

# Porównanie właściwości kwasów karboksylowych

	Nazwa kwasu karboksylowego	Wzór kwasu karboksylowego	Stan skupienia	Zapach	Łatwość dysocjacji	Rozpuszczalność w wodzie	Aktywność chemiczna
Niższe kwasy karboksylowe	– kwas mrówkowy	HCOOH	ciecze	ostry	↑	↑	↑
	– kwas octowy	CH <sub>3</sub> COOH					
	– kwas propionowy	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOH					
	– kwas masłowy	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOH					
	–	–	oleiste ciecze	niemiła woń	rośnie		
Wyższe kwasy karboksylowe	– kwas palmitynowy	C <sub>15</sub> H <sub>31</sub> COOH	ciała stałe	delikatny zapach	↓	↓	↓
	– kwas stearynowy	C <sub>17</sub> H <sub>35</sub> COOH					

1. Kwasy karboksylowe są pochodnymi węglowodorów, które posiadają charakterystyczną grupę funkcyjną - grupę karboksylową — COOH.

2. Kwasy te tworzą szereg homologiczny o wzorze ogólnym C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub> — COOH lub R — COOH.

3. Niższe kwasy karboksylowe (do 4 atomów węgla w cząsteczce) są cieczeniami o ostrym zapachu, rozpuszczalnymi w wodzie i ulegającymi dysocjacji.

4. Wyższe kwasy karboksylowe (zwane też tłuszczowymi) są ciałami stałymi, które nie rozpuszczają się w wodzie oraz nie ulegają dysocjacji.

5. Sole sodowe lub potasowe wyższych kwasów karboksylowych to mydła.