

Opakování karboxylových kyselin a jejich substitučních derivátů

Př. 1: V následující osmisměrce jsou ukryty názvy 15 karboxylových kyselin (popřípadě substitučních derivátů). Vyškrtejte je a správně odpovězte na tajenku. Jako nápovědu jsou pod osmisměrkou obrázky charakterizující dané látky.

J	N	Á	V	O	T	C	O	R	O	U	L	F	A
A	D	I	P	O	V	Á	P	I	Š	T	E	T	E
B	R	O	M	O	C	T	O	V	Á	P	E	L	N
L	Ý	S	A	L	I	C	Y	L	O	V	Á	R	O
E	Z	K	L	A	T	N	I	C	Y	L	G	D	Á
Č	K	Á	V	O	R	A	T	U	L	G	Y	V	S
N	E	P	Y	R	O	H	R	O	Z	N	O	V	Á
Á	M	L	É	Č	N	Á	L	I	N	J	Y	M	A
B	E	N	Z	O	O	V	Á	L	E	O	N	O	A
E	V	A	Ť	Š	V	V	A	L	A	N	I	N	C
L	O	V	Á	É	Á	V	O	T	C	O	O	T	E

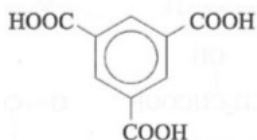


Př. 2: Pojmenujte následující sloučeniny:

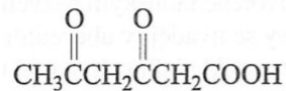
a)



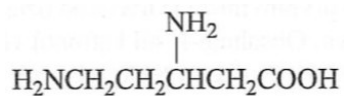
b)



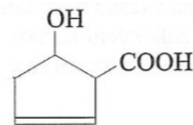
c)



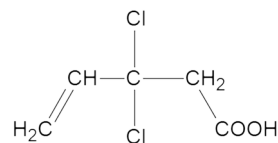
d)



e)



f)



Př. 3: S rostoucím počtem atomů halogenu roste síla halogenkyseliny. Zapište vzorci a seřaďte podle kyselosti: kyselina dichloroctová, kys. octová, kys. chloroctová, kys. trichloroctová

Př. 4: Doplňte reakční schéma na chemickou rovnici:

a) oxidace β -hydroxyvalerové kyseliny

b) oxidace hex-2-enové kyseliny manganistanem draselným

c) amonolýza β -hydroxymáselné kyseliny

d) reakce kyseliny hexanové s hydroxidem železnatým

e) reakce kyseliny valerové s propanolem v prostředí H_2SO_4

f) reakce jodovodíku s kyselinou akrylovou