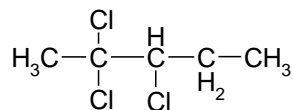


Enkele regels voor de systematische naamgeving van organische verbindingen (koolstofverbindingen)

Zie ook BINAS tabel 66D (5^e en 6^e druk)

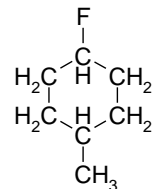
1. Kijk welke **zijgroep of -groepen** aan de hoofdketen zijn bevestigd en geef dit aan met een plaatsnummer (laagste mogelijke nummering; denk ook aan alfabetische volgorde en telwoorden). Houd de som van de plaatsnummers zo laag mogelijk. Bij cycloalkanen zet je *cyclo* voor de stam.

Voorbeeld 1



2,2,3-trichloorpentaan (maar niet 3,4,4-trichloorpentaan)

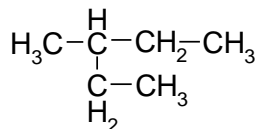
Voorbeeld 2



1-fluor-4-methylcyclohexaan

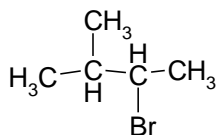
2. Als er sprake is van een vertakte koolstofketen, dan zijn de koolstofatomen die geen deel uitmaken van de hoofdketen een zijgroep (tak) met een taknaam die bestaat uit een stam + yl. Zoek de langste onvertakte koolstofketen (hoofdketen). De naam van de hoofdketen is de "stam-naam".

Voorbeeld 3



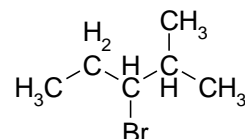
3-methylpentaan

voorbeeld 4



2-broom-3-methylbutaan

voorbeeld 5



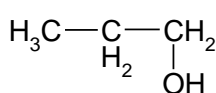
3-broom-2-methylpentaan

Een keten kan één of meer **kenmerkende groepen** bevatten. De volgorde van prioriteit in de naamgeving staat in onderstaande tabel. -COOH heeft de hoogste en een halogeen de laagste prioriteit.

| prioriteit | kenmerkende groep | voorvoegsel | achtervoegsel |
|-------------|-------------------|-------------|---------------|
| carbonzuren | -COOH | | -zuur |
| alcoholen | -OH | hydroxy- | -ol |
| aminen | -NH ₂ | amino- | -amine |

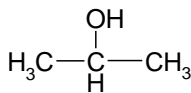
3. Bij een koolstofverbinding met één soort kenmerkende groep wordt deze groep als achtervoegsel aangeduid. Het achtervoegsel heeft een zo laag mogelijk plaatsnummer.

Voorbeeld 6



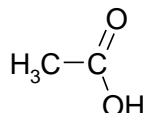
propaan-1-ol

Voorbeeld 7



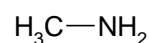
propaan-2-ol

Voorbeeld 8



ethaanzuur (azijnzuur)
(of methaancarbonsuur)

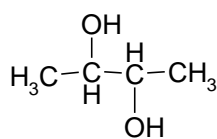
Voorbeeld 9



methaanamine

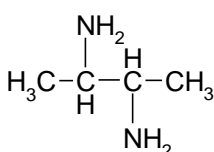
4. Bij meer kenmerkende groepen van één soort geeft men steeds het aantal ervan aan met een numeriek voorvoegsel.

Voorbeeld 10



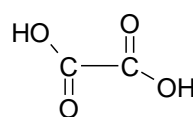
butaan-2,3-diol

Voorbeeld 11



butaan-2,3 diamine

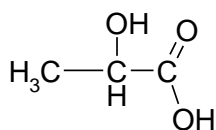
Voorbeeld 12



ethaandizuur (oxaalzuur of dicarbonzuur)

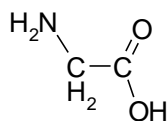
5. Wanneer een molecuul verschillende karakteristieke groepen bevat, dan is de hoofdgroep de groep die het hoogst in de tabel staat. Deze wordt in de naam met een achtervoegsel aangegeven. (Bij meer karakteristieke groepen kiest men de stam zó dat zoveel mogelijk van deze groepen direct aan de stam vastzitten). Het achtervoegsel heeft steeds een zo laag mogelijk plaatsnummer.

Voorbeeld 13



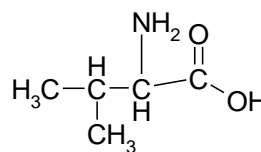
2-hydroxypropaanzuur (melkzuur)

Voorbeeld 14



aminoethaanzuur
(glycine)

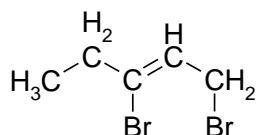
Voorbeeld 15



2-amino-3-methylbutaanzuur
(valine)

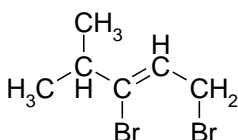
6. Bij onverzadigde koolwaterstoffen krijgt de verbinding de uitgang *-een* bij één dubbele binding (*-dienen*: twee dubbele bindingen), en *-yn* bij een drievoudige binding. Als er meer dubbele of drievoudige bindingen aanwezig zijn, komt er een numeriek voorvoegsel voor de uitgang *-een* of *-yn*. Als er geen karakteristieke groep aanwezig is, worden de plaatsnummers bepaald door de meervoudige binding. In het andere geval door de karakteristieke groep.

Voorbeeld 16



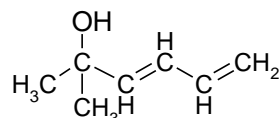
1,3-dibroompent-2-een

Voorbeeld 17



1,3-dibroom-4-methylpent-2-een

Voorbeeld 18



2-methylhexa-3,5-dien-2-ol