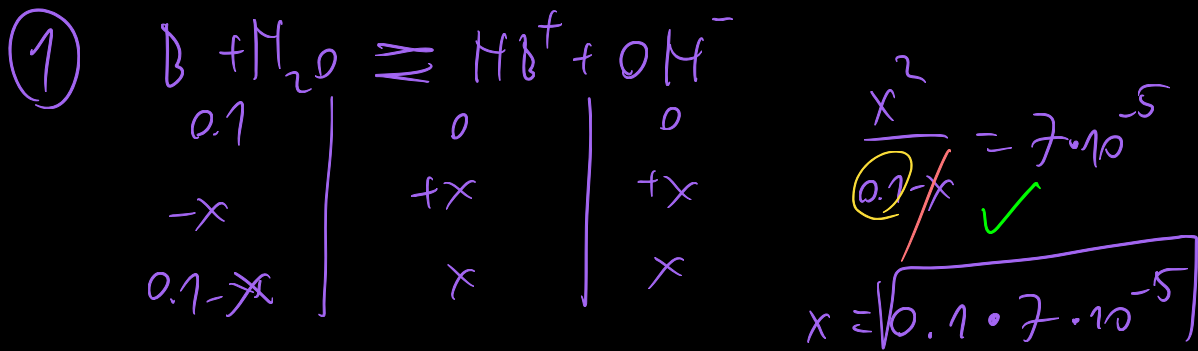


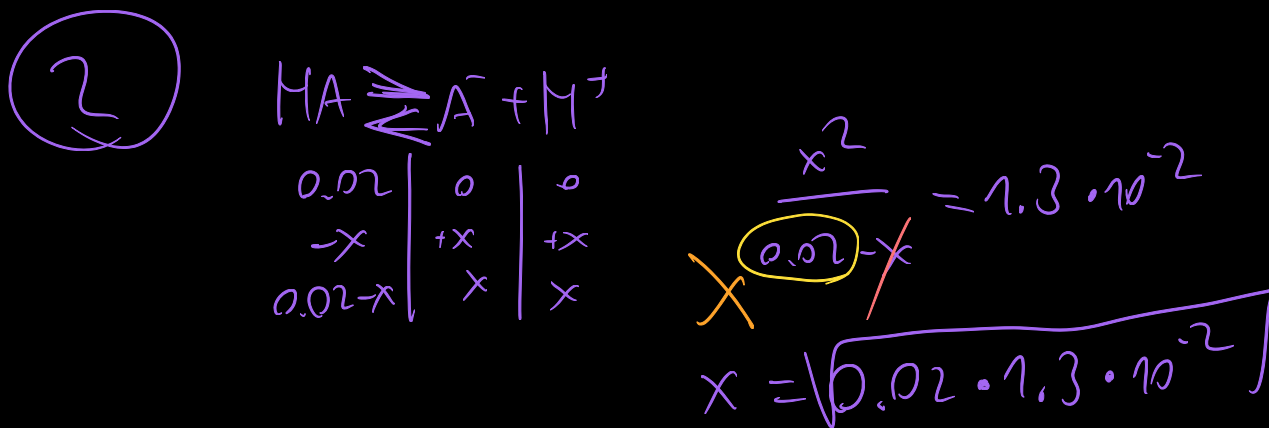
1. ריכוז בסיס התחלתי בתמיסה הוא $0.1M$ ו- $K_b = 7 \cdot 10^{-5}$. חשבו את ה-pH.
 2. ריכוז חומצה התחלתי בתמיסה הוא $0.02M$ ו- $K_a = 1.3 \cdot 10^{-2}$. חשבו את ה-pH.



$x = 2.65 \cdot 10^{-3}$ ✓

$0.1 \cdot 0.05 = 5 \cdot 10^{-3} > 2.65 \cdot 10^{-3}$ ✓

$pOH = -\log(2.65 \cdot 10^{-3}) = 2.58 \rightarrow pH = 11.42$



$x = 1.61 \cdot 10^{-2}$ ✗

$0.02 \cdot 0.05 = 10^{-3} < 1.61 \cdot 10^{-2}$

$x^2 = -1.3 \cdot 10^{-2} x + 2.6 \cdot 10^{-4}$

$x^2 + 1.3 \cdot 10^{-2} x - 2.6 \cdot 10^{-4} = 0$

$x = 1.09 \cdot 10^{-2}$

$pH = 2.96$