

Pozdravljen 9B!

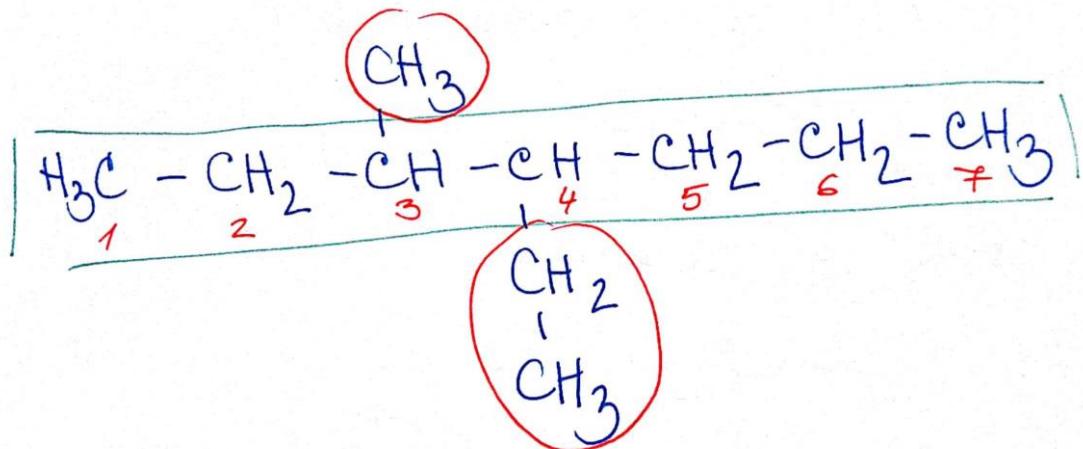
Nekaj navodil pred začetkom izpolnjevanja obveznosti za kemijo.

1. Prepišite snov Alkani z več stranskimi verigami (primer smo naredili že v šoli - prepišite še navodila poimenovanja, v kolikor jih še nimate) in Cikloalkani. Nikakor učne snovi ne kopirajte! Nadaljujte s primeri prve učne snovi (Vaja 1. in 2. naloga). Skupaj jo bomo rešili tudi na Zoom.
2. Nadaljujte z naslednjim naslovom - Cikloalkani in prepišite tudi primere ciklopropana, ciklobutana, ciklopentana in cikloheksana v vseh štirih oblikah. Rešite nalogu pod točko 4. in pričnite z reševanjem vaj (tudi te bomo naredili na Zoom).
3. Delovni list - 1.6 Spoznajmo cikloalkane - rešite sami. V torek bodo rešitve posredovane v skupno komunikacijo e-asistenta, če nam slučajno ne bo uspelo pregledati odgovorov.
4. Povezava na Zoom bo posredovana v skupno komunikacijo. Zaradi svojih obveznosti v ponedeljek zjutraj na šoli, bomo imeli videokonferenco v ponedeljek ob 12.00h, zaključili bomo okrog 13.00h.

Ostanite zdravi, bodite razigrani, v času počitnic pa le spočijte svoje možgane :D

## ALKANI Z VEČ STRANSKIMI VERIGAMI

- a) Poimenovanje alkanov z več stranskimi verigami



### Pravila poimenovanja!

- Alkilne skupine navajamo po **ABECEDNEM VRSTNEM REDU**.
- Pred **alkilne skupine** dodamo še **številko ogljikovega atoma** iz glavne verige, kamor je alkilna skupina **vezana** oziroma **pripeta**.
- Najprej navedemo ime **stranskih verig**, nato ime **glavne verige**.

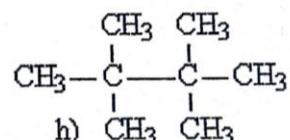
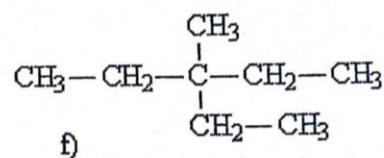
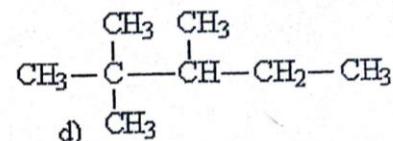
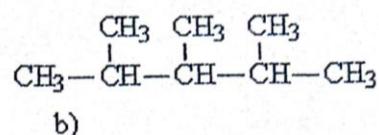
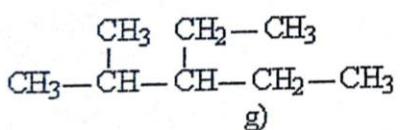
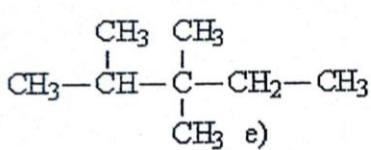
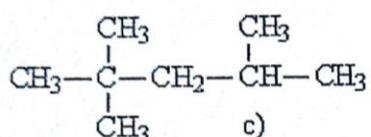
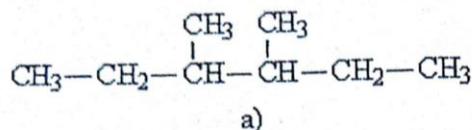
GLAVNA VERIGA: **heptan**

STRANSKI VERIGI: **3-METIL** in **4-ETIL**

IME ALKANA: **4-ETIL-3METILHEPTAN**

## VAJA

1. Poimenuj naslednje razvejane alkane!



2. Napiši racionalne formule navedenih razvejanih alkanov:

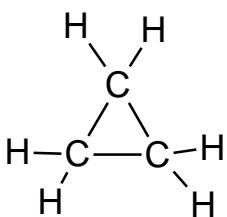
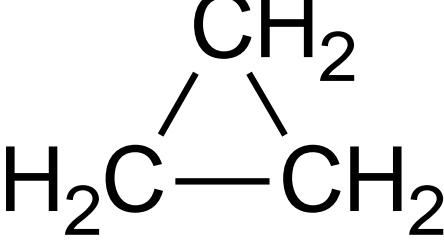
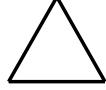
- a) 2-metilpentan
- b) 2,4-dimetilpentan
- c) 2,2,4-trimetilpentan
- d) 3-etilheksan
- e) 3-etil-2-metilpentan
- f) 3-etil-2,5-dimetilheksan

# CIKLOALKANI

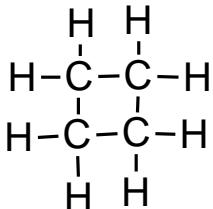
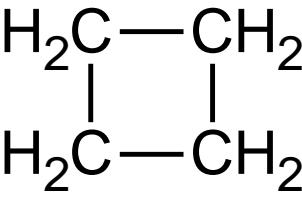
1. Splošna formula za cikloalkane je **C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>**.
2. Cikloalkane poimenujemo po osnovni verigi v obroču, ki ji dodamo prepono **CIKLO-**.
3. Metan in etan **se ne vežeta v obroč**.

Primer:

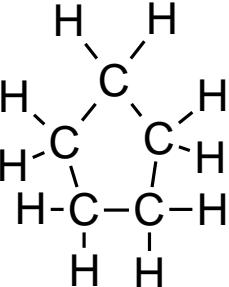
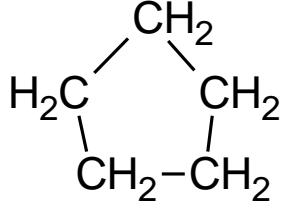
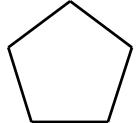
a) **CIKLOPROPAN**

STRUKTURNA	RACIONALNA	MOLEKULSKA	SKELETNA
		C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	

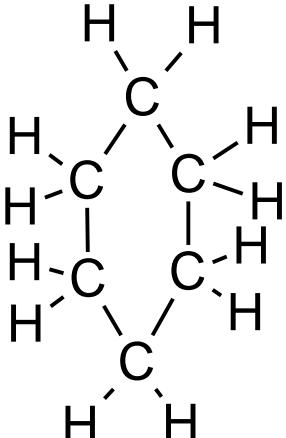
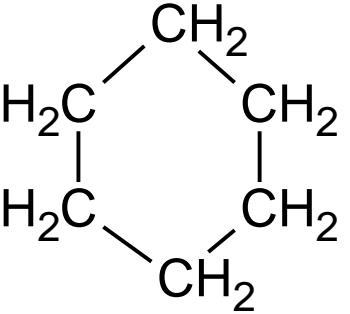
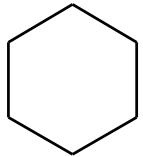
b) **CIKLOBUTAN**

STRUKTURNA	RACIONALNA	MOLEKULSKA	SKELETNA
		C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	

c) **CIKLOPENTAN**

STRUKTURNA	RACIONALNA	MOLEKULSKA	SKELETNA
		C <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	

d) CIKLOHEKSAN

STRUKTURNA	RACIONALNA	MOLEKULSKA	SKELETNA
		$C_6H_{12}$	

4. Nariši cikloalkane z razvezano verigo: (Nekaj namigov – najprej nariši ciklopantan, nato pa veži nanj radikal; pazi pri številu vodikovih atomov!)
- METILCIKLOENTAN
  - ETILCIKLOPENTAN
  - 1,2-DIMETILCIKLOPENTAN

VAJA

Napiši racionalne formule za

- METILCIKLOPROPAN
- METILCIKLOBUTAN
- 1,2-DIMETILCIKLOHEKSAN
- 5-ETIL-1,3-DIMETILCIKLOHEKSAN

**Reši delovni list 1.6 Spoznajmo cikloalkane od 1-11 naloge.**