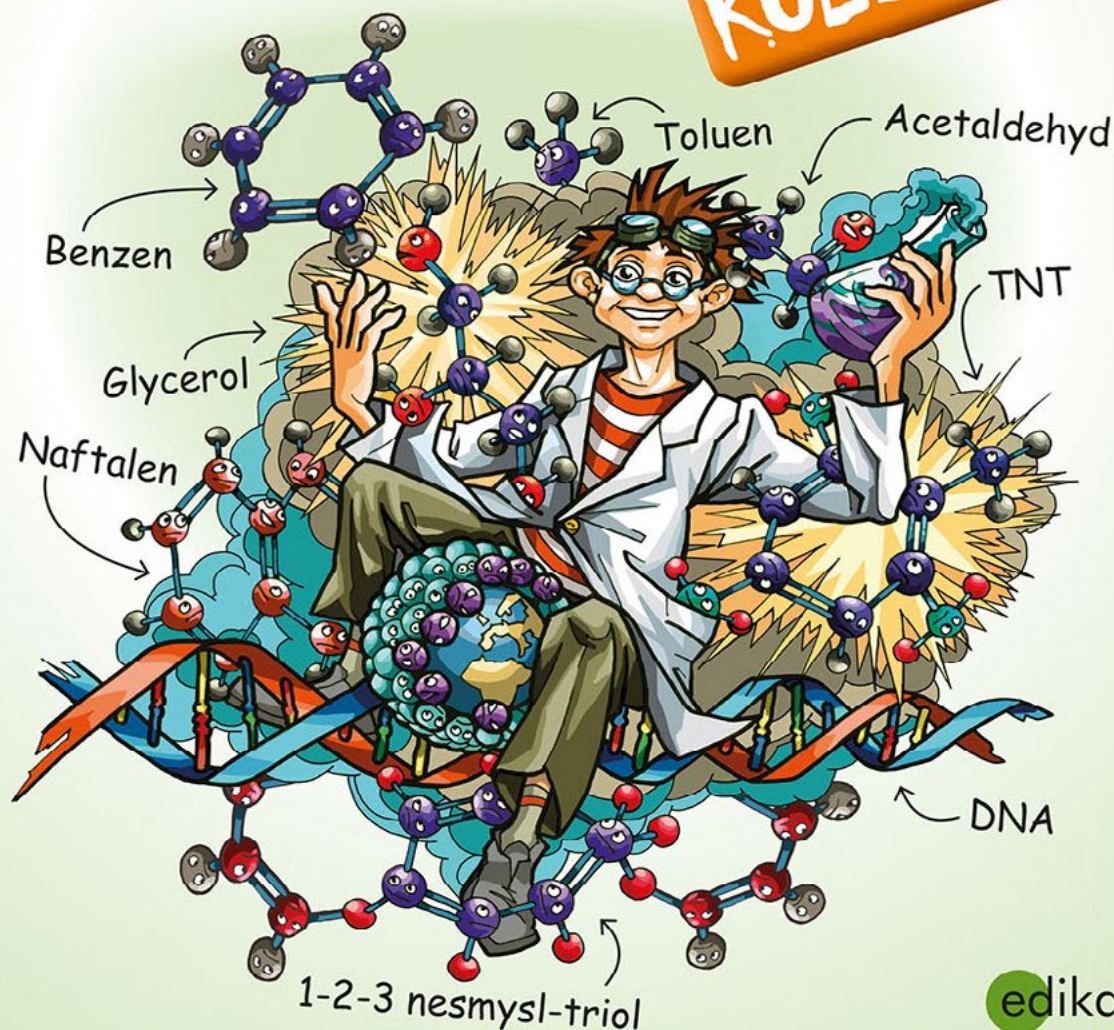


Milan Bārta

CHEMICKÉ SLOUČENINY ORGANIKA

KOLEM NÁS



edika.

Chemické sloučeniny kolem nás – Organika

Vyšlo také v tištěné verzi

Objednat můžete na
www.edika.cz
www.albatrosmedia.cz



Milan Bárta
Chemické sloučeniny kolem nás – Organika – e-kniha
Copyright © Albatros Media a. s., 2019

Všechna práva vyhrazena.
Žádná část této publikace nesmí být rozšiřována
bez písemného souhlasu majitelů práv.

ALBATROS  **MEDIA**

Obsah

Methan	4	Kyselina octová	65
Butan	8	Kyselina mášelná.	68
2,2,4-trimethylpentan	12	Kyselina šťavelová	71
Ethen	16	Kyselina palmitová	74
Ethyn	20	Kyselina benzoová	77
2-methylbuta-1,3-dien	23	Ethylester kyseliny mravenčí	80
Benzen	26	Stearan sodný	83
Toluen.	29	Glycin	86
Naftalen	32	Kyselina mléčná	89
Trichlormethan.	35	Trinitrotoluen	92
Dichlordifluormethan.	38	Glukóza	95
Methanol	41	Sacharóza	98
Ethanol	44	Škrob	101
Glycerol	47	Celulóza	104
Ether	50	Tuky	107
Formaldehyd.	53	Bílkoviny	110
Acetaldehyd	56	DNA	113
Aceton.	59	Zdroje fotografií	117
Kyselina mravenčí	62		



Úvod: Nenapadla nás jiná organická látka, od které bychom mohli lépe a užitečněji začít.

Methan je nejjednodušší, od jeho názvu se odvíjejí názvy mnoha dalších sloučenin. Skládá se z uhlíku a vodíku, dvou prvků, z nichž je tvořena i většina organických látek. Uhlík by měl být ve všech, vždyť organická chemie je definována jako chemie sloučenin uhlíku. Vodík byl sice v některých uměle vyrobených sloučeninách nahrazen jinými prvky, ale v naší publikaci půjde jen o jedinou výjimku.



Jiné názvy: Názvosloví organických sloučenin vznikalo podle jiných principů než v případě anorganických látek. A ne vždy se mezi lidmi vžilo. V této publikaci většinou uvádíme jako úvodní název ten, který je obecně nejvíce vžitý, a obvykle připomínáme i některé další názvy více či méně známé a více či méně oficiální. V případě methanu se v nechemických souvislostech používá výraz metan, postaru se o něm také hovoří jako o karbanu.



Za průkopníka využívání zemního plynu ve střední Evropě je považován Jan Medlen, který našel zdroj nedaleko svého bydliště. Zavedl si plyn do domu. Po několika měsících levného vytápění mu dům vyletěl do povětří.



Vzorce: V anorganické chemii se ve škole zpravidla používají vzorce stechiometrické. O látkách říkají jen to, z kterých prvků se skládají a v jakém poměru jsou atomy těchto prvků. Například chlorid sodný má vzorec NaCl, jeho krystaly tedy tvoří ionty sodíku a chloru v poměru jedna ku jedné. Oxid uhličitý má vzorec CO₂, jeho molekuly se tedy skládají z atomů uhlíku a kyslíku v poměru jedna ku dvěma.

Jelikož molekuly organických sloučenin jsou často složeny jen z atomů uhlíku a vodíku, se stechiometrickými vzorci nevystačíme. Proto se používají vzorce molekulové, které říkají, kolik a kterých atomů je v molekule. Methan má molekulový vzorec CH₄. Jeho molekula je složena z jednoho atomu uhlíku a čtyř atomů vodíku.

U složitějších molekul se může stát, že jeden molekulový vzorec odpovídá několika různým látkám. Například molekulový vzorec C₃H₆ má látka s názvem propen, ale také látka cyklopropan. Tyto látky mají jinou strukturu a jiné vlastnosti, proto se obvykle ještě používají vzorce strukturní naznačující přesnější stavbu sloučenin, anebo vzorce racionální, které jsou zjednodušenými vzorci strukturními.

Propen vypadá racionálně takto:



Racionální vzorec methanu je stejný jako molekulový, zjednodušit jej zkrátka nelze.



Zařazení: Methan je představitelem látek, které se nazývají uhlovodíky. Jde o organické sloučeniny skládající se jen z atomů uhlíku a vodíku.



Methan je součástí zemního plynu, na kterém se ve většině domácností vaří jídlo.



Methan patří mezi skleníkové plyny. Nebezpečný je především jeho únik z roztávajícího permafrostu – věčně zmrzlé půdy Sibíře a dalších oblastí severní polokoule.



Na zkapalněný methan jezdí zatím nejčastěji městské autobusy.

Uhlovodíky se dále dělí podle dalších kritérií, hlavně podle toho, které typy vazeb se v nich vyskytují a jaké mají typy řetězců. Methan je z tohoto hlediska alkan. Alkany mají jen jednoduché vazby a necyklické řetězce.



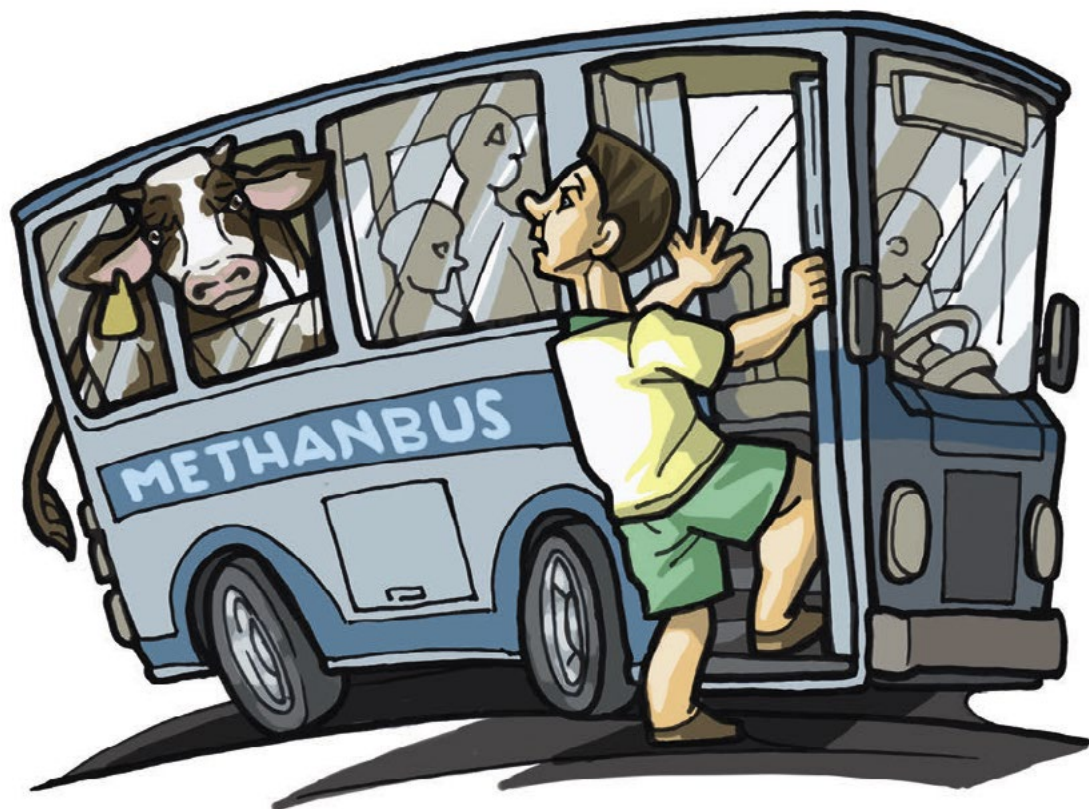
Vlastnosti: Methan je za normálních podmínek plyn a vůbec nejlehčí organická sloučenina. Je bezbarvý a bez zápachu. Ve vodě je prakticky nerozpustný. Jde o plyn hořlavý, jeho směs se vzduchem je výbušná.

Právě jeho reakce s kyslíkem je nejvýznamnější. Za dostatečného přístupu vzduchu methan hoří podle následující reakce:



Za nedostatečného přístupu vzduchu hoří rovněž, ale za vzniku jedovatého oxidu uhelnatého (případně sazí). To je důležité si uvědomit například při použití tohoto plynu v domácnostech. Oxidem uhelnatým se bohužel ročně otráví stovky lidí.

Rovnice v tomto případě vypadá následovně:





Takto vypadají zásobníky bioplynu, jehož je methan hlavní součástí.



Zdroje: Nejvýznamnějším zdrojem methanu je zemní plyn, který se po světě dopravuje buď pomocí plynovodů, anebo jako zkapalněný na speciálních lodích. V přírodě je například součástí bahenního plynu, plynů v uhelných dolech nebo bioplynu. Bioplyn vzniká rozkladem různých organických materiálů – v trávicích orgánech zejména býložravců, na skládkách, v čističkách, na hnojištích a podobně.



Využití: Naprostá většina methanu slouží jako zdroj energie. Ve městech se jím topí a používá se i k vaření či pečení. V některých státech se pomocí zemního plynu nebo bioplynu vyrábí elektrická energie (u nás většina tepelných elektráren spaluje hnědé uhlí).

Methan v podobě zemního plynu se stal i pohonnou hmotou. Stojan se zemním plynem se na čerpací stanici označuje zkratkou CNG. Jde o zkratku anglických slov Compressed Natural Gas (stlačený přírodní plyn).

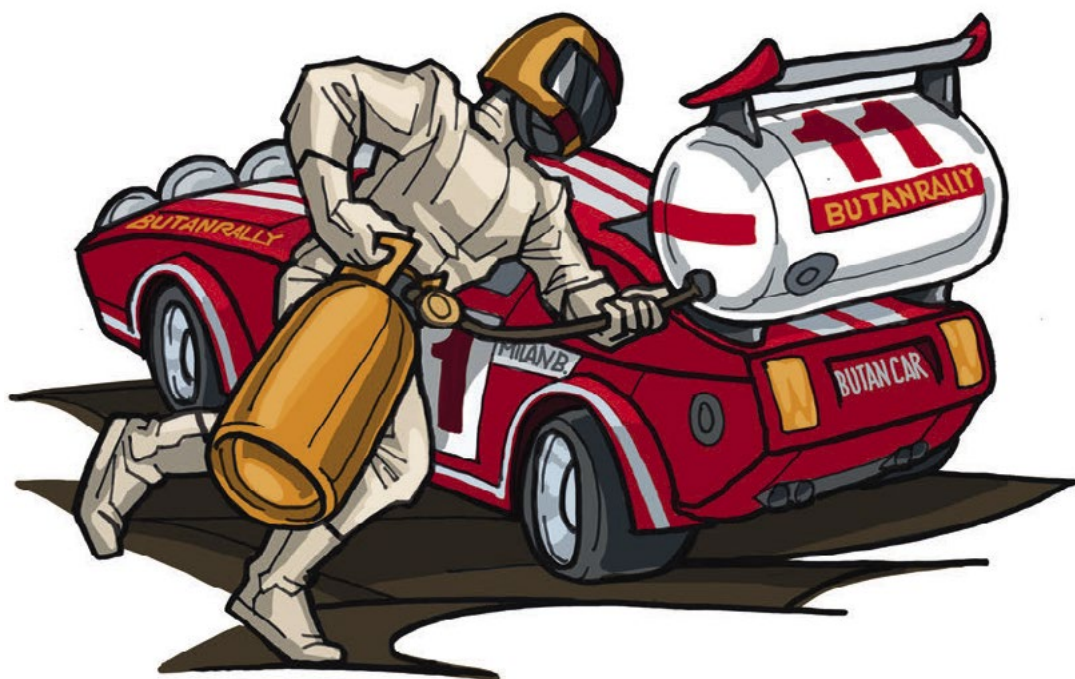
Jako mnoho jiných uhlovodíků lze methan použít k výrobě vodíku, oxidu uhličitého a sazí, případně dalších organických látek – o některých z nich si v dalších kapitolách ještě přečtete. Příkladem je třeba methanol nebo některý z jednoduchých halogenderivátů.



V roce 2014 se vytěžilo na světě 3 460 miliard metrů krychlových zemního plynu.



Příbuzné látky: V této knize se budeme věnovat ještě dvěma alkanům – butanu a 2,2,4-trimethylpentanu. Obecně platí, že uhlovodíky a velká většina organických sloučenin tvoří řady, v nichž každý další má o jeden atom uhlíku více. Alkany tvoří známou řadu, kterou umí aspoň zčásti vyjmenovat každý, kdo měl na základní škole aspoň jednu hodinu chemie týdně: methan, ethan, propan, butan, pentan, hexan, heptan, oktan. Další už znají jen odborníci či chemičtí nadšenci. Třeba ikosan (dvacet atomů uhlíku), henheptakontan (71) nebo hektan (100). Jsme u první sloučeniny a už jejích příbuzných je prakticky nekonečné množství.



Úvod: Většina lidí zná spojení propan-butan, ale ne každý si uvědomí, že jde o směs dvou látek. Jedna se jmenuje propan a druhá butan. Tato směs se na trh dodává v různých poměrech propanu a butanu. V tzv. zimní směsi převládá propan, v letní může převládat butan. Důvodem je teplota varu, která je u butanu těsně pod bodem mrazu, zatímco propan ji má asi minus 44 stupňů Celsia. Vzhledem k použití je důležité, aby směs neměnila skupenství v závislosti na okolní teplotě.

Do této publikace jsme vybrali butan, ale většina uvedených údajů platí i pro jeho věrného druha s názvem propan.



Jiné názvy: n-butan



Vzorec:

C_4H_{10} (molekulový vzorec)

$CH_3 - (CH_2)_2 - CH_3$ (racionální vzorec)

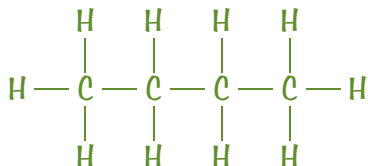
Vzorec C_4H_{10} má i jedna další látka: methylpropan, proto tento molekulový vzorec není unikátní a stejně jako v řadě dalších případů musíme použít i jiný typ vzorce (strukturní).



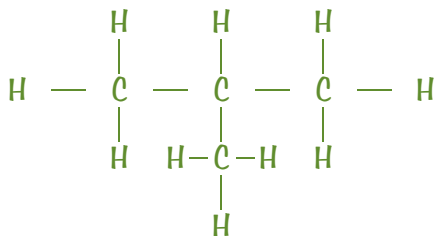
Ročně v Česku hasiči evidují více než 150 požárů způsobených technickými plyny. Konkrétně třeba v roce 2007 jich bylo 166. Zemřeli při nich tři lidé a dalších 47 bylo zraněno.

Strukturní vzorce těchto sloučenin vypadají například následovně:

butan (n-butan)



methylopropan (izobutan)



Butan je ideálním palivem do přírody.



Butan je zneužíván jako číhačí droga. Může navodit mírnou euforii, ale také srdeční arytmii nebo omrzliny. Nemluvě o riziku výbuchu.

Schválně si spočítejte jednotlivé atomy. Látky, které mají stejný molekulový vzorec, ale jinou strukturu, se označují jako **izomery**.





Zařazení: Butan, stejně jako propan, patří mezi uhlovodíky, konkrétně mezi alkany.



Vlastnosti: Butan je snadno zkapalnitelný plyn bez barvy a zápachu. Pokud jste ho cítili, například při zapalování vařiče nebo zapalovače, nejde o zápach samotného butanu. Technické plyny se často záměrně „zezapašňují“ (odborně řečeno odorizují) – tedy přidávají se do nich extrémně zapáchající plyny (thioly nebo sulfan), aby se snadno zjistilo, jestli někde neunikají.

Na rozdíl od methanu je butan těžší než vzduch, při úniku se drží spíše u země. I to je důvod, proč se podle vyhlášky nesmějí propan-butanové láhve skladovat v místnostech pod úrovní terénu – v garážích, sklepích apod.

Butan snadno hoří za dostatečného přístupu vzduchu za vzniku oxidu uhličitého a vody:



Zdroje: Propan-butan se také moderně označuje jako LPG, což je zkratka anglického výrazu Liquefied Petroleum Gas, česky zkapalněný ropný plyn. Hlavním zdrojem butanu je tedy ropa. Butan je v ní coby plyn rozpuštěn a při destilaci se uvolňuje jako první frakce, tedy složka s nejnižší teplotou varu.

Jak propan, tak butan mohou být obsaženy i v zemních plynech. Zemní plyny se liší podle naleziště. Například ty, které pocházejí ze severní Afriky, mohou obsahovat butanu i přes půl procenta, naopak severoamerické plyny butan takřka neobsahují. Zemní plyny obsahující kromě methanu další alkany se označují jako vlhké nebo bohaté.



Láhve obsahující butan.



Využití: Propan-butan se používá jako topný plyn zejména tam, kam se nevyplatí přivádět potrubím zemní plyn, to znamená v malých obcích, na chatách a chalupách. Používají ho turisté, vodáci, trampové ve svých hořácích. Tvoří také náplň v levných zapalovačích pro kuřáky.

Poté, co došlo k omezení použití látek se souhrnným označením freony, se butan (a zejména jeho izomer izobutan)

začal používat jako hnací plyn ve sprejích a jako chladicí médium v ledničkách a mrazničkách.

Na našich silnicích také jezdí čím dál tím více automobilů a autobusů, které používají propan-butan (LPG) jako pohonnou látku. Tyto uhlovodíky jsou ekologičtější a levnější, ale upravený automobil potřebuje ještě jednu nádrž, která většinou zabírá prostor v kufru automobilu. Takový pohon se tak vyplatí třeba autoškolám nebo taxikářům.



Tlakové láhve plněné propan-butanem musí být pravidelně kontrolovány. V plnicí stanici by vám neměli naplnit nebo prodat láhev, která nebyla více než deset let na revizi.

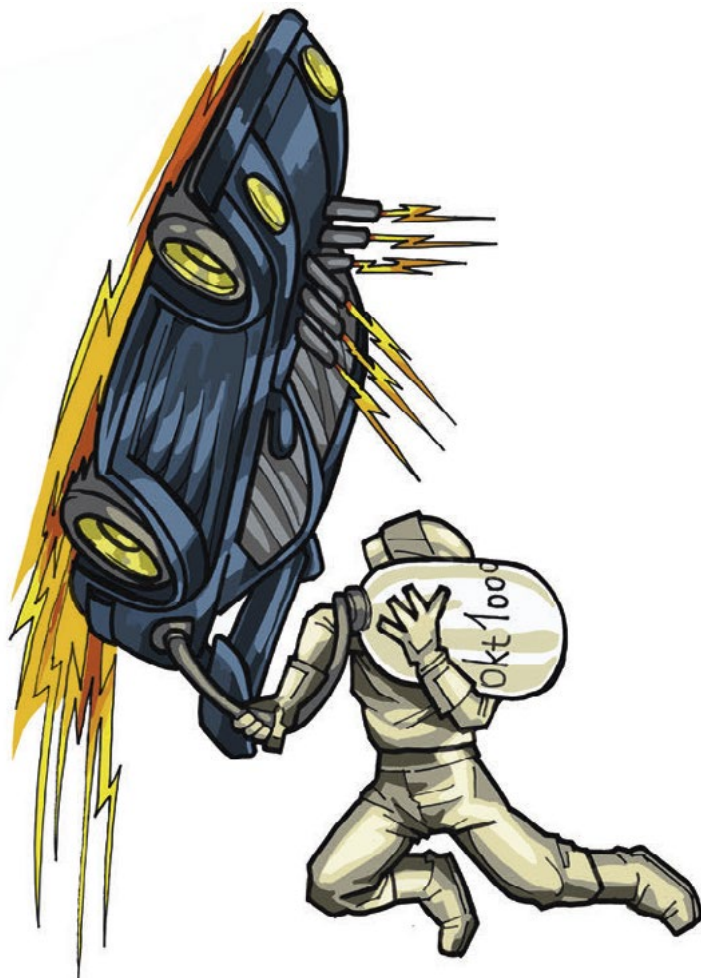


Příbuzné látky: V malém množství jsou propan s butanem doprovázeny dalším alkanem, který se jmenuje ethan. Ten má jen dva atomy uhlíku a vzorec C_2H_6 . Vyskytuje se zejména v zemním plynu, a tak je spalován spolu s ostatními. V čisté podobě má využití zejména při výrobě plastů či syntetické kyseliny octové.

Methan, ethan, propan a butan jsou za normálních podmínek plynné uhlovodíky. Ty s větším počtem atomů uhlíku jsou již kapalné, alkany s více než 18 atomy uhlíku (záleží na rozvětvení řetězce) jsou pak pevné látky (známe je jako parafíny, které se používají k výrobě svíček nebo kosmetiky).



Autá jezdící na LPG potřebují ještě jednu nádrž.



Úvod: Proč najednou tak velký skok? Zkrátka proto, že látka s tímto krkolomným názvem je nejžádanější součástí benzínu. A zážehové spalovací motory používající benzín jsou v současnosti stále nejběžnějším typem motoru, který pohání po silnicích automobily.

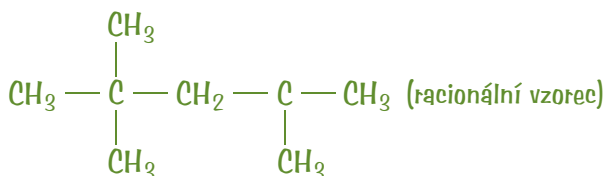


Jiné názvy: isooktan, izooktan



Vzorec:

C_8H_{18} (molekulový vzorec)



Během druhé světové války vyráběli Němci v Záluží u Mostu benzín dokonce i z hnědého uhlí, aby uspokojili poptávku armády. Obzvlášť když ztratili přístup k ropným polím v Rumunsku.