

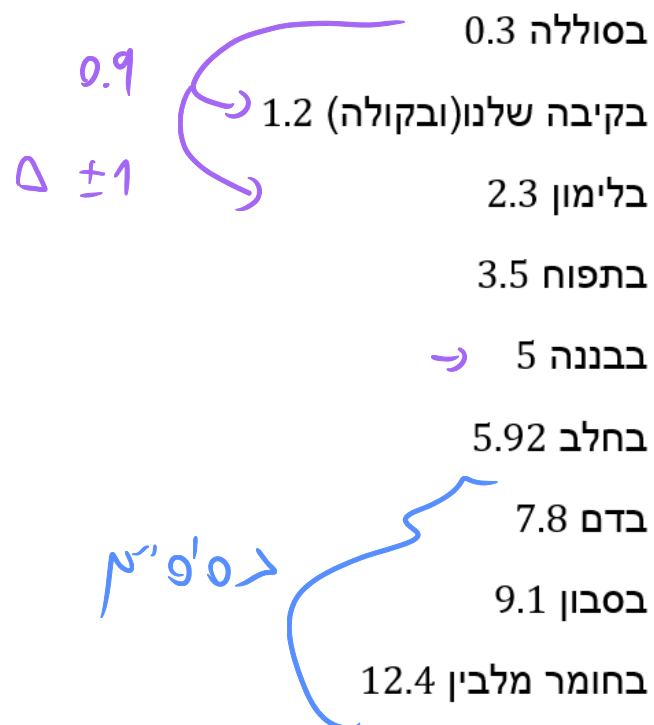
pH

ריכוז ההידרוניום בחומרים הבאים הוא בערך:

בסוללה	$5 \cdot 10^{-1} M$
בקיבה שלנו (ובקולה)	$6.3 \cdot 10^{-2} M$
בלימון	$5 \cdot 10^{-3} M$
בתפוח	$3.2 \cdot 10^{-4} M$
בבננה	$10^{-5} M$
בחלב	$1.2 \cdot 10^{-6} M$
בדם	$1.6 \cdot 10^{-8} M$
בסבון	$8 \cdot 10^{-10} M$
בחומר מלבין	$4 \cdot 10^{-13} M$

$$pH = -\log_{10} [H^+]$$

ה- pH בחומרים הבאים (אותו ריכוז הידרוניום בדיוק)



$$[H^+] = 10^{-pH}$$

