

#### **Θέμα 4<sup>ο</sup>**

Το NaClO είναι μια ουσία, η οποία χρησιμοποιείται μαζί με άλλα καθαριστικά για απολύμανση από τον κορωνοϊό σε διάφορους χώρους όπως νοσοκομεία, σχολεία κ.ά. Διαλύουμε σε νερό 119,2 g NaClO, οπότε σχηματίζεται υδατικό διάλυμα  $\Delta_1$  1600 mL.

**α)** Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/v του διαλύματος  $\Delta_1$  σε NaClO; (μονάδες 8)

**β)** Ποια είναι η συγκέντρωση  $c$ , του διαλύματος  $\Delta_1$  σε NaClO; (μονάδες 8)

**γ)** Στο διάλυμα  $\Delta_1$  προστίθενται 29,8 g επιπλέον NaClO, οπότε σχηματίζεται διάλυμα  $\Delta_2$ , τελικού όγκου 1600 mL. Ποια είναι η συγκέντρωση  $c$ , του διαλύματος  $\Delta_2$  σε NaClO;

(μονάδες 9)

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες:  $A_r(\text{Na})=23$ ,  $A_r(\text{O})=16$ ,  $A_r(\text{Cl})=35,5$ .

**Μονάδες 25**