

# KARBOXYLOVÉ KYSELINY

systematický název	triviální název	latinský název	vzorec
--------------------	-----------------	----------------	--------

## 1. NASYCENÉ MONOKARBOXYLOVÉ KYSELINY

methanová	<b>mravenčí</b>	acidum formicum	HCOOH
ethanová	<b>octová</b>	acidum aceticum	CH <sub>3</sub> COOH
propanová	<b>propionová</b>	acidum propionicum	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOH
butanová	<b>máslaná</b>	acidum butyricum	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> COOH
pentanová	<b>valerová</b>	acidum valericum	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> COOH
hexadekanová	<b>palmitová</b>	acidum palmiticum	C <sub>15</sub> H <sub>31</sub> COOH
oktadekanová	<b>stearová</b>	acidum stearicum	C <sub>17</sub> H <sub>35</sub> COOH

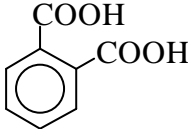
## 2. NASYCENÉ DIKARBOXYLOVÉ KYSELINY

ethandiová	<b>šťavelová</b>	acidum oxalicum	HOOC-COOH
propandiová	<b>malonová</b>	acidum malonicum	HOOC-CH <sub>2</sub> -COOH
butandiová	<b>jantarová</b>	acidum succinicum	HOOC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -COOH
pentandiová	<b>glutarová</b>	acidum glutaricum	HOOC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -COOH
hexandiová	<b>adipová</b>	acidum adipicum	HOOC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -COOH

## 3. NENASYCENÉ MONO A DIKARBOXYLOVÉ KYSELINY

propenová	<b>akrylová</b>	acidum acrylicum	CH <sub>2</sub> =CH-COOH
2-methylpropenová	<b>methylakrylová (methakrylová)</b>	acidum metaacrylicum	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 = \text{C} - \text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
	<b>olejová</b>	acidum oleicum	C <sub>17</sub> H <sub>33</sub> COOH
cis-butendiová	<b>maleinová</b>	acidum maleinicum	$\begin{array}{c} \text{CH} - \text{COOH} \\    \\ \text{CH} - \text{COOH} \end{array}$
trans-butendiová	<b>fumarová</b>	acidum fumaricum	$\begin{array}{c} \text{HOOC} - \text{CH} \\    \\ \text{CH} - \text{COOH} \end{array}$

## 4. AROMATICKÉ KARBOXYLOVÉ KYSELINY

	<b>benzoová</b>	acidum benzoicum	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH
	<b>ftalová</b>	acidum ftalicum	
	<b>tereftalová</b>	acidum tereftalicum	