

# STAŁE DYSOCJACJI

[WWW.FIZYKA-KURSY.PL](http://WWW.FIZYKA-KURSY.PL)

$$pK_{ai} = -\log K_{ai}$$

$$K_{ai} = 10^{-pK_{ai}}$$

Wzór kwasu	Siła jonowa	pK <sub>a1</sub>	pK <sub>a2</sub>	pK <sub>a3</sub>
1	2	3	4	5
HClO	0	7,54		
HClO <sub>2</sub>	0	1,96		
	1A	1,61		
HClO <sub>4</sub>	0	-1,58		
HCN	0	9,21		
	2A	8,52		
HN <sub>3</sub>	0	4,64		
	1A	4,44		
	3A	4,78		
HN <sub>2</sub>	0	3,148		
	1A	2,87		

Wzór kwasu	Siła jonowa	pK <sub>a1</sub>	pK <sub>a2</sub>	pK <sub>a3</sub>
1	2	3	4	5
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	0	2,15	7,18	12,38
	1B		6,34	11,3
	1A	1,68		
H <sub>2</sub> S	0	6,98	12,6	
	1A	6,90	13,48	
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	0	1,845	7,30	
	1A	1,62		
	3A	2,03		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0		1,99	
	1A		1,12	
H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	0	2,75	8,50	
	3A	2,24		
	3B	2,58	8,00	

1	2	3	4	5
Kwasy organiczne				
HCOOH	0	3,75		
	3A	3,90		
CH <sub>3</sub> COOH	0	4,79		
	1A	4,55		
Szczawiowy	0	1,25	4,27	

$H_2C_2O_4$	1A	1,08	3,55	
	3,5	1,26	3,80	
Propionowy $C_2H_3ClO_2$	0	4,87		
	1A	4,66		
$NH_4^+$	0			4,75
	1A			4,33
	2A			4,40

[WWW.FIZYKA-KURSY.PL](http://WWW.FIZYKA-KURSY.PL)