan



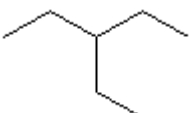
2,3-dimethylpentaan



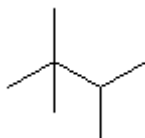
2,4-dimethylpentaan



3,3-dimethylpentaan



3-ethylpentaan



2,2,3-trimethylbutaan

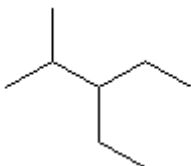
Zijn er verschillende zijketens, dan worden de zijketennamen als voorvoegsels geplaatst in alfabetische volgorde, voorafgegaan door hun plaatsnummers.

De nummering van de hoofdketen gebeurt op een zodanige manier dat het getal, dat je bekomt door de plaatsnummers van klein naar groot achter elkaar te schrijven, zo klein mogelijk is.

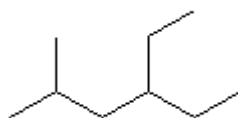
Met andere woorden: De hoofdketen wordt zodanig genummerd dat de eerste zijketen een zo klein mogelijk plaatsnummer krijgt. Bij gelijkheid kijk je naar de volgende zijketen.

Zie Nieuwe regel 1

Voorbeelden

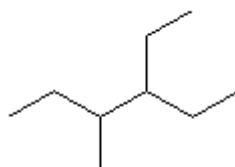


3-ethyl-2-methylpentaan

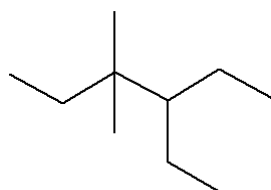


4-ethyl-2-methylhexaan

De zijketen die alfabetisch eerst gerangschikt staat krijgt **INDIEN MOGELIJK** het kleinste plaatsnummer.

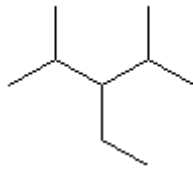


3-ethyl-4-methylhexaan
(4-ethyl-3-methylhexaan is foutief)

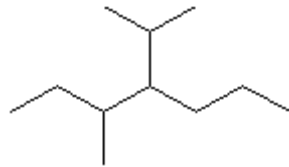


4-ethyl-3,3-dimethylhexaan
(Dubbele vertakking heeft hier opnieuw voorrang: lowest set of locants)

Het alfabetisch rangschikken van de zijketens gebeurt enkel op basis van de zijketennaam. Met de **tel**voorvoegsels wordt geen rekening gehouden.



3-ethyl-2,4-dimethylpentaan
(2,4-dimethyl-3-ethylpentaan is foutief)



3-methyl-4-(propan-2-yl)heptaan

9. Cycloalkanen

Cycloalkanen zijn verzadigde koolwaterstoffen met een ringstructuur. In de moleculen tellen we 2 waterstofatomen minder dan in de open ketens. De algemene formule is dus C_nH_{2n} .

Tel het aantal koolstofatomen in de ringstructuur.

Gebruik de overeenstemmende stamnaam met de uitgang -aan.

Schrijf daarvoor het voorvoegsel cyclo-.

Voorbeelden



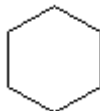
cyclopropan



cyclobutaan



cyclopentaan



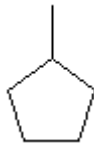
cyclohexaan

Vertakte cycloalkanen

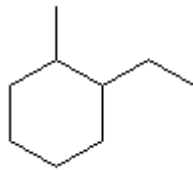
1. De ringstructuur is de langste keten

Voor deze moleculen gelden dezelfde regels als voor de vertakte alkanen.

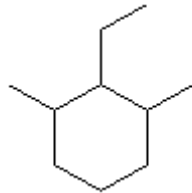
Voorbeelden



methylcyclopentaan



1-ethyl-2-methylcyclohexaan



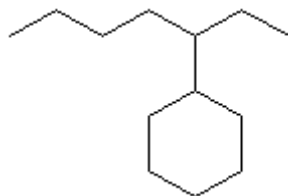
2-ethyl-1,3-dimethylcyclohexaan

2. De ringstructuur is niet de langste keten

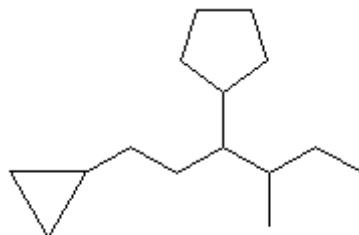
In dit geval wordt de ringstructuur als zijketen beschouwd.

De naam ervan is de volgende: "cyclo + stamnaam (gebaseerd op het aantal C-atomen in de ring) + yl".

Voorbeelden



3-cyclohexylheptaan



3-cyclopentyl-1-cyclopropyl-4-methylhexaan

10. Alkenen

Alkenen zijn acyclische, vertakte of onvertakte koolwaterstoffen, gekenmerkt door minstens één dubbele binding $-C=C-$. Door de aanwezigheid van die dubbele binding tellen we in de molecule 2 H-atomen minder dan in de alkanen. De algemene formule is dus C_nH_{2n} .

Onvertakte alkenen

De namen van deze moleculen worden gevormd door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -een te voegen.

Indien nodig wordt de plaats van de dubbele binding in de keten aangeduid door vlak vóór die uitgang een plaatsnummer, tussen twee koppeltekens (-), te schrijven. De dubbele binding staat tussen twee opeenvolgende koolstofatomen en als plaatsnummer gebruiken we het kleinste van beide koolstofnummers.

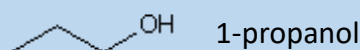
De nummering van de koolstofketen gebeurt op een zodanige manier dat dit plaatsnummer zo klein mogelijk is.

Zie Nieuwe regel 2



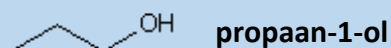
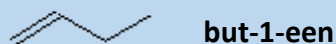
Positie van de plaatsnummers

Vroegere IUPAC-regels schreven voor dat het plaatsnummer vooraan moest geplaatst worden.



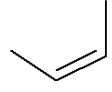

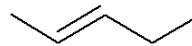
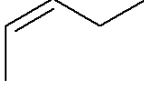
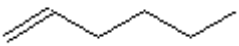
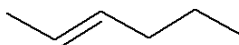
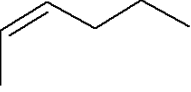
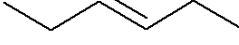
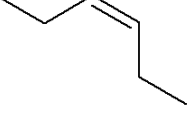


De IUPAC-aanbevelingen van 1993 schrijven echter het volgende voor: "*Locants (numerals and/or letters) are placed **immediately before the part of the name to which they relate, except in the case of traditional contracted forms (see R-2.5)***". **We moeten dus de plaatscijfers niet meer vooraan, maar onmiddellijk vóór de functionele groep plaatsen!** Deze methode heeft het grote voordeel dat ze, bij poly-gesubstitueerde moleculen, veel minder vaak tot misverstanden leidt.

Bovenstaande namen zijn dus foutief. De juiste namen zijn:



Voorbeelden

C_2H_4	etheen triv. = ethyleen
C_3H_6	propeen triv. = propyleen
	but-1-een
	(2E)-but-2-een*
	(2Z)-but-2-een*
	pent-1-een
	(2E)-pent-2-een*
	(2Z)-pent-2-een*
	hex-1-een
	(2E)-hex-2-een*
	(2Z)-hex-2-een*
	(3E)-hex-3-een*
	(3Z)-hex-3-een*

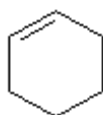
* Zie Nieuwe regel 4

Cyclische alkenen

De naam ervan is de volgende: "cyclo + stamnaam (gebaseerd op het aantal C-atomen in de ring) + een".

De eventuele nummering van de ring gebeurt op een zodanige manier dat het plaatsnummer van de dubbele binding zo klein mogelijk is.

Voorbeeld



cyclohexeen

Vertakte alkenen

Zoek de **langste** koolstofketen. Zijn er meerdere "langste" ketens, kies dan de keten die de dubbele binding bevat.

1. De dubbele binding komt voor in die langste keten

Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -een te voegen. Geef de plaats van de dubbele binding in de keten aan met een plaatsnummer, dat **zo klein mogelijk** is. De dubbele binding heeft dus voorrang.

2. De dubbele binding komt niet voor in die langste keten

Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -aan toe te voegen.

Plaats in beide gevallen vóór die namen de zijketens die op die keten staan. In die zijketens kan dus een dubbele binding voorkomen. (Geval 2)

Zie Nieuwe regel 3



Langste keten bij alkenen en alkynen

Vroegere IUPAC-regels schreven voor dat men bij vertakte alkenen (alkynen) de langste koolstofketen moest zoeken waarin de dubbele (drievoudige) binding voorkomt. Dit is dus niet meer het geval: voor de keuze van de stamnaam moet je op zoek gaan naar de langste keten zonder meer.

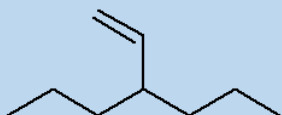
Zijn er meerdere langste ketens, kies dan, indien mogelijk, die keten waarin de dubbele (drievoudige) binding voorkomt.

Voorbeelden



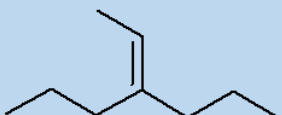
3-methylideenpentaan

(2-ethylbut-1-een is foutief want er is een langere keten)



4-ethenylheptaan

(3-propylhex-1-een is foutief want er is een langere keten)



4-ethylideenheptaan

(3-propylhex-2-een is foutief want er is een langere keten)

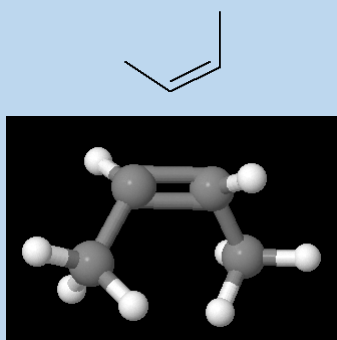
Nieuwe regel 3 – Langste keten bij alkenen en alkynen



Cis-transisomerie

Bij alkenen is er geen vrije draaibaarheid rond de dubbele binding. Daardoor kunnen we vaak 2 verschillende structuren tekenen, met een verschillende geometrie.

Voorbeeld: but-2-een



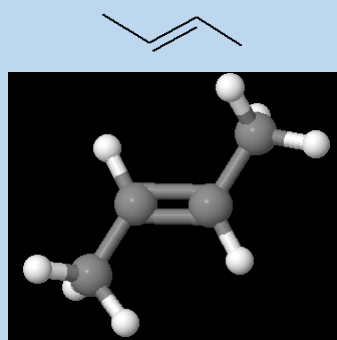
De twee methylgroepen staan aan dezelfde kant van de dubbele binding.

Men noemde dit vroeger *cis*-but-2-een.

De meest recente IUPAC-nomenclatuur beveelt het gebruik van (*Z*) aan, eventueel voorafgegaan door het plaatsnummer.

Z is de eerste letter van "zusammen".

(2Z)-but-2-een



De twee methylgroepen staan aan weerszijden van de dubbele binding.

Men noemde dit vroeger *trans*-but-2-een.

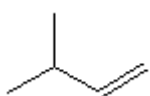
De meest recente IUPAC-nomenclatuur beveelt het gebruik van (*E*) aan, eventueel voorafgegaan door het plaatsnummer.

E is de eerste letter van "entgegen".

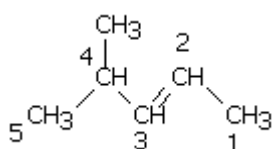
(2E)-but-2-een

Nieuwe regel 4 – Cis-transisomerie

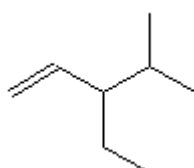
Voorbeelden



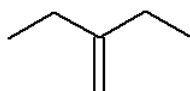
3-methylbut-1-een



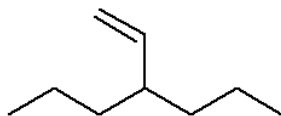
4-methylpent-2-een



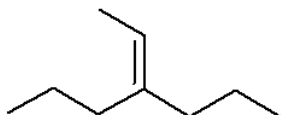
3-ethyl-4-methylpent-1-een



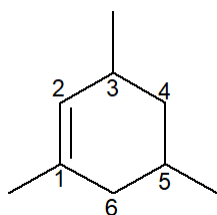
3-methylideenpentaan
(2-ethylbut-1-een is foutief want er is een langere keten)



4-ethenylheptaan
(3-propylhex-1-een is foutief want er is een langere keten)

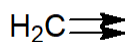


4-ethylideenheptaan
(3-propylhex-2-een is foutief want er is een langere keten)

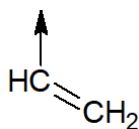


1,3,5-trimethylcyclohexeen

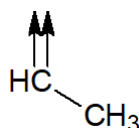
Bijzondere zijketens



methylideen-



ethenyl-
triv. = vinyl-



ethylideen-

Alkenen met meerdere dubbele bindingen

Zoek de **langste** koolstofketen. Zijn er meerdere "langste" ketens, kies dan de keten die het grootste aantal dubbele bindingen bevat.

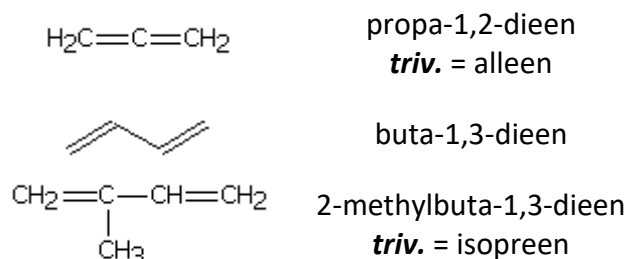
Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam+a¹ (aantal koolstofatomen) de uitgang -diene, -triene, ... toe te voegen.

Geef de plaatsen van de dubbele bindingen in de keten aan met plaatsnummers die zo klein mogelijk zijn.

Plaats **vóór** die naam de zijketens die op die keten staan (alfabetische volgorde).

¹ Door de a toe te voegen is de uiteindelijke naam vlotter uit te spreken.

Voorbeelden



Merk op dat we dieen, trieen, ... schrijven en niet diën, triën, ... De IUPAC-regels schrijven dit zo voor. Als we in de organische chemie de term "trienen" ontmoeten, dan moet dat gelezen worden als "triënen" (koolwaterstoffen met drie dubbele bindingen) en niet als "trienen".

11. Alkynen

Alkynen zijn acyclische, vertakte of onvertakte koolwaterstoffen, gekenmerkt door minstens één drievoudige $\text{—C}\equiv\text{C—}$ binding. Door de aanwezigheid van die drievoudige binding tellen we in de molecule 4 H-atomen minder dan in de alkanen. De algemene formule is dus $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$.

Onvertakte alkynen

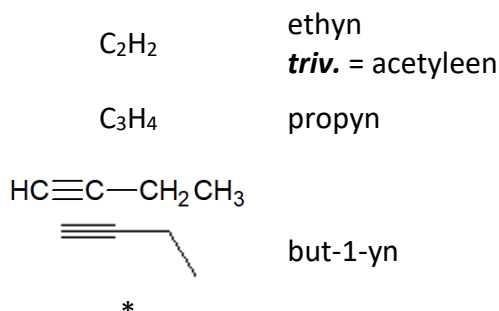
De namen van deze moleculen worden gevormd door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -yn te voegen.

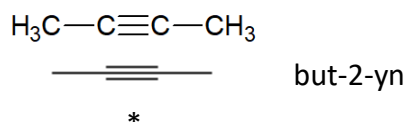
Indien nodig wordt de plaats van de drievoudige binding in de keten aangeduid door vlak vóór die uitgang een plaatsnummer, tussen twee koppeltekens (-), te schrijven. De drievoudige binding staat tussen twee opeenvolgende koolstofatomen en als plaatsnummer gebruiken we het kleinste van beide koolstofnummers.

De nummering van de koolstofketen gebeurt op een zodanige manier dat dit plaatsnummer zo klein mogelijk is.

Zie Nieuwe regel 2

Voorbeelden





*

In de tweede voorstelling wordt rekening gehouden met de geometrie van de molecule

Vertakte alkynen

Zoek de **langste** koolstofketen. Zijn er meerdere “langste” ketens, kies dan de keten die de drievoudige binding bevat.

1. De drievoudige binding komt voor in die langste keten

Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -yn te voegen. Geef de plaats van de drievoudige binding in de keten aan met een plaatsnummer, dat **zo klein mogelijk** is.

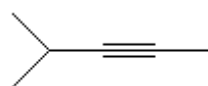
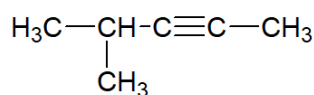
2. De drievoudige binding komt niet voor in die langste keten

Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam (aantal koolstofatomen) de uitgang -aan toe te voegen.

Plaats in beide gevallen vóór die namen de zijketens die op die keten staan. In die zijketens kan dus een drievoudige binding voorkomen. (Geval 2)

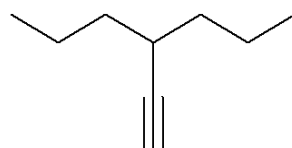
Zie Nieuwe regel 3

Voorbeelden



4-methylpent-2-yn

2-methylpent-3-yn is fout omdat de drievoudige binding niet het kleinste plaatsnummer heeft.



4-ethynylheptaan

Alkynen met meerdere drievoudige bindingen

Zoek de **langste** koolstofketen. Zijn er meerdere “langste” ketens, kies dan de keten die het grootste aantal drievoudige bindingen bevat.

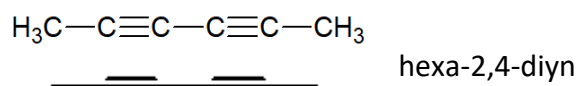
Geef die keten dan een naam door bij de stamnaam+a² (aantal koolstofatomen) de uitgang -diyn, -triyn, ... toe te voegen.

² Door de a toe te voegen is de uiteindelijke naam vlotter uit te spreken.

Geef de plaatsen van de drievoudige bindingen in de keten aan met plaatsnummers die zo klein mogelijk zijn.

Plaats vóór die naam de zijketens die op die keten staan (alfabetische volgorde).

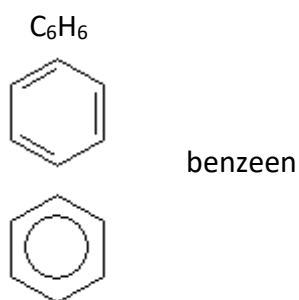
Voorbeeld



12. Aromatische koolwaterstoffen

De meest voorkomende aromatische verbindingen zijn stoffen waarvan de moleculen één of meer benzeenringen bevatten. Aromatische koolwaterstoffen worden ook **arenen** genoemd.

Basisverbinding



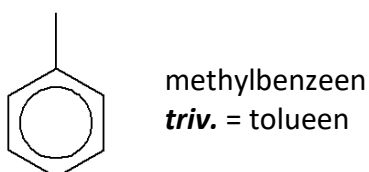
Homologen van benzeen

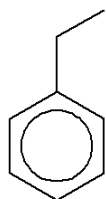
Met één zijketen

De namen van deze moleculen worden gevormd door vóór "benzeen" de naam van het zijketen te plaatsen.

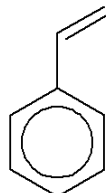
Heel vaak hebben deze stoffen een triviale naam die méér gebruikt wordt dan de systematische naam!

Voorbeelden





ethylbenzeen



ethenylbenzeen

triv. = vinylbenzeen, styreen

Met twee zijketens

De namen van deze moleculen worden gevormd door vóór "benzeen" de namen van de zijketens te plaatsen.

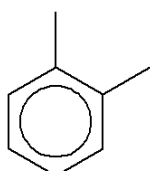
De zijketens worden alfabetisch gerangschikt en voorafgegaan door plaatsnummers die zo klein mogelijk zijn.

De posities van de zijketens kunnen in dit geval ook met voorvoegsels aangegeven worden:

1,2-	<i>o</i> - (ortho)
1,3-	<i>m</i> - (meta)
1,4-	<i>p</i> - (para)

Ook hier worden meestal de triviale namen gebruikt.

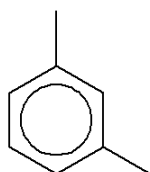
Voorbeelden



1,2-dimethylbenzeen

o-dimethylbenzeen

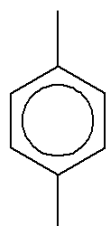
triv. = *o*-xyleen



1,3-dimethylbenzeen

m-dimethylbenzeen

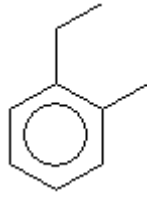
triv. = *m*-xyleen



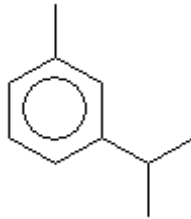
1,4-dimethylbenzeen

p-dimethylbenzeen

triv. = *p*-xyleen



1-ethyl-2-methylbenzeen
o-ethylmethylbenzeen



1-methyl-3-(propan-2-yl)-benzeen

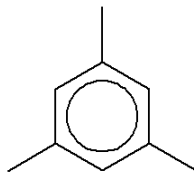
Met meer dan 2 zijketens

De namen van deze moleculen worden gevormd door vóór "benzeen" de namen van de zijketens te plaatsen.

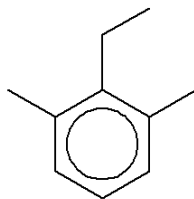
De zijketens worden alfabetisch gerangschikt en voorafgegaan door plaatsnummers die zo klein mogelijk zijn.

De voorvoegsels *o*-, *m*- en *p*- kunnen hier niet gebruikt worden.

Voorbeelden



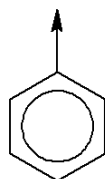
1,3,5-trimethylbenzeen



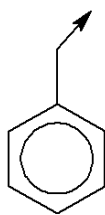
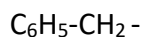
2-ethyl-1,3-dimethylbenzeen

Groepen

C_6H_5-

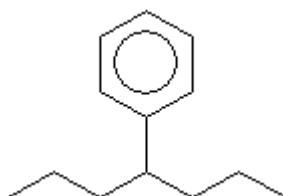


fenyl-



benzyl-

Voorbeeld

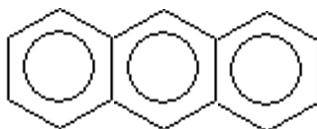


4-fenylheptaan

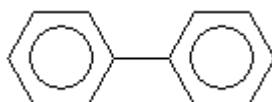
Andere areen-ringsystemen



naftaleen



anthraceen



bifenyl

13. Karakteristieke (of functionele) groepen

In de meeste organische verbindingen komen, naast C- en H-atomen, ook nog andere atomen voor. Deze atomen maken dan deel uit van één of andere karakteristieke groep, die voor specifieke chemische eigenschappen zorgt. Vaak zijn er zelfs meerdere karakteristieke groepen aanwezig.

De algemene regel zegt dat, indien mogelijk, één van deze karakteristieke groepen (hoofdgroep) als achtervoegsel in de naam moet opgenomen worden.

- Sommige groepen kunnen zelfs enkel als achtervoegsel opgenomen worden. Die hebben we eerst gerangschikt.
- De meeste groepen kunnen als voor- en als achtervoegsel aangeduid worden.
- Sommige groepen kunnen enkel als voorvoegsel opgenomen worden. Die staan helemaal onderaan.

In onderstaande tabel zit dus een zekere prioriteit verborgen. Hoe **hoger** een groep in de tabel gerangschikt staat, hoe groter de prioriteit om de groep als **achtervoegsel** aan te duiden.

In onderstaande tabel worden volgende afkortingen gebruikt:

R: de groep van een alifatische koolstofketen

In alle gevallen (uitgez. alcoholen/fenolen) kan die R vervangen worden door Ar.

Ar: de groep van een aromatische koolstofring

X: een halogeenatoom (F-, Cl-, Br-, I-)

M: een metaalion

Karakteristieke groep	Verbindingsklasse		IUPAC-nomenclatuur	
	Formule	Formule	Functionele klassenaam	Voorvoegsel
	R-COO ⁻ M ⁺ R-(C)*OO ⁻ M ⁺	Zout	nihil nihil	M...carboxylaat M...oaat
	R-COOH R-(C)*OOH	Carbonzuur Zuur	carboxy- nihil	-carbonzuur -zuur
	R-SO ₃ H	Sulfonzuur	sulfo-	-sulfonzuur
	R ₁ -COOR ₂ R ₁ -(C)*OOR ₂	Ester	R ₂ oxycarbonyl- nihil	R ₂ ...carboxylaat R ₂ ...oaat
	R-COOX R-(C)*OOX	Zuurhalogenide	halogeenformyl nihil	-carbonylhalogenide -oylhalogenide
	R-CONH ₂ R-(C)*ONH ₂	Amide	carbamoyl nihil	-carbonamide -amide
	R-CN R-(C)*N	Nitril	cyaan- nihil	-carbonitril -nitril
	R-CHO R-(C)*HO	Aldehyd	formyl- oxo-	-carbaldehyd -al
	R-(C)*O-R	Keton	oxo-	-on

Karakteristieke groep	Verbindingsklasse		IUPAC-nomenclatuur	
	Formule	Functionele klassenaam	Voorvoegsel	Achtervoegsel
-OH	R-OH (R= alifatisch)	Alcohol	hydroxy-	-ol
	Ar-OH (Ar=aromatisch)	Fenol	hydroxy-	-ol
-NH ₂	R-NH ₂	Amine	amino-	-amine
-O-R	R-O-R	Ether	R-oxy-	nihil
-X	R-X	Halogeniden	halogeen-	nihil
-NO ₂	R-NO ₂	Nitroverbinding	nitro-	nihil

* (C) = het koolstofatoom dat tussen haakjes staat wordt meegerekend bij de bepaling van de stamnaam en niet bij de naamkeuze van het voor- of achtervoegsel.

14. Halogeenkoolwaterstoffen

Halogeenkoolwaterstoffen zijn koolwaterstoffen waarin één of meer H-atomen vervangen zijn door één of meer, gelijke of verschillende halogenen.

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen (ook een gesloten keten is mogelijk). Die keten kan een dubbele of drievoudige binding bevatten.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Schrijf de namen van de halogenen (en eventuele alkylgroepen) als voorvoegsels in alfabetische volgorde, indien nodig voorafgegaan door het plaatsnummer. Gebruik voor identieke halogenen telvoorvoegsels di-, tri-, tetra-, ...

De nummering van de hoofdketen gebeurt op een zodanige manier dat het getal, dat je bekomt door de plaatsnummers van klein naar groot achter elkaar te schrijven, zo klein mogelijk is.

Met andere woorden: De hoofdketen wordt zodanig genummerd dat de eerste zijketen een zo klein mogelijk plaatsnummer krijgt. Bij gelijkheid kijk je naar de volgende zijketen.

Zie Nieuwe regel 1

Enkele van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale of radicofunctionele naam.

Voorbeelden

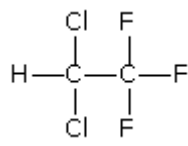
CH₃F fluormethaan

CH₂I₂ dijoodmethaan

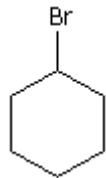
CHCl₃ trichloormethaan
triv. = chloroform

CCl₄ tetrachloormethaan
triv. = koolstoftetrachloride

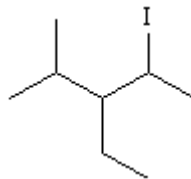
CH₂=CHCl chlooretheen
triv. = vinylchloride



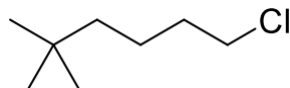
2,2-dichloor-1,1,1-trifluorethaan



broomcyclohexaan



3-ethyl-2-jood-4-methylpentaan



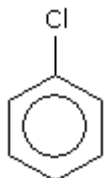
1-chloor-5,5-dimethylhexaan

Aromaten

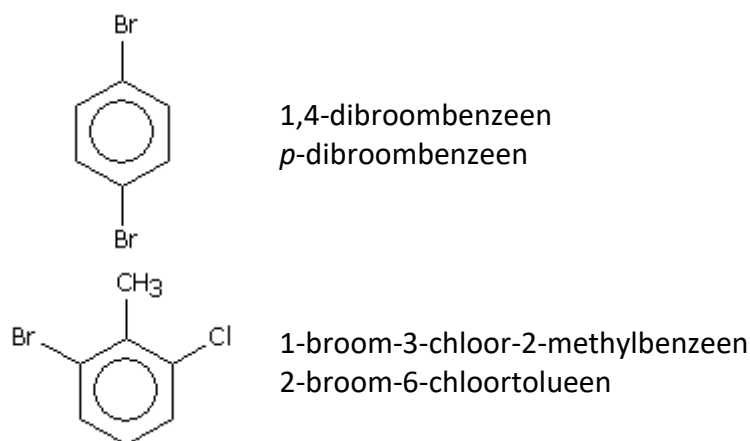
Neem de aromatische structuur als basis.

Schrijf de namen van de halogenen als voorvoegsels in alfabetische volgorde, indien nodig voorafgegaan door een plaatsnummer. Gebruik voor identieke halogenen telvoorvoegsels di-, tri-, tetra-, ...

Voorbeelden



chloorbenzeen



15. Alcoholen

Alcoholen zijn organische verbindingen die als functionele groep een hydroxylgroep (-OH) bevatten.

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen waarop zoveel mogelijk hydroxylgroepen staan (ook een gesloten keten is mogelijk).



Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen en nummer die zodat de hydroxylgroep(en) het kleinste plaatsnummer krijgt.

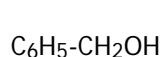
Duid de aanwezigheid van de hydroxylgroep aan door het achtervoegsel -ol. Duid de plaats van deze groep aan met een plaatsnummer. Dat plaats je vlak vóór het achtervoegsel.

Als een meer prioritaire functionele groep als achtervoegsel aangeduid wordt, gebruik dan voor de alcoholgroep het voorvoegsel hydroxyl-.

Enkele van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale of radicofunctionele naam.

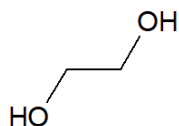
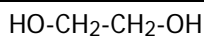
Voorbeelden

CH_3OH	methanol
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	ethanol
	propaan-1-ol
	propaan-2-ol
$\text{CH}_2=\text{CHOH}$	ethenol triv. = vinylalcohol
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$	prop-1-een-3-ol triv. = allylalcohol

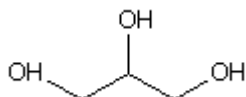


fenylmethanol
rad. = benzylalcohol

Is er meer dan één hydroxylgroep gebruik dan de telvoorvoegsels di- , tri- , tetra- , ...



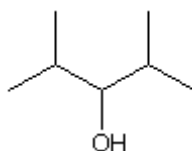
ethaan-1,2-diol
triv. = (ethyleen)glycol



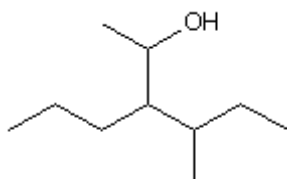
propaan-1,2,3-triol
triv. = glycerol

Als er op de basisstructuur ook nog zijketens gebonden zijn, plaats dan de namen van die zijketens alfabetisch vooraan, met plaatsnummer(s) en eventueel telvoorvoegsels.

Voorbeelden



2,4-dimethylpentaan-3-ol



4-methyl-3-propylhexaan-2-ol

16. Fenolen

Fenolen zijn aromatische hydroxyverbindingen, waarbij één of meer hydroxylgroepen rechtstreeks aan de benzeenring gebonden zijn.

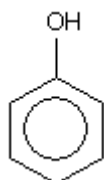
De benzeenring, waaraan zoveel mogelijk hydroxylgroepen gebonden zijn, is de basisstructuur en "benzeen" is dan ook de basisnaam.

Duid de aanwezigheid van de hydroxylgroep aan door het achtervoegsel -ol. Duid de plaats van deze groep aan met een plaatsnummer indien nodig. Dat plaats je vlak vóór het achtervoegsel.

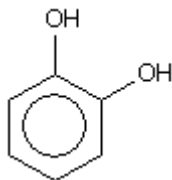
Is er meer dan één hydroxylgroep gebruik dan de telvoorvoegsels di- , tri- , tetra- , ...

Enkele van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam.

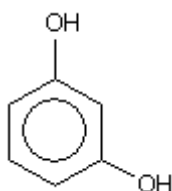
Voorbeelden



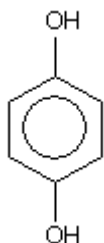
hydroxybenzeen
triv. = fenol



benzeen-1,2-diol
o-benzeendiol
triv. = pyrocatechol



benzeen-1,3-diol
m-benzeendiol
triv. = resorcinol

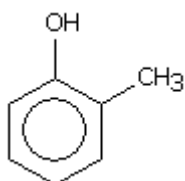


benzeen-1,4-diol
p-benzeendiol
triv. = hydrochinon

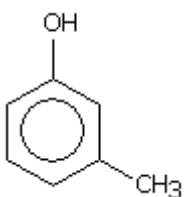
Als er op de basisstructuur ook nog zijketens gebonden zijn, plaats dan de namen van die zijketens alfabetisch vooraan, met plaatsnummer(s) en eventueel telvoorvoegsels.

Is er maar één hydroxylgroep aanwezig, dan mag de molecule beschouwd worden als een derivaat van fenol.

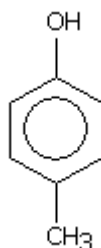
Voorbeelden



2-methylbenzeen-1-ol
2-methylfenol
o-methylfenol
triv. = *o*-cresol



3-methylbenzeen-1-ol
3-methylfenol
m-methylfenol
triv. = *m*-cresol



4-methylbenzeen-1-ol
 4-methylfenol
p-methylfenol
triv. = *p*-cresol

17. Ethers

Een ethermolecule bestaat uit een O-atoom waaraan twee alkyl- of arylgroepen gebonden zijn. Zijn de twee groepen identiek, dan spreekt men van een symmetrische ether. Als de groepen verschillen noemt men de ether asymmetrisch.

Beschouw groep met de langste koolstofketen als basisstructuur en gebruik dezelfde basisnaam als bij de alkanen.

Beschouw de andere groep mèt het zuurstofatoom als een nieuwe groep die op die basisstructuur staat. Geef de nieuwe groep de naam "stamnaam (aantal C-atomen) + oxy".

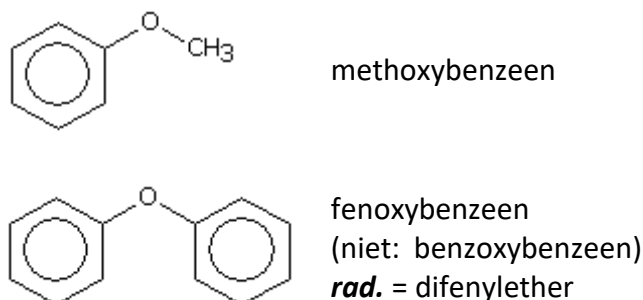
Plaats die naam vóór de basisnaam.

Voorbeelden

$\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$	methoxymethaan rad. = dimethylether
$\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-C}_2\text{H}_5$	ethoxyethaan rad. = diëthylether
$\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$	methoxyethaan rad. = <u>ethyl</u> methylether
	ethoxypropan rad. = <u>ethyl</u> propylether

Is er een benzeenring aanwezig, dan wordt die altijd als basisstructuur beschouwd.

Voorbeelden



18. Aldehyden

Aldehyden zijn organische verbindingen met als functionele groep de aldehydegroep -CHO . Dit is een carbonylgroep >C=O , waarvan het koolstofatoom gebonden is aan twee waterstofatomen (H-CHO) of aan één waterstofatoom en een alkylgroep R-CHO of een arylgroep Ar-CHO .

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen waarvan de aldehydegroep deel uitmaakt. Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, inclusief het C-atoom van de aldehydegroep.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de aldehydegroep aan door het achtervoegsel -al . Een plaatsnummer is niet nodig, want de aldehydegroep staat altijd op het eerste koolstofatoom van de basisstructuur.

Heel wat van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam

Voorbeelden

H-CHO	methanal triv. = formaldehyde
$\text{CH}_3\text{-CHO}$	ethanal triv. = acetaldehyde
$\text{C}_2\text{H}_5\text{-CHO}$	propanal

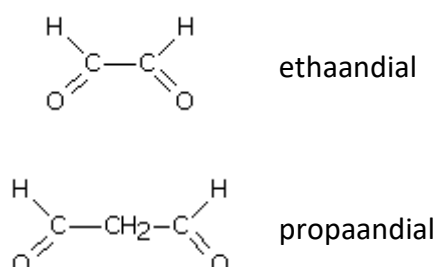
Als er twee aldehydegroepen aanwezig zijn, dan is de langste keten waarvan beide aldehydegroepen deel uitmaken de basisstructuur.

Tel het aantal C-atomen in die basisstructuur, inclusief de twee C-atomen van beide aldehydegroepen.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de aldehydegroepen aan door het achtervoegsel -dial . Plaatsnummers zijn niet nodig, want de aldehydegroepen staan altijd op het eerste en het laatste koolstofatoom van de basisstructuur.

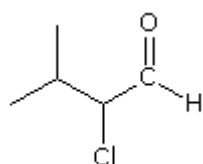
Voorbeelden



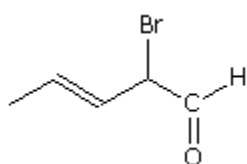
Staat er op de basisstructuur nog een halogeenatoom of een alkylgroep, dan worden die als voorvoegsel vermeld (met eventueel plaatsnummer).

Bevat de basisstructuur bovendien een dubbele of drievoudige binding, dan wordt dat in de naam van die basisstructuur aangeduid (-aan vervangen door -een of -yn).

Voorbeelden



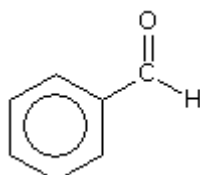
2-chloor-3-methylbutanal



2-broompent-3-eenal

Staat de aldehydegroep op een ring, dan wordt de ring als basisstructuur gekozen. De aanwezigheid van de aldehydegroep wordt dan aangeduid door het achtervoegsel -carbaldehyde.

Voorbeeld



benzeencarbaldehyde

triv. = benzaldehyde

(meestal wordt de triviale naam gebruikt)

19. Ketonen

Ketonen zijn organische verbindingen $R-CO-R'$ die een niet-eindstandige carbonylgroep $>C=O$ bevatten.

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen waarvan de carbonylgroep deel uitmaakt.

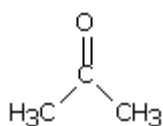
Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, inclusief het C-atoom van de carbonylgroep.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

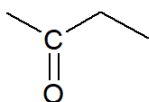
Duid de aanwezigheid van de carbonylgroep aan door het achtervoegsel -on. Een plaatsnummer (zo klein mogelijk) is nu meestal wel noodzakelijk.

Heel wat van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam.

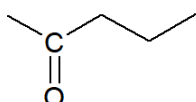
Voorbeelden



propan-2-on
 propanon
 (plaatsnummer niet noodzakelijk)
triv. = aceton



butaan-2-on
 butanon
 (plaatsnummer niet noodzakelijk)



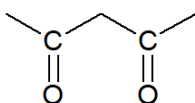
pentaan-2-on

Als er twee carbonylgroepen aanwezig zijn, dan is de langste keten waarvan beide carbonylgroepen deel uitmaken de basisstructuur.

Tel het aantal C-atomen in die basisstructuur, inclusief de twee C-atomen van beide carbonylgroepen.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de carbonylgroepen aan door het achtervoegsel -dion, voorafgegaan door plaatsnummers indien nodig.

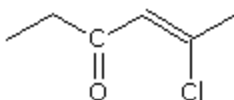


pentaan-2,4-dion

Staat er op de basisstructuur nog een halogeenatoom of een alkylgroep, dan worden die als voorvoegsel vermeld (met eventueel plaatsnummer).

Bevat de basisstructuur bovendien een dubbele of drievoudige binding, dan wordt dat in de naam van die basisstructuur aangeduid (-aan vervangen door -een of -yn).

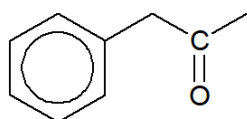
Voorbeeld



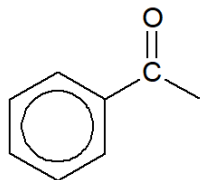
5-chloorhex-4-een-3-on

Komt er in de molecule een benzeenring voor, kies dan de alifatische keten als basisstructuur. De benzeenring wordt dan als fenylgroep aangeduid.

Voorbeelden

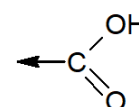


1-fenylpropaan-2-on

1-fenylethanon
triv. = acetofenon

20. Carbonsuren

Carbonsuren zijn organische verbindingen die één of meer carboxylgroepen bevatten.



Voor carbonsuren worden verschillende namen gebruikt: twee systematische namen (**1** en **2**, waarbij de tweede in normale gevallen weinig gebruikt wordt) en bovendien nog een triviale naam (**3**, in veel gevallen de meest gebruikte naam).

1

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen waarvan de carboxylgroep deel uitmaakt. Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, inclusief het C-atoom van de carboxylgroep.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de carboxylgroep aan door het achtervoegsel -zuur. Een plaatsnummer is niet nodig, want de carboxylgroep staat altijd op het eerste koolstofatoom van de basisstructuur.

Deze naam wordt bij voorkeur gebruikt!

2

Zoek de basisstructuur: dit is de langste koolstofketen waarop de carboxylgroep staat. Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, exclusief het C-atoom van de carboxylgroep.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de carboxylgroep aan door het achtervoegsel -carbonzuur. Duid de plaats ervan aan met een plaatsnummer.

3

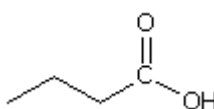
Heel wat van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam.

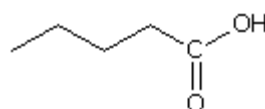
Voorbeelden

H-COOH methaanzuur
 mierenzuur

CH₃-COOH ethaanzuur
 azijnzuur

C₂H₅-COOH propaanzuur
 propionzuur

 butaanzuur
 boterzuur

 pentaanzuur
 valerianzuur

Als er twee carboxylgroepen op een niet-vertakte koolstofketen aanwezig zijn, ga dan als volgt tewerk.

1

Kies de langste keten waarvan beide carboxylgroepen deel uitmaken als basisstructuur.

Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, inclusief de C-atomen van de carboxylgroepen.

Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de carboxylgroepen aan door het achtervoegsel -dizuur. Plaatsnummers zijn niet nodig, want de carboxylgroepen staan altijd op het eerste en het laatste koolstofatoom van de basisstructuur.

Deze naam wordt bij voorkeur gebruikt!

2

Kies de langste keten waarop beide carboxylgroepen staan als basisstructuur.

Tel het aantal C-atomen in de basisstructuur, exclusief de C-atomen van de carboxylgroepen.

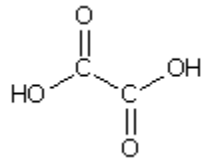
Geef die basisstructuur een naam zoals bij de koolwaterstoffen.

Duid de aanwezigheid van de carboxylgroepen aan door het achtervoegsel -dicarbonzuur. Duid, indien nodig, de plaatsen aan met plaatsnummers.

3

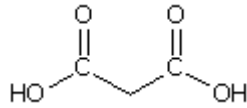
Heel wat van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam.

Voorbeelden



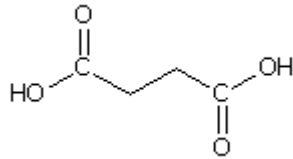
ethaandizuur

oxaalzuur



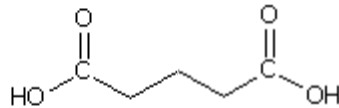
propaandizuur

malonzuur



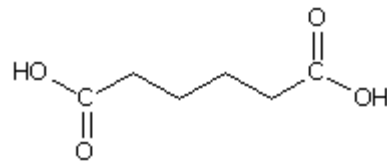
butaandizuur

barnsteenzuur



pentaandizuur

glutaarzuur



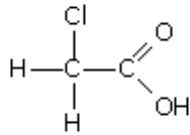
hexaandizuur

adipinezuur

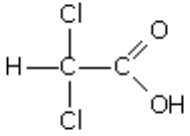
Staat er op de basisstructuur nog een alkylgroep of een halogeenatoom, dan worden die als voorvoegsel vermeld (met eventueel plaatsnummer).

Bevat de basisstructuur bovendien een dubbele of drievoudige binding, dan wordt dat in de naam van die basisstructuur aangeduid (-aan vervangen door -een of -yn).

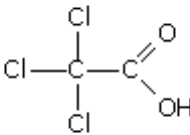
Voorbeelden



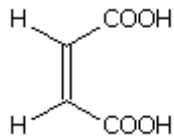
chloorethaanzuur
triv. = chloorazijnzuur



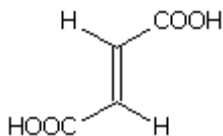
dichloorethaanzuur
triv. = dichloorazijnzuur



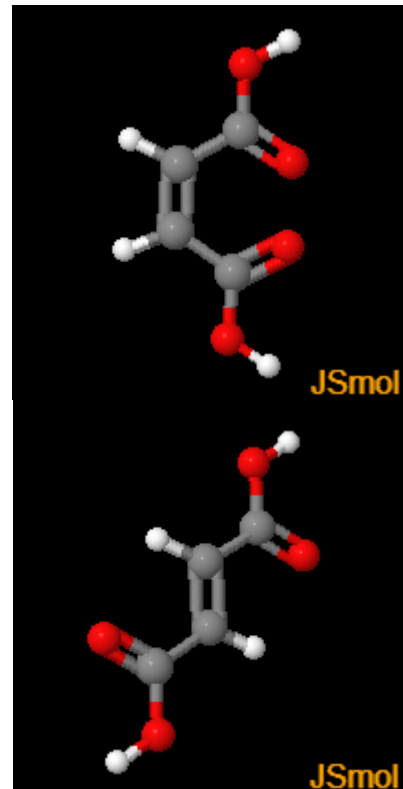
trichloorethaanzuur
triv. = trichloorazijnzuur



(2Z)-but-2-eendizuur
Zie Nieuwe regel 4
triv. = maleïnezuur



(2E)-but-2-eendizuur
Zie Nieuwe regel 4
triv. = fumaarzuur

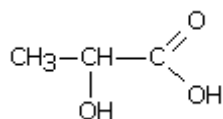


Staat er op de basisstructuur nog een hydroxylgroep, dan wordt die met het voorvoegsel hydroxy- aangeduid (met eventueel plaatsnummer).

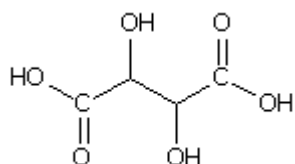
Staat er op de basisstructuur nog een carbonylgroep (aldehyd , keton), dan wordt die met het voorvoegsel oxo- aangeduid (met eventueel plaatsnummer).

Heel wat van deze stoffen hebben een veel gebruikte triviale naam.

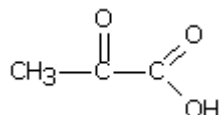
Voorbeelden



2-hydroxypropaanzuur
triv. = melkzuur



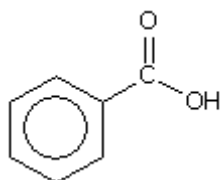
2,3-dihydroxybutaandizuur
triv. = wijnsteenzuur



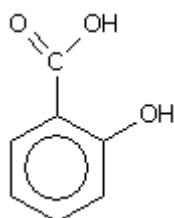
2-oxopropaanzuur
triv. = pyrodruivenzuur

Staat de carboxylgroep op een benzeenring, dan wordt de benzeenring als basisstructuur gekozen. De aanwezigheid van de carboxylgroep(en) wordt dan aangeduid door het achtervoegsel -carbonzuur, -dicarbonzuur, Andere groepen worden met een voorvoegsel aangegeven.

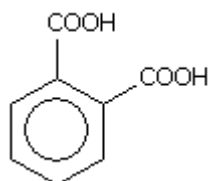
Voorbeelden



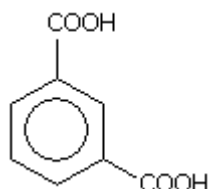
benzeencarbonzuur
triv. = benzoëzuur



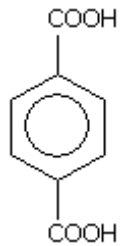
2-hydroxybenzeencarbonzuur
triv. = salicylzuur



benzeen-1,2-dicarbonzuur
o- benzeendicarbonzuur
triv. = ftaalzuur

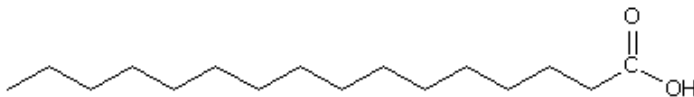


benzeen-1,3-dicarbonzuur
m- benzeendicarbonzuur
triv. = isoftaalzuur

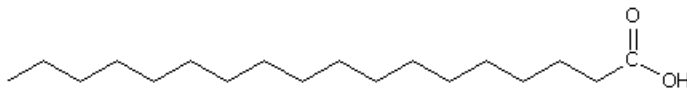


benzeen-1,4-dicarbonzuur
p- benzeendicarbonzuur
triv. = tereftaalzuur

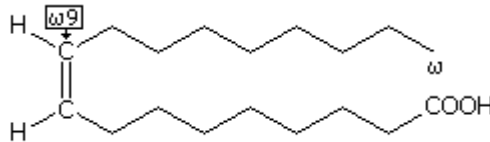
Carbonzuren met minstens tien koolstofatomen noemt men meestal vetzuren en voor die zuren gebruikt men meestal ook de triviale namen. Je kan ze natuurlijk ook systematische namen geven.



hexadecaanzuur
triv. = palmitinezuur

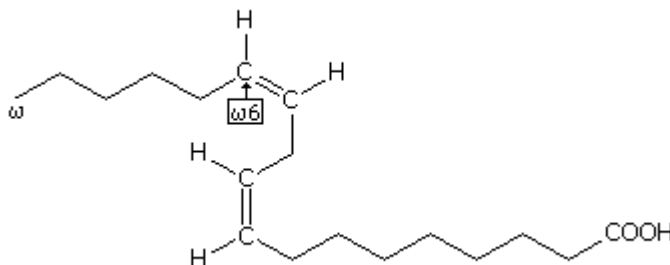


octadecaanzuur
triv. = stearinezuur



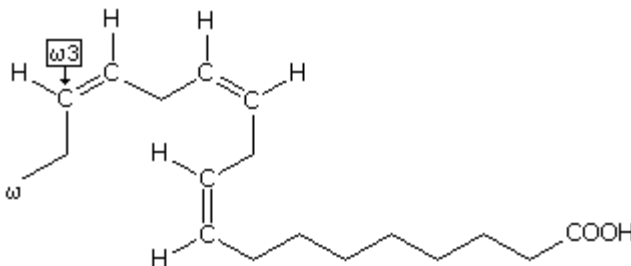
(9Z)-octadeca-9-eenzuur
Zie opmerking 4 achteraan deze tekst.
triv. = oliezuur

Dit is een ω 9-vetzuur: de eerste dubbele binding treffen we aan op het 9de koolstofatoom, startend met het laatste of ω -koolstof van de keten.



(9Z,12Z)-octadeca-9,12-dieenzuur
Zie opmerking 4 achteraan deze tekst.
triv. = oliezuur

Dit is een ω 6-vetzuur: de eerste dubbele binding treffen we aan op het 6de koolstofatoom, startend met het laatste of ω -koolstof van de keten.



(9Z,12Z,15Z)-octadeca-9,12,15-trieenzuur
Zie opmerking 4 achteraan deze tekst.
triv. = linoleenzuur

Dit is een ω 3-vetzuur: de eerste dubbele binding treffen we aan op het 3de koolstofatoom, startend met het laatste of ω -koolstof van de keten.

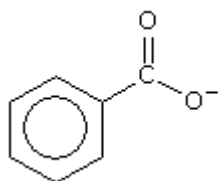
21. Organische zuurrestionen

Organische zuren reageren met basen. Hierbij ontstaan zouten. Voor de negatieve zuurrestionen van organische zuren worden volgende namen gebruikt.

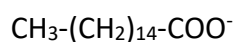
Tel het aantal koolstofatomen in de keten, het koolstof van de carboxylgroep inbegrepen. Gebruik de overeenkomstige stamnaam en voeg daarbij het achtervoegsel -anoaat(ion). Meestal worden de triviale namen gebruikt. Let op: in het Nederlands stemmen de triviale namen van de zuurrestionen soms niet overeen met de triviale namen van de carbonzuren. (Ned.: azijnzuur-acetaat / Eng.: acetic acid-acetate / Fr.: acide acétique-acetate).

Voorbeelden

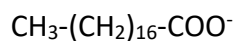
HCOO^-	methaanzuur → methanoaation mierenzuur → formiaation (triv.)
$\text{CH}_3\text{-COO}^-$	ethaanzuur → ethanoaation azijnzuur → acetaation (triv.)
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COO}^-$	propaanzuur → propanoation propionzuur → propionaation (triv.)
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO}^-$	butaanzuur → butanoaation boterzuur → butyraation (triv.)
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO}^-$	pentaanzuur → pentanoaation valerijaanzuur → valeraation (triv.)
$^-\text{OOC-COO}^-$	oxaalzuur → oxalaation (triv.)
HOOC-COO^-	waterstofoxalaation (triv.)
	melkzuur → lactaation (triv.)
	wijnsteenzuur → tartraation (triv.)



benzoëzuur → benzoaation (*triv.*)



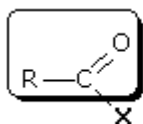
hexadecaanzuur → hexadecanoaation
 palmitinezuur → palmitaation (*triv.*)



octadecaanzuur → octadecanoaation
 stearinezuur → steeraation (*triv.*)

22. Carbonzuurhalogeniden

Zuurhalogeniden zijn organische verbindingen, afgeleid van een carbonzuur, waarbij de -OH-groep vervangen is door een halogeen (in de praktijk enkel chloor of broom).



X = halogeen (F, Cl, Br, I)

De zuurhalogeniden zijn beter geschikt (meer reactief) voor bepaalde reacties dan de carbonzuren zelf.

1

Tel het aantal koolstofatomen in de keten, het koolstof van de carbonylgroep inbegrepen.

Gebruik de overeenkomstige stamnaam en voeg daarbij het achtervoegsel -anoylhalogenide.

2

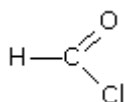
Gebruik dezelfde basisnaam als bij het zuurrestion, maar vervang de uitgang -aat door de uitgang -yl, gevolgd door het achtervoegsel -halogenide.

3

Voeg bij de triviale naam van het carbonzuur het achtervoegsel -halogenide

Voorbeelden

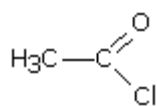
In alle onderstaande voorbeelden kan Cl (chloride) vervangen worden door Br (bromide).



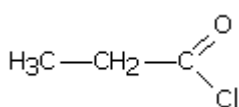
methanoylchloride

mierenzuur → formylchloride → formylchloride (*triv.*)

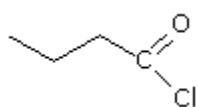
mierenzuurchloride (*triv.*)



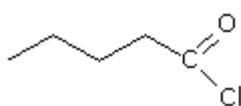
ethanoylchloride
 azijnzuur → aceta**ation** → acetylchloride (*triv.*)
 azijnzuurchloride (*triv.*)



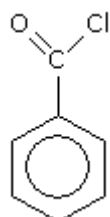
propanoylchloride
 propionzuur → propiona**ation** → propionylchloride (*triv.*)
 propionzuurchloride (*triv.*)



butanoylchloride
 boterzuur → butyra**ation** → butyrylchloride (*triv.*)
 boterzuurchloride (*triv.*)



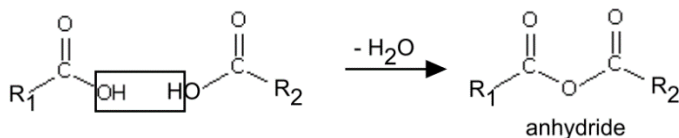
pentanoylchloride
 valeriaanzuur → valera**ation** → valerylchloride (*triv.*)
 valeriaanzuurchloride (*triv.*)



-
 benzoëzuur → benzoa**ation** → benzoylchloride (*triv.*)
 benzoëzuurchloride (*triv.*)

23. Carbonsuuranhhydriden

Wanneer aan twee carbonsuurmoleculen water onttrokken wordt, verkrijgen we een carbonsuuranhhydride.



Als R_1 gelijk is aan R_2 , dan spreken we van een symmetrisch anhydride. Is dat niet zo, dan noemen we het een gemengd anhydride.

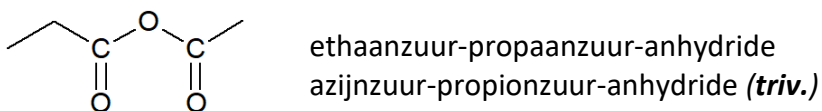
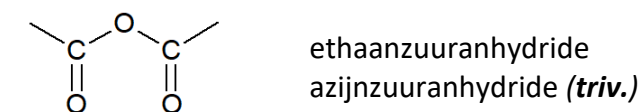
Symmetrisch anhydride

Voeg de term –anhydride toe aan de naam van het carbonsuur.

Gemengd anhydride

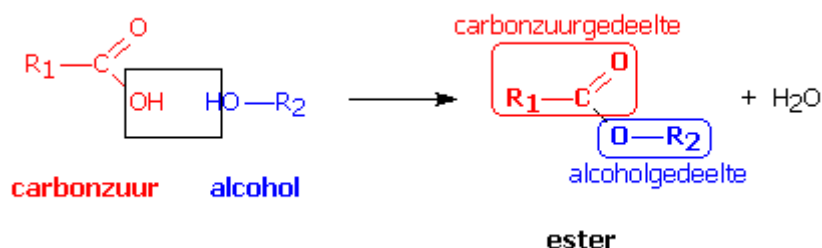
Noem de twee carbonzuren in alfabetische volgorde, gescheiden door een koppelteken, en voeg de term –anhydride toe.

Voorbeelden



24. Carbonzuuresters

Carbonzuuresters zijn organische verbindingen waarvan de molecule een condensatieproduct is van een carbonzuur en een alcohol.



Bij een ester is dus een gedeelte van de keten afkomstig van een carbonzuur en een gedeelte afkomstig van een alcohol.

1

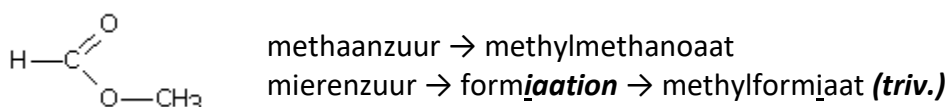
Tel het aantal koolstofatomen in het carbonzuurgedeelte, het koolstof van de carbonylgroep inbegrepen. Gebruik de overeenkomstige stamnaam en voeg daarbij het achtervoegsel -anoaat.

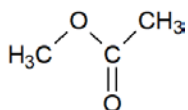
Tel het aantal koolstofatomen in het alcoholgedeelte. Gebruik de overeenkomstige zijketennaam als voorvoegsel bij de vorige.

2

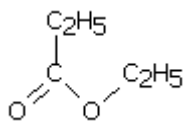
Tel het aantal koolstofatomen in het alcoholgedeelte. Gebruik de overeenkomstige zijketennaam als voorvoegsel bij de triviale naam van het zuurrestion (zonder "ion" uiteraard) van het carbonzuurgedeelte.

Voorbeelden

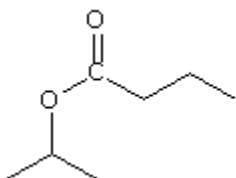




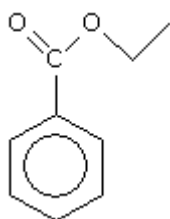
ethaanzuur → methylethanoaat
 azijnzuur → aceta**ation** → methylacetaat (**triv.**)



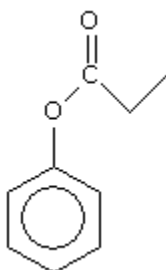
propaanzuur → ethylpropanoaat
 propionzuur → propiona**ation** → ethylpropionaat (**triv.**)



butaanzuur → propaan-2-ylbutanoaat
 boterzuur → buty**raation** → isopropylbutyraat (**triv.**)



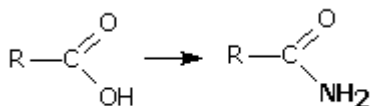
-
 benzoëzuur → benzoa**ation** → ethylbenzoaat (**triv.**)



propaanzuur → fenylpropanoaat
 propionzuur → propiona**ation** → fenylpropionaat (**triv.**)

25. Carbonzuuramiden

Carbonzuuramiden zijn organische verbindingen, afgeleid van een carbonzuur, waarbij de -OH-groep vervangen werd door een aminogroep (-NH₂).



carbonzuur carbonzuuramide

Amiden kunnen op drie manieren benoemd worden.

1

Vervang in de systematische naam van het corresponderende carbonzuur het achtervoegsel -zuur door -amide.

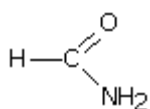
2

Voeg bij de triviale naam van het corresponderende carbonzuur het achtervoegsel -amide.

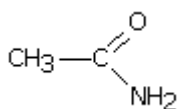
3

Gebruik de triviale naam van het zuurrestion zonder "-aation" en voeg daarbij het achtervoegsel -amide.

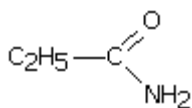
Voorbeelden



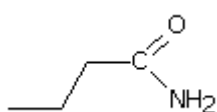
methaanzuur → methaanamide
 mierenzuur → mierenzuuramide (*triv.*)
 form*ia*aation → formamide (*triv.*)



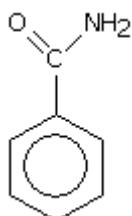
ethaanzuur → ethaanamide
 azijnzuur → azijnzuuramide (*triv.*)
 aceta*a*aation → acetamide (*triv.*)



propaanzuur → propaanamide
 propionzuur → propionzuuramide (*triv.*)
 propiona*a*aation → propionamide (*triv.*)



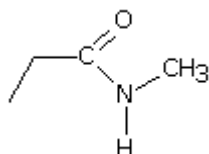
butaanzuur → butaanamide
 boterzuur → boterzuuramide (*triv.*)
 buty*ra*aation → butyramide (*triv.*)



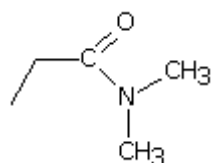
-
 benzoëzuur → benzoëzuuramide (*triv.*)
 benzo*o*aation → benzamide (*triv.*)

Is een H-atoom van de amidegroep vervangen door een alkylgroep, gebruik dan de zijketennaam van die groep als voorvoegsel. Voor de plaatsaanduiding gebruik je dan **N** - in de plaats van een nummer.

Voorbeelden



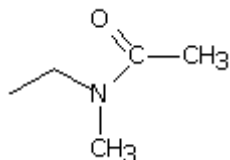
N-methylpropaanamide
 N-methylpropionzuuramide (*triv.*)
 N-methylpropionamide (*triv.*)



N,N-dimethylpropaanamide

N,N-dimethylpropionzuuramide (*triv.*)

N,N-dimethylpropionamide (*triv.*)



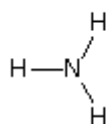
N-ethyl-*N*-methylethaanamide

N-ethyl-*N*-methylazijnzuuramide (*triv.*)

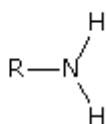
N-ethyl-*N*-methylaceetamide (*triv.*)

26. Aminen

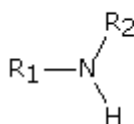
Aminen zijn organische verbindingen waarvan de molecule afgeleid is van ammoniak (NH_3), door één of meerdere waterstofatomen te vervangen door alkylgroepen.



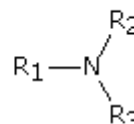
ammoniak



primaire amine



secundaire amine



tertiaire amine

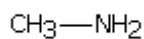
Primaire aminen

Voeg bij de alkaannaam (langste keten) het achtervoegsel –amine, indien nodig voorafgegaan door het plaatsnummer.

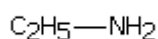
Secundaire en tertiaire aminen

Vertrek van de naam van het primaire amine (langste keten) en plaats daarvoor de namen van de alkylgroepen van de andere ketens (alfabetische volgorde) als voorvoegsel(s). Voor de plaatsaanduiding van die ketens gebruik je dan *N*- in de plaats van een nummer.

Voorbeelden



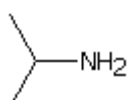
methaanamine



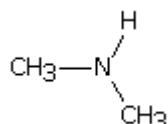
ethaanamine



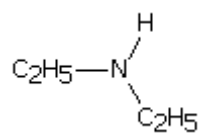
propaan-1-amine



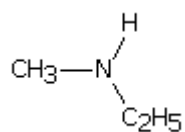
propaan-2-amine



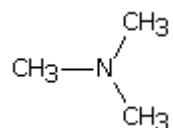
N-methylmethaanamine



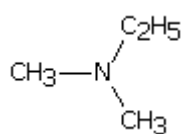
N-ethylethaanamine



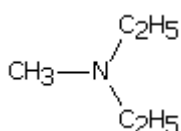
N-methylethaanamine



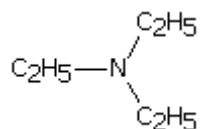
N,N-dimethylmethaanamine



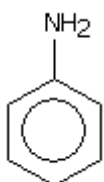
N,N-dimethylethaanamine



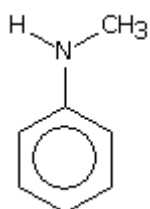
N-ethyl-*N*-methylethaanamine



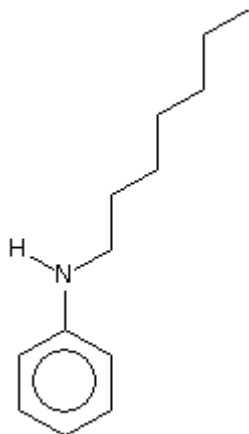
N,N-diethylethaanamine



aniline
aminobenzeen



N-methylaniline



N-heptylaniline

Als er meerdere aminogroepen zijn, zoek dan de langste koolstofketen waarop zoveel mogelijk van deze aminogroepen staan.

Gebruik de stam van deze keten met de uitgang -aan en het achtervoegsel -diamine, -triamine, ..., voorafgegaan door plaatsnummers.

Voorbeelden

