

1. אם ה- pOH של תמיסה גדל ב-3, פי ~~גדל~~ ריכוז ההידרוקסיד שלה?

2. חשבו את ה- pOH בתמיסה כאשר ריכוז ההידרוקסיד בה הוא $3.5 \cdot 10^{-9} M$

3. חשבו את ריכוז ההידרוקסיד בתמיסה שבה $pOH = 2$

① ירד 3 ' 1000

② $pOH = -\log [OH^-] = -\log (3.5 \cdot 10^{-9}) = 8.46$

③ $[OH^-] = 10^{-2} M = 10^{-2} M$