

Alcoholen: oa alkanolen

Definitie: Een alkanol wordt gekenmerkt door de aanwezigheid van een hydroxylgroep op een sp^3 gehydriseerd C- atoom.

Brutoformule: $C_nH_{2n+1}OH$

Regels naamgeving:

1. Een alkanol krijgt de naam van het overeenstemmende alkaan + toevoeging ol. Eén a valt weg.
2. Vanaf 3 C-atomen treedt plaatsisomerie op. De plaats van de -OH groep wordt aangeduid met een cijfer. Het cijfer staat voor de uitgang ol. pentaan-2-ol
3. De koolstofketen wordt genummerd vanaf het uiteinde dat het dichtst bij de - OH groep staat. Houd dus – bij de nummering- geen rekening met de vertakkingen.
4. De naamgevende keten is de langste keten die de -OH groep draagt.
5. Er bestaan primaire, secundaire en tertiaire alkanolen. Een primair alkanol betekent dat de OH groep op een koolstofatoom staat dat slechts aan één of één ander koolstofatoom gebonden is.
Een secundair alkanol : de OH groep op een koolstofatoom dat zelf gebonden is aan 2 andere C –atomen.
Een tertiair alkanol : de OH groep op een koolstofatoom dat zelf gebonden is aan gebonden aan 3 andere C –atomen.
6. Als er meerdere OH groepen aanwezig zijn, spreekt men van alkadiol of alkatriol, ...

Deze regels gelden ook voor de alkenolen, alkynolen....