

	Roztok														
	kyselý							neutrální	zásaditý						
	silně				slabě				slabě			silně			
pH	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
$c(\text{H}_3\text{O}^+) \text{ v mol.l}^{-1}$	0	-1	-2	-3	-4	-5	-6	-7	-8	-9	-10	-11	-12	-13	-14
$c(\text{OH}^-) \text{ v mol.l}^{-1}$	-14	-13	-12	-11	-10	-9	-8	-7	-6	-5	-4	-3	-2	-1	0
	pH < 7							pH = 7	pH > 7						
	←								→						
	vzrůst kyselosti roztoku								vzrůst zásaditosti roztoku						