

CONCENT.	$\text{HClO}_{(ac)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{ClO}^-_{(ac)} + \text{H}_3\text{O}^+_{(ac)}$			
INICIALES	0,5	-	-	-
EQUILIBRIO	0,5-x	-	x	x

a)

$$K_a = \frac{[\text{ClO}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HClO}]} ; 3,3 \cdot 10^{-8} = \frac{x^2}{0,5-x} \dots$$

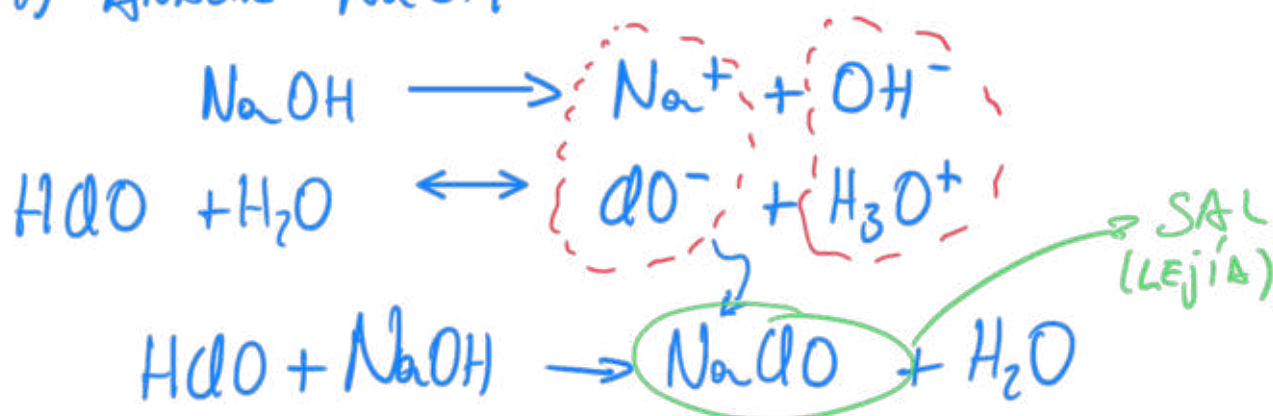
$$x = 1,3 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

PH

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+] \rightarrow \text{pH} = -\log 1,3 \cdot 10^{-4} = \boxed{3,886}$$

$$\alpha = \frac{x}{C_0} \rightarrow \alpha = \frac{1,3 \cdot 10^{-4}}{0,5} \rightarrow \boxed{\alpha = 2,6 \cdot 10^{-4}}$$

b) AÑADIR NaOH



SENTIDO DESPLAZADO HACIA LA DERECHA FORMANDO
HIPOCLORITO SÓDICO