

- netopljivi u vodi
- topljivi u organskim otapalima (benzin, petrolej)
- slabo reaktivni

Svojstva

- najjednostavniji organski spojevi
- građeni su od atoma ugljika i vodika
- uz dovoljno kisika izgaraju do ugljikova(IV) oksida i vode
- uz nedovoljno kisika izgaraju do ugljikova(II) oksida i vode

- u molekulama ugljikovi atomi povezani su barem jednu **dvostrukom vezu**

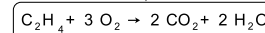
ALKENI

Alkeni	
Prema zasićenosti	nezasićeni
Vrsta veze među atomima ugljika	dvostruka
Opća formula	C_nH_{2n}
Imena se tvore nastavkom	-en
Model molekule	
Prva dva alkena	eten
Molekulska formula	C_2H_4
Strukturna formula	$H_2C=CH_2$
Saleta strukturna formula	$H_2C=CH_2$

eten

- drugi naziv etilen
- bezbojan plin
- netopljiv u vodi
- reaktivan
- u smjesi s kisikom je eksplozivan
- pospješuje dozrijevanje voća

gorenje uz dovoljno kisika



propan i butan

rabe se u kućanstvima za grijanje i kuhanje

ALKINI

Alkini	
Prema zasićenosti	nezasićeni
Vrsta veze među atomima ugljika	trostruka
Opća formula	C_nH_{2n-2}
Imena se tvore nastavkom	-in
Model molekule	
Prva dva alkina	etin
Molekulska formula	C_2H_2
Strukturna formula	$H-C \equiv C-H$
Saleta strukturna formula	$HC \equiv CH$

etin

- drugog naziva acetilen
- bezbojan plin
- netopljiv u vodi
- reaktivan
- služi za autogeno zavarivanje

gorenje uz dovoljno kisika

