|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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** |