

ALKENY

WĘGLOWODORY
NIENASYCONE,
MAJĄ WIĄZANIA
PODWÓJNE

W nazwie
końcówka **-en**

WZÓR OGÓLNY:
 C_nH_{2n}

(ETYLEN)
Eten

Lp	NAMNA	WZÓR SUMARYZNY	WZÓR STRUKTURALNY	WZÓR GRUPOWY
2.	ETEN	C_2H_4	$H_2C=CH_2$	$CH_2=CH_2$
3.	PROPEN	C_3H_6	$H_2C=CH-CH_3$	$CH_2=CH-CH_3$
4.	BUTEN	C_4H_8	$H_2C=CH-CH_2-CH_3$	$CH_2=CH-CH_2-CH_3$
5.	PENTEN	C_5H_{10}	$H_2C=CH-(CH_2)_2-CH_3$	$CH_2=CH-(CH_2)_2-CH_3$

podczas dojrzewania owoców
powstaje **ETEN**

ZASTOSOWANIA

- rolnictwo, sadownictwo
- przemysł chemiczny
- tworzywa sztuczne
- rozpuszczalniki

WŁAŚCIWOŚCI

FIZYCZNE

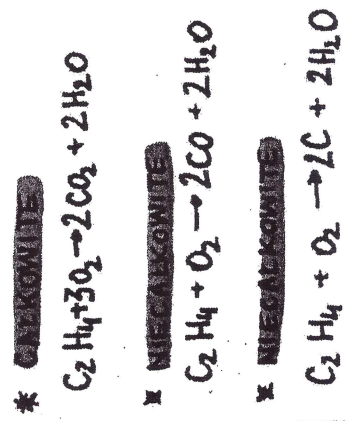
- gaz
- bezbardwy
- dł od powietrza
- nierozp. w H_2O

CHEMICZNE

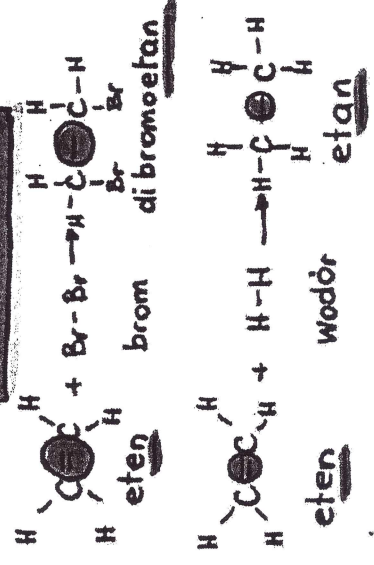
- charakterystyczny zapach
- reaktywny
- ulega reakcjom:
 - spalania
 - przyłączenia
 - polimeryzacji

WAŻNE REAKCJE

1 SPALANIE



2 PRZYŁĄCZANIE (addycja)



3 POLIMERYZACJA

