

Aldehyden en ketonen

Definitie:

Bij een *aldehyde* is er een C=O (carbonylgroep) aanwezig die ook nog gebonden is aan één waterstof. De groep wordt afgekort als CHO. *Deze functionele groep is altijd eindstandig.*

Bij een keton is de carbonylgroep gebonden aan twee koolstofatomen. *Deze functionele groep is dus nooit eindstandig*

Regels naamgeving:

1. Een *aldehyde* krijgt als uitgang -al. Vermits deze groep eindstandig is, zal er nooit een nummer voorkomen voor de naam van het *aldehyde*. Men spreekt dus niet van 1 - pentanal. Het koolstofatoom van de aldehyde groep krijgt wel nummer 1 als er vertakkingen zijn.
2. Een keton krijgt als uitgang -on.
3. De functionele groep draagt steeds het kleinste nummer, ongeacht de vertakkingen.
4. De naamgevende keten is de keten die de carbonylgroep draagt.
5. De aanwezigheid van meerder carbonylgroepen wordt weergegeven met di, tri voor de uitgang -on.
6. De carbonylgroep heeft voorrang op de dubbele binding d.w.z. dat de carbonylgroep altijd het laagste nummer krijgt. pentaan-3-on.
7. De gebruiksnaam van propanon is aceton. De gebruiksnaam van methanal is formol-ethanol:aceetaldehyde.
8. Er bestaat een alternatieve naam voor de ketonen: naam van de zijketens alfabetisch ordenen en uitgang keton: CH₃CH₂-CO-CH₃: ethylmethylketon