

ILOCZYN JONOWY WODY

$$K_w = [H^+] \cdot [OH^-] \quad pK_w = -\log K_w$$

Temperatura K	Siła jonowa	pK _w	Temperatura K	Siła jonowa	pK _w
288	0	14,34	288	1D	13,73
291	0	14,23	291	2A	13,97
293	0	14,17	293	2D	13,88
298	0	14,00	298	3A	14,20
298	1A	13,80	298	3B	14,03
298	1B	13,73	298	3C	14,17
298	1C	13,80	298	3,5A	14,20