

Dobrý den děti,

minulý týden jsme věnovali pozornost obnovitelným zdrojům energie. Nyní vpřed k dalšímu tématu jimiž jsou UHLOVODÍKY. Jedná se o sloučeniny uhlíku a vodíku. Tyto sloučeniny jsou v různých sestavách a tvoří veškerou živou hmotu. Je to tzv. základatel živé hmoty.

UHLOVODÍKY

organické sloučeniny, které ve své molekule nesou
pouze dva prvky UHLÍK A VODÍK

Uhlovodíky

nasyčené

nenasyčené

aromatické

alkany

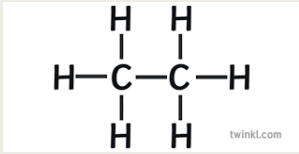
alkeny


alkyny

areny

ALKANY

Počet atomů C v molekule	Název alkanu	Sumární vzorec
1	methan	CH ₄
2	ethan	C ₂ H ₆
3	propan	C ₃ H ₈
4	butan	C ₄ H ₁₀
5	pentan	C ₅ H ₁₂
6	hexan	C ₆ H ₁₄
7	heptan	C ₇ H ₁₆
8	oktan	C ₈ H ₁₈
9	nonan	C ₉ H ₂₀
10	dekan	C ₁₀ H ₂₂

Molekulární vzorec	Strukturní vzorec	Racionální vzorec
C_nH_{2n+2} C_2H_6		CH_3-CH_3

název	Molekulový vzorec	Strukturní vzorec	Racionální vzorec
Metan	CH ₄		CH ₄
Etan	C ₂ H ₆		
Propan			
Butan			
Pentan			
Hexan			
Heptan			
Oktan			
Nonan			
Dekan			