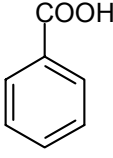
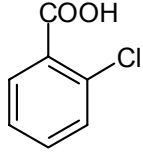
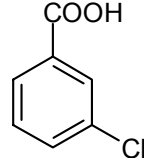
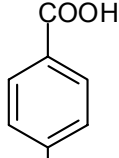


R → CH <sub>2</sub> COOH		X ← CH <sub>2</sub> COOH	
H <sub>3</sub> C—COOH	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> —COOH	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$
pK <sub>a</sub> 4,76	4,88	4,90	5,02
	ClCH <sub>2</sub> —COOH	Cl <sub>2</sub> CH—COOH	Cl <sub>3</sub> C—COOH
	2,81	1,29	0,64
	FCH <sub>2</sub> —COOH	BrCH <sub>2</sub> —COOH	ICH <sub>2</sub> —COOH
	2,66	2,87	3,13

Protože přenos induktivního efektu je po σ-vazbách velmi slabý, je omezen pouze na nejbližší okolí karboxylové funkce.

$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCOOH} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{COOH} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
pK <sub>a</sub> 2,84	4,06	4,52	4,82
			
pK <sub>a</sub>	4,19	2,89	3,82
		4,03	

Dikarboxylové kyseliny disociují ve dvou stupních, acidita v prvním stupni je v porovnání s monokarboxylovými kyselinami vyšší, neboť se projevuje statisticky vyšší počet karboxylových skupin a *-I*-efekt druhé karboxylové skupiny. Naopak při disociaci do druhého stupně již přítomný monoanion působí nepříznivě svým *-I*-efektem a pK<sub>a2</sub> je proto v porovnání s monokarboxylovými kyselinami vyšší.

	HOOC—COOH	HOOCCH <sub>2</sub> COOH	HOOCCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> COOH
pK <sub>a1</sub>	1,27	2,85	4,19
pK <sub>a2</sub>	4,28	5,70	5,64

Vyšší acidita aromatických a α,β-nenasycených karboxylových kyselin vyplývá z rozsáhlé konjugace vznikající karboxylátového anionu s aromatickým systémem, resp. násobnou vazbou.

$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \\ // \\ \text{COOH} \end{array}$	$\text{HC}\equiv\text{COOH}$
pK <sub>a</sub> 4,25	1,95