

koolwaterstoffen

methaan

ethaan

Een koolwaterstof is een verbinding
waarin uitsluitend koolstof- en
waterstofatomen zitten

CH_4

C_2H_6

propan

butaan

pentaan

C_3H_8

C_4H_{10}

C_5H_{12}

hexaan

heptaan

octaan

C_6H_{14}

C_7H_{16}

C_8H_{18}

nonaan

decaan

alkanen

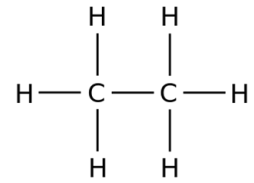
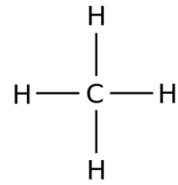
C_9H_{20}	$C_{10}H_{22}$	Zijn koolwaterstoffen die enkelvoudige koolstofbindingen bevatten
ethanol	methanol	ethaanzuur
houtalcohol	drankalcohol	azijnzuur
methaanzuur	carbonzuur	alcoholen
mierenzuur	De carbonzuren zijn koolstofverbindingen met als functionele groep de carboxylgroep (-COOH)	Zijn verbindingen van koolstof, waterstof en zuurstofatomen. Ze hebben als functionele groep de -OH groep
De systematische naam van een n-alkaan	Stam -aan	De systematische naam van een carbonzuur
De systematische naam van een alkanol	Stam -anol	Stam -aanzuur

koolwaterstoffen

methaan

ethaan

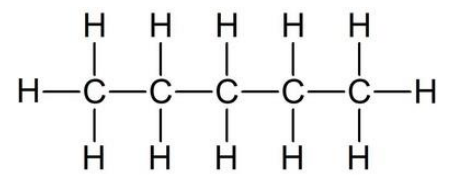
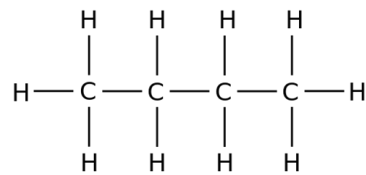
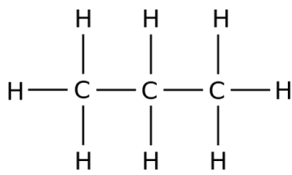
Een koolwaterstof is een verbinding waarin uitsluitend koolstof- en waterstofatomen zitten



propana

butaan

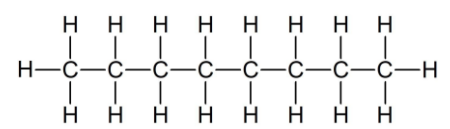
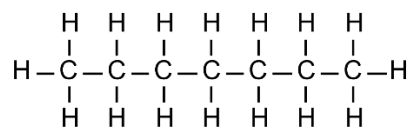
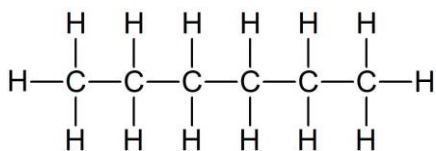
pentaan



hexaan

heptaan

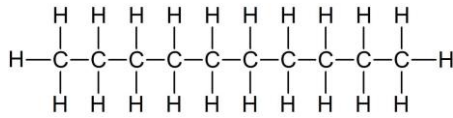
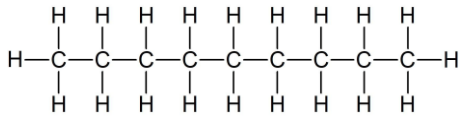
octaan



nonaan

decaan

alkanen

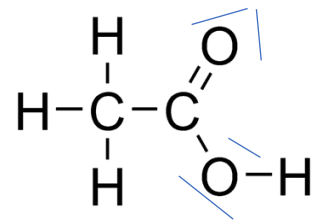
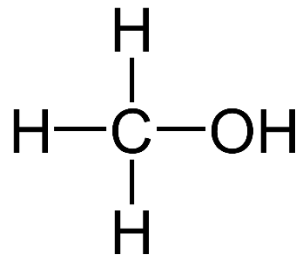
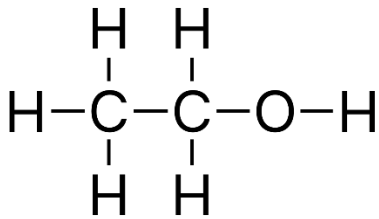


Zijn koolwaterstoffen die enkelvoudige koolstofbindingen bevatten

ethanol

methanol

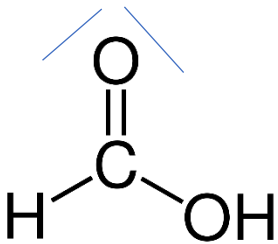
ethaanzuur



methaanzuur

carbonzuur

alcoholen



De carbonzuren zijn koolstofverbindingen met als functionele groep de carboxylgroep (-COOH)

Zijn verbindingen van koolstof, waterstof en zuurstofatomen. Ze hebben als functionele groep de -OH groep

De systematische naam van een n-alkaan

Stam -aan

De systematische naam van een carbonzuur

De systematische naam van een alkanol

Stam -anol

Stam -aanzuur

koolwaterstoffen

methaan

ethaan

Een koolwaterstof is een verbinding
waarin uitsluitend koolstof- en
waterstofatomen zitten

CH_4

$\text{CH}_3\text{-CH}_3$

propan

butaan

pentaan

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

$\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_2\text{-CH}_3$

$\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_3\text{-CH}_3$

hexaan

heptaan

octaan

$\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_4\text{-CH}_3$

$\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_5\text{-CH}_3$

$\text{CH}_3\text{-(CH}_2\text{)}_6\text{-CH}_3$

nonaan

decaan

alkanen

$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}_3$	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_8-\text{CH}_3$	Zijn koolwaterstoffen die enkelvoudige koolstofbindingen bevatten
ethanol	methanol	ethaanzuur
$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$	CH_3-OH	CH_3-COOH
methaanzuur	carbonzuur	alcoholen
HCOOH	De carbonzuren zijn koolstofverbindingen met als functionele groep de carboxylgroep (-COOH)	Zijn verbindingen van koolstof, waterstof en zuurstofatomen. Ze hebben als functionele groep de -OH groep
De systematische naam van een n-alkaan	Stam -aan	De systematische naam van een carbonzuur
De systematische naam van een alkanol	Stam -anol	Stam -aanzuur