

30.2

α) Το pH του διαλύματος είναι :

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log 10^{-5} = -(-5) = 5$$

β) $\text{pH} = 8 \Rightarrow -\log[\text{H}^+] = 8 \Rightarrow \log[\text{H}^+] = -8 \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-8}$