

Uitwerkingen Proeftoets Organisch

1.

a een verzadigde verbinding heeft geen dubbele bindingen. Alle valentie elektronen van de koolstofatomen zijn gepaard met andere atomen. Bij een onverzadigde verbinding kunnen 2 koolstof ketens ook een 'dubbele binding' maken.

b een functionele groep is een molecuul/atoom aan de koolstofketen die voor een groot deel de eigenschappen van de organische verbinding bepaald.

c des te langer de koolstofketen, des te HOGER het kookpunt.

2.

a EN waarde: De mate waarin de kern van een atoom trekt aan de elektronenwolk van een ander atoom.

Dipool: Molecuul met 2 polen, door de positie van de gedeeltelijk positieve en negatieve atomen in de verbinding.

H-brug: Niet covalente binding tussen elektronenpaar op een sterk negatief atoom zoals O, F of N en een H atoom ook gebonden aan een O, F, N (soms C) atoom.

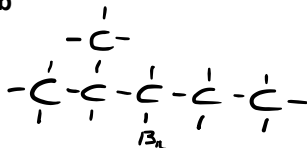
b



3.

a bij een volledige verbranding komt CO_2 vrij, bij een onvolledige verbranding komt CO vrij vanwege een tekort aan O_2 .

b



4.

a 4-amino-2-methyl-3-oxopentanal

b 4,6-dichloor-3-ethyl-5-methylheptaanzuur

c 4-amino-2,2-difluorbutaan-1-ol

d 2-broom-7-chloor-6-methyloctaan-3,5-dion