

Ισχύει η αναλογία : $\psi/100=m/V \Rightarrow \psi=100m/V$ (1)

Για την συγκέντρωση ισχύει $C=n/V \cdot 10^{-3}$

- ✓ Στην συγκέντρωση αντικαθιστούμε το όγκο σε λίτρα, επομένως αφού το V είναι σε ml πολλαπλασιάζουμε με το 10^{-3} για να το εκφράσουμε με L

$$C=(m/M_r)/V \Rightarrow 0,1 M=(m/20)/V \cdot 10^{-3} \Rightarrow m=V \cdot 2 \cdot 10^{-3} \quad (2)$$

$$(1),(2) : \psi=200 \cdot V \cdot 10^{-3} / V \Rightarrow \psi=0,2 \text{ g ή } \psi=0,2 \% \text{ w/V (g/mL)}$$

- ❖ Επομένως καταλαβαίνουμε πως γνωρίζοντας την μοριακή μάζα και τη συγκέντρωση μπορούμε να υπολογίσουμε την περιεκτικότητα (ή γνωρίζοντας την περιεκτικότητα και την συγκέντρωση ,μπορούμε να προσδιορίσουμε την συγκέντρωση)