

	Alkani	Alkeni	Alkini
Kakšni	nasičeni, aciklični	nenasičeni, aciklični	nenasičeni, aciklični
Vezi	<u>enojne</u> kovalentne	enojne in <u>dvojne</u> kovalentne	enojne in <u>trojne</u> kovalentne
Formula	C_n H_{2n+2}	C_n H_{2n}	C_n H_{2n-2}
Drugo	- veriga C at. je lahko <u>razvejan</u> <u>a</u> ali <u>nerazvej</u> <u>ana</u> - spojine z enako molekulsko in različno strukturo formulo so <u>izomere</u> - <u>nižji</u> alkani v plinastem stanju <u>srednji</u> v tekočem <u>višji</u> v trdnem	- vsaka dodatna dvojna vez zmanjša št. H za 2 - razbarvajo bromovico - so reaktivne spojine	- vsaka dodatna trojna vez zmanjša št. H za 4

Z **destilacijo** (postopek predelave nafte) dobimo posamezne sestavine (frakcije):

- 2% plini (za polnjenje jeklenk)
- 22% bencin
- 17% kerozin
- 24% dizelsko gorivo
- 35% drugo (kurilno olje, asfalt, voski, maziva)

Poimenovanja ogljikovodikov po številu ogljikov:

- 1.metan
- 2.etan
- 3.propan
- 4.butan
- 5.pentan
- 6.heksan
- 7.heptan
- 8.oktan
- 9.nonan
- 10.dekan

Alkani- nasičeni, aciklični ogljikovodiki z enojnimi vezmi

Alkeni- nenasičeni, aciklični ogljikovodiki z eno dvojno vezjo

Alkini- nenasičeni, aciklični ogljikovodiki z eno trojno vezjo