CATH 35 COOH + CHOOH -> CATH 35 C le marlora CH3 - CH2 - CH2 - COOH

Esencialie	
l. Lindovoi - 2 radojski naisty pychardzeju r Sullika k. Liolinani - 3 2 - naisty 1 9,12,15 phliso	
Derivaly barbarylough kyrelin	
delenie: funkané, substitució	
Finkaré - Régleaju sa mahradenia alémar u ramai funkanij sk Substituere COOH skupina astará sacharaná, nahradenie Madeboula sugsteu	suping-COOH
Substituene derivatory XX  balogenkyseling - p madiriaranym abamom - X(F, ll Br, I) CH2- 2-CH-CCOH F  CH3-CH2-CH2-COOH -> R. 2-dlarmarbora	COOH k. flurodoro
Shydroxylangeling - mavioreand - CH skupina  CH3 - C+ COOH -> langeliner hydroxyrrapionara (proponara) = milian	(P)
CH2-COOH -> kyslima cibranora)	

CH3-C-COOH - hypelina pyrotroxinosa CH3-C-COOT

bininghypeling

Rection of Bellina pyrotroxinosa CH3-C-COOT

bininghypeling

R-C\* - Coot - borbays

CH2 - animosk.

Lindycing - isdira muis ophiday aktima H - C\*- COOH NH2

2 alanin CH3-C= COOH

C

17

10 + majorie karlar faix a
ULOHA: Definujte pojem karboxylové kyseliny.
ÚLOHA: Definujte pojem karboxylové kyseliny.  - hystoria de vivody uhlovodíkov, ktore v svojej moletule obs.  ÚLOHA: Napíšte vzorce najdôležitejších karboxylových kyselín:
mravčia, = mebonou octová, = bonou palmitová, = 2. huadulama steárová, = obladukonnou
CH3-CH2/2 COOH
olejová, < & C maleínová, = is liberal. benzoová, maleínová = 12 lensedyal.
CH3-(CH2) 7 CH = CH-(CH2) 7-coon 1 4000 20004 ( ) coon ( )
ÚLOHA: Zapíšte definíciu a konkrétne chemické reakcie karboxylových kyselín s popisom:
Neutralizácia:
- realization bourb. I a hydroxide son reinsen sole a way
6 12 200 1200 1200 1200 00 1200 00 1000
esterifikácia:
- veakara karlaniel a 1000 .
- reakcia harlovylavej byseliny av alkahalu, pricom remikne ersten a reda CH3COOH + CH3CH2-CH -> CH3-C 00 dekarboxylácia:
- Harlasia usala and con 1
- Hacher undhorania CO2 hupelnym noskladami
المرابعات المرا
acetylchlorid k.fluoroctová acetamid etylester k. mravčej
CH3-C CH3-COOH CH3 C
of the characters
octan sodný acetanhydrid k.mliečna k.pyrohroznová
CLICACIA SH
CH3COO Now CH3-CM3-C-COOH CH3-C-COOH
glycín alanín octan hlinitý
S F
H H
H-4- cooH (CH3CO) 301"
NH2
NH2