|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Alkani**  | **Alkeni**  | **Alkini**  |
| Kakšni | nasičeni, aciklični | nenasičeni, aciklični | nenasičeni, aciklični |
| Vezi | enojne kovalentne  | enojne in dvojne kovalentne | enojne in trojne kovalentne |
| Formula | **C**n **H**2n+2 | **C**n **H**2n | **C**n **H**2n-2 |
| Drugo | * veriga C at. je lahko razvejana ali nerazvejana
* spojine z enako molekulsko in različno strukturno formulo so izomere
* nižji alkani v plinastem stanjusrednji v tekočemvišji 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.brutan

5.pentan

6.heksan

7.heptan

8.oktan

9.nonan

10.dekan

Alk**an**i- nasičeni, aciklični ogljikovodiki z enojnimi vezmi

Alk**en**i- nenasičeni, aciklični ogljikovodiki z eno dvojno vezjo

Alk**in**i- nenasičeni, aciklični ogljikovodiki z eno trojno vezjo