

pH VALUES OF VARIOUS SOLUTIONS AT 20 °C

Solution	Concentration			pH
	Normality	g/l	Weight-%	
Acetic acid	1	60,0	6,0	2,4
Acetic acid	0,1	6,0	0,6	2,9
Acetic acid	0,01	0,6	0,06	3,4
Ammonia	1	17,0	1,7	11,6
Ammonia	0,1	1,7	0,17	11,1
Ammonia	0,01	0,17	0,02	10,6
Beer	-	-	-	4,0...5,0
Benzoic acid	0,01	1,2	0,12	3,1
Borax	0,1	10,0	1,0	9,2
Boric acid	0,1	2,1	0,21	5,2
Calcium carbonate	-	-	-	9,4
Calcium cyanate	0,1	6,5	0,65	11,0
Carbonic acid – saturated	-	-	-	3,8
Cider	-	-	-	2,9...3,3
Citric acid	0,1	6,4	0,64	2,2
Ferric hydroxide	saturated	-	-	9,5
Formic acid	0,1	4,6	0,46	2,3
Hydrochloric acid	1	36,5	3,5	0,1
Hydrochloric acid	0,1	3,7	0,36	1,1
Hydrochloric acid	0,01	0,37	0,04	2,0
Hydrogen sulphide	0,1	1,7	0,17	4,1
Lactic acid	0,1	9,0	0,90	2,4
Lemonade	-	-	-	2,0...4,0
Lime	-	-	-	12,4
Magnesium hydroxide	saturated	-	-	10,5
Malic acid	0,1	6,7	0,67	2,2
Milk	-	-	-	6,6...7,6
Oxalic acid	0,1	4,5	0,43	1,6
Phosphoric acid	0,1	3,3	0,33	1,5
Potassium hydroxide	1	56,0	5,4	14,0
Potassium hydroxide	0,1	5,6	0,58	13,0
Potassium hydroxide	0,01	0,56	0,06	12,0
Prussic acid	0,1	2,7	0,23	5,1
Pure water	-	-	-	7,0

pH VALUES OF VARIOUS SOLUTIONS AT 20°C (CONTINUED)

Solution	Concentration			pH
	Normality	g/l	Weight-%	
Sea water	-	-	-	8,3
Sodium bicarbonate	0,1	8,4	0,84	8,4
Sodium carbonate	0,1	5,3	0,53	11,6
Sodium hydroxide	1	40,0	3,9	14,0
Sodium hydroxide	0,1	4,6	0,4	13,0
Sodium hydroxide	0,01	0,40	0,04	12,0
Sodium phosphate	0,1	5,5	0,55	12,0
Sodium silicate	0,1	6,1	0,61	12,6
Sulphuric acid	1	49,0	4,8	0,3
Sulphuric acid	0,1	4,9	0,49	1,2
Sulphuric acid	0,01	0,49	0,05	2,1
Sulphurous acid	0,1	4,1	0,41	1,5
Tartaric acid	0,1	7,5	0,75	2,2
Urine	saturated	-	-	4,8...8,4
Wine vinegar	-	-	-	2,4...3,4
Wine	-	-	-	2,8...3,8