

c (HA)	[H ⁺] pH		pH
	přesně		aproximace
0,1	0,1	1	1
0,01	0,01	2	2
0,001	0,001	3	3
0,0001	0,0001	4	4
0,00001	1E-05	4,999957	5
0,000001	1,01E-06	5,995721	6
0,0000001	1,62E-07	6,791012	7
0,00000001	1,05E-07	6,978294	8
0,000000001	1,01E-07	6,997829	9
1E-10	1E-07	6,999783	10
1E-11	1E-07	6,999978	11
1E-12	1E-07	6,999998	12
1E-13	1E-07	7	13

K_v = 1,0E-14

$$[H^+] = \frac{c(HA) + \sqrt{c^2(HA) + 4 \cdot K_v}}{2}$$

pH = -log[H⁺]

pH = -log c(HA)

