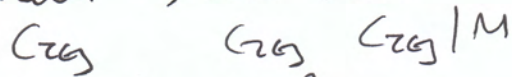


$$\text{Παρχ} = \gamma z_{\text{Cl}} \Leftrightarrow 0,1\text{V} = 10^{-3}(V+x) \Leftrightarrow \boxed{x = 99\text{V}}$$

Για το γ4

Μετα την αραίωση έχουμε $\text{pH} = 12$



$$\text{Άρα } c_{\text{Cl}} = 10^{-2}\text{M}$$

$$\text{Παρχ} = \gamma z_{\text{Cl}} \Leftrightarrow 0,1\text{V} = 10^{-2}(V+y) \Leftrightarrow \boxed{y = 9\text{V}}$$

Για το γ6

Το διάλυμα είναι ρυθμιστικό και με την αραίωση διατηρεί το pH σταθερό. Για να μεταβληθεί το pH κατά μια μονάδα πρέπει να προσέσουμε μεγάλη ποσότητα νερού ώστε να γίνει η ρυθμιστική του ικανότητα.

$$\text{Άρα } y < x < 10$$

ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑ
ΛΟΓΚΑΚΟΝΙΑ