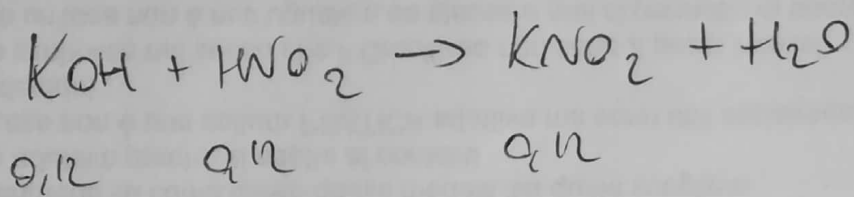
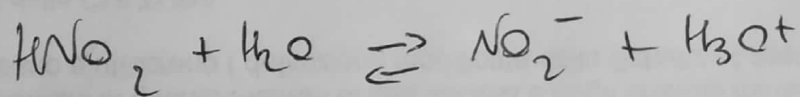


HNO_2 600 ml 0,4M \rightarrow 0,24 moli

KOH 400 ml 0,3M \rightarrow 0,12 moli



Tutto il KOH reagisce con HNO_2 formando KNO_2 ,
ci sono 0,12 moli in eccesso di HNO_2 in 400 ml
cioè la soluzione è 0,12M



$$K_a = \frac{[\text{NO}_2^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HNO}_2]} = \frac{x^2}{0,12 - x}$$

trascurabile perché $K_a > 10^{-5}$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \sqrt{0,12 \cdot 5,1 \cdot 10^{-4}} = 6,12 \cdot 10^{-5}$$

$$\text{pH} = 4,21$$