|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Alkanen lossen niet op in water.** | **Hoe langer de keten, hoe hoger de kooktemperatuur.** | **De eerste 4 alkanen (C1-C4) zijn bij kamertemperatuur vast.** |
| **Van C5-ketens tot C18-ketens is de toestand van de alkanen bij kamertemperatuur vast.** | **Vanaf C18-ketens zijn alkanen bij kamertemperatuur gasvormig.** | **Alkanen kunnen reageren met zuurstofgas (O2).** |
| **Bij een slechte verbranding van alkanen ontstaan CO en water.** | **Bij een onvolledige verbranding (zeer lage toevoer van O2), ontstaan CO2 en water.** | **Bij het destilleren van aardolie krijg je verschillende fracties.** |
| **Een fractie bestaat uit zuivere stoffen.** | **Een gefractioneerde destillatie van aardolie gebeurt in een kerncentrale.** | **Hoe langer de koolstofketen, hoe hoger in de destilleerkolom.** |
| **Hoe korter de koolstofketen, hoe lager de kooktemperatuur.** | **Stookolie is het residu van een gefractioneerde destillatie.** | **Kerosine is een brandstof voor vliegtuigen.** |
| **Vaseline wordt vooral gebruikt om kaarsen te maken.** | **Alcoholen zijn verbindingen van koolstof-, waterstof- en stikstofatomen.** | **Alcoholen hebben -OH als functionele groep.** |
| **Fout: ze zijn gasvormig.** | **Juist** | **Juist** |
| **Juist** | **Fout: ze zijn vast.** | **Fout: ze zijn vloeibaar.** |
| **Juist** | **Fout: er ontstaan roet en water.** | **Juist** |
| **Fout: ze komen lager in de destilleerkolom voor.** | **Fout: het gebeurt in een aardolieraffinaderij.** | **Fout: het bestaat uit een mengsel van koolwaterstoffen.** |
| **Juist** | **Fout: van teer en asfalt.** | **Juist** |
| **Juist** | **Fout: C,O en H** | **Fout: kaarsen worden gemaakt van paraffine.** |
| **De functionele groep van de alcoholen noemen wij de hydroxylgroep.** | **Methanol bevat 2 koolstofatomen in zijn keten.** | **Ethanol staat beter gekend als drankalcohol.** |
| **Ethanol bevat 1 koolstofatoom in de keten.** | **De triviale naam van methanol is drankalcohol.** | **De triviale naam van ethanol is houtalcohol.** |
| **Alcoholen hebben een lagere kooktemperatuur dan water.** | **Methanol lost goed op in water.** | **Ethanol lost niet goed op in water.** |
| **Alcoholen zijn reactiever met zuurstofgas dan alkanen.** | **Ethanol gebruik je om de barbecue aan te maken.** | **Ethanol gebruik je om te flamberen.** |
| **Ethanol is de alcohol die in bier en jenever zit.** | **Methanol gebruikt met als brandstof.** | **Carbonzuren zijn koolstofverbindingen die 3 zuurstofatomen bevatten.** |
| **De functionele groep van een carbonzuur is een -COOH-groep.** | **We noemen de functionele groep van een carbonzuur de zuurgroep.** | **Methaanzuur bevat 2 koolstofatomen in zijn keten.** |
| **Juist** | **Fout: het bevat slechts 1 koolstofatoom.** | **Juist** |
| **Fout: drankalcohol** | **Fout: houtalcohol** | **Fout: het bevat 2 koolstofatomen.** |
| **Fout: het lost wel goed op in water.** | **Juist** | **Juist** |
| **Juist** | **Fout: dat is methanol.** | **Juist** |
| **Fout: 2 zuurstofatomen** | **Juist** | **Juist** |
| **Fout: het bevat 1 koolstofatoom.** | **Fout: het is de carboxylgroep.** | **Juist** |
| **Ethaanzuur bevat 2 koolstofatomen in zijn keten.** | **De systematische naam van mierenzuur is methaanzuur.** | **De triviale naam van ethaanzuur is azijnzuur.** |
| **Carbonzuren hebben een lagere kooktemperatuur dan water.** | **De pH-waarde van een carbonzuur ligt boven 7.** | **Huishoudazijn verkrijg je door ethanol te laten reageren met zuurstofgas.** |
| **Er ontstaat water wanneer je huishoudazijn maakt uit ethanol en zuurstofgas.** | **Wanneer we ethaanzuur toevoegen aan rode kool, wordt de kool ook echt rood.** | **Methaanzuur zit in vinaigrettes van salades.** |
| **Mieren scheiden methaanzuur uit ter zelfverdediging.** | **Ethaanzuur gebruikt men om de kleuren in je jeans te fixeren.** | **Methaanzuur komt voor in brandnetels.** |
| **Biogas is een alternatief voor aardgas.** | **Momenteel zijn er meer dan tien miljoen koolstofverbindingen gekend.** | **Koolstofverbindingen kunnen enkel ketenvormig zijn.** |
| **Op alcoholische dranken heeft men in alle landen accijnzen.** | **Onverdund azijnzuur wordt ook wel ijszuur genoemd.** |  |
| **Juist** | **Juist** | **Juist** |
| **Juist** | **Fout: onder pH 7** | **Fout: hogere kooktemperatuur** |
| **Fout: dat is ethaanzuur.** | **Juist** | **Juist** |
| **Juist** | **Juist** | **Juist** |
| **Fout: ook ringvormig** | **Juist** | **Juist** |
|  | **Fout: ijsazijn** | **Juist** |