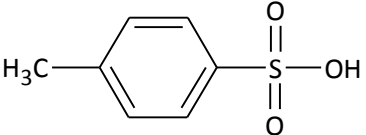
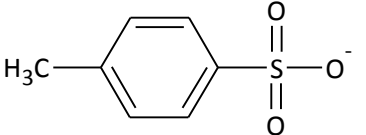
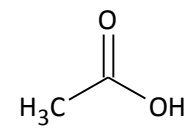
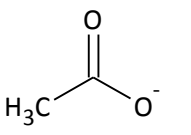
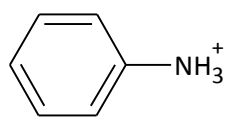
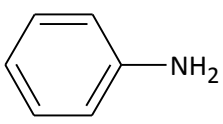
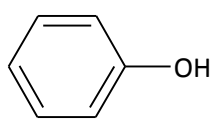
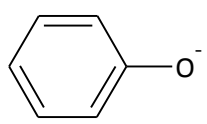
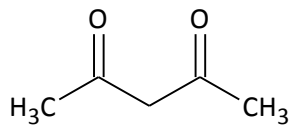
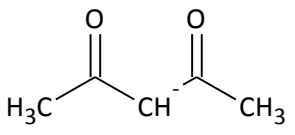
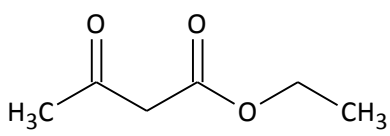
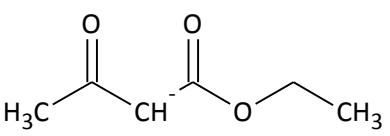


Kwasowość organicznych grup funkcyjnych

Nazwa i przykład ¹	pK_a	Sprężona zasada
Kwas solny, HCl	-7	Cl^-
Kwas siarkowy, H_2SO_4	-3	HSO_4^-
Kwas sulfonowy	0 – 2	
	-1	
Kwas karboksylowy	3 – 5	
	4,74	
Jon aryloamonowy	4 – 5	
	4,6	
Jon amonowy, NH_4^+	9,3	NH_3
Fenol	9 – 10	
	10	
β -Diketon	9 – 10	
	9	
Tiol	8 – 12	
CH_3CH_2SH	10,6	$CH_3CH_2S^-$
β -Ketoester	10 – 11	
	10,7	
Jon alkiloamonowy	10 – 12	
$CH_3CH_2NH_3^+$	10,7	$CH_3CH_2NH_2$
Woda, H_2O	15,7	OH^-

Silniejszy kwas

Słabszy kwas

Słabsza zasada

Silniejsza zasada

¹ Dla porównania przedstawiono niektóre kwasy nieorganiczne.



Nazwa i przykład		pK_a	Sprężona zasada
Alkohol		15 – 19	
	<chem>CH3CH2OH</chem>	15,9	<chem>CH3CH2O^-</chem>
Amid		15 – 19	
	<chem>H3C-C(=O)-NH2</chem>	15	<chem>H3C-C(=O)-NH^-</chem>
Aldehyd, keton		17 – 20	
	<chem>H3C-C(=O)-CH3</chem>	19	<chem>H3C-C(=O)-CH2^-</chem>
Ester		23 – 25	
	<chem>H3C-C(=O)-O-CH2-CH3</chem>	24,5	<chem>H2C^-C(=O)-O-CH2-CH3</chem>
Alkin	<chem>H-C#C-H</chem>	23 – 25	<chem>H-C#C^-</chem>
Amoniak, <chem>NH3</chem>		33	<chem>NH2^-</chem>
Wodór, <chem>H2</chem>		35	<chem>H^-</chem>
Alkiloamina		≈40	
	<chem>C6H11NH2</chem>	42	<chem>C6H11NH^-</chem>
Alken		≈45	
	<chem>H2C=CH2</chem>	44	<chem>H2C=CH^-</chem>
Węglowodór aromatyczny		41 – 43	
	<chem>C6H6</chem>	43	<chem>C6H5^-</chem>
Alkan		50 – 60	
	<chem>CH4</chem>	50	<chem>CH3^-</chem>

Silniejszy kwas

Słabszy kwas

Słabsza zasada

Silniejsza zasada

