



Dober dan,
novi izzivi čakajo na vas.
Le pogumno na delo.
Magda Kosič

Cilj: spoznati razlike med acikličnimi ogljikovodiki

Naloga: Nadaljuj z zapisom v zvezek in nariši tabelo po navodilu.

Značilnosti acikličnih ogljikovodikov

Značilnosti	ALKANI	ALKENI	ALKINI
VEZ	enojna	dvojna	trojna
KONČNICA	- AN	- EN	- IN
NASIČENOST	nasičeni	nenasičeni	nenasičeni
REAKTIVNOST	nereaktivni	reaktivni	reaktivni
SPLOŠNA FORMULA	C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n}	C_nH_{2n-2}

Imena alkanov (nauči se jih na pamet – po vrsti!)

- število C atomov je od 1 do 10
METAN, ETAN, PROPAN, BUTAN, PENTAN,
HEKSAN, HEPTAN, OKTAN, NONAN, DEKAN.

TABELE (navodila ne prepisuješ, samo narišeš)

- 1. Zvezek obrni pokončno.
- 2. Potrebuješ dve strani.
- 3. Čez celo širino lista in obe strani narišeš tabelo.
V oklepaju imaš število vrstic. Poglej naslednji diapozitiv.

ŠTEVILO C - ATOMOV (ROB)	STRUKTURNA FORMULA (Kar ostane ,	RACIONALNA FORMULA (daš na pol.)	MOLEKULSKA FORMULA (4)	IME (ROB)
1				METAN
2				ETAN
3				PROPAN
4....				BUTAN...

ŠTEVILO C-ATOMOV	STRUKTURNA FORMULA	RACIONALNA FORMULA	MOLEKULSKA FORMULA	IME
1				METAN
2				ETAN
3				PROPAN
4				BUTAN
5				PENTAN
6				HEKSAN
7				HEPTAN
8				OKTAN
9				NONAN
10				DEKAN
ALKANI		$C_n H_{2n+2}$		