

1. חשבו את ה- pOH של תמיסה שבה $[H^+] = 3.4 \cdot 10^{-5} M$
2. חשבו את ה- pH של תמיסה שבה $[OH^-] = 2.9 \cdot 10^{-2} M$
3. חשבו את ריכוז ההידרוניום בתמיסה שבה $pOH = 4.4$
4. חשבו את ריכוז ההידרוקסיד בתמיסה שבה $pH = 9$

$$\textcircled{1} pH = -\log(3.4 \cdot 10^{-5}) = 4.47$$

$$pH + pOH = 14$$

$$pOH = 14 - pH = 9.53$$

$$\textcircled{2} pOH = -\log(2.9 \cdot 10^{-2}) = 1.54$$

$$pH = 14 - pOH = 12.46$$

$$\textcircled{3} pH = 14 - pOH = 14 - 4.4 = 9.6$$

$$[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-9.6} = 2.51 \cdot 10^{-10} M$$

$$\textcircled{4} pOH = 14 - pH = 14 - 9 = 5$$

$$[OH^-] = 10^{-pOH} = 10^{-5} M$$