


მჟავები, ზუზუბი და pH სკალა

სკალა არის მუავიანობის ან ტუტიანობის საზომი ინსტრუმენტი. იგი გამოითვლება შემდეგნაირად: $pH = -\log_{10}[H^+]$. წყალში მუავას დამატება ზრდის H^+ (H_3O^+) იონების კონცენტრაციას და ამცირებს OH^- იონების კონცენტრაციას. ტუტის დამატება კი პირიქით.

	pH	H^+ -ის კონცენტრაცია (ერთეული: მოლი 1 ლიტრში)	OH^- -ის კონცენტრაცია (ერთეული: მოლი 1 ლიტრში)	მაგალითი
<p>ზუზუბი</p> <p>ფირფიტისფერი — ლურჯი — იისფერი</p>	14	1×10^{-14}	1	დრენაჟის მწმენდი 
	13	1×10^{-13}	0.1	მათერებელი 
	12	1×10^{-12}	0.01	ამიაკი 
	11	1×10^{-11}	0.001	საპონი 
	10	1×10^{-10}	1×10^{-4}	ანტაცილის აბები 
	9	1×10^{-9}	1×10^{-5}	საჭმლის სოდა 
	8	1×10^{-8}	1×10^{-6}	ზღვის წყალი 
<p>ნეიტრალური მწვანე</p> <p>წითელი — ნარიჯისფერი — ყვითელი</p>	7	1×10^{-7}	1×10^{-7}	სუფთა წყალი 
	6	1×10^{-6}	1×10^{-8}	შარდი (საშუალო) 
	5	1×10^{-5}	1×10^{-9}	შავი ყავა 
	4	1×10^{-4}	1×10^{-10}	პომიდვრის წვენი 
	3	0.001	1×10^{-11}	გაზიანი სასმელი 
	2	0.01	1×10^{-12}	ლიმონის წვენი 
	1	0.1	1×10^{-13}	კუჭის წვენი 
	0	1	1×10^{-14}	ბატარეის მუავა 

