

Ενδεικτική επίλυση

α) Η μάζα της διαλυμένης ουσίας NaOH είναι ίση 2 g.

β) Ο όγκος του διαλύματος Δ1 είναι ίσος με 200 mL.

γ) Στα 200 mL διαλύματος Δ1 περιέχονται 2 g NaOH

Στα 100 mL διαλύματος Δ1 περιέχονται x g NaOH

$$200 \text{ mL} \cdot x \text{ g} = 2 \text{ g} \cdot 100 \text{ mL} \Rightarrow x = 1$$

Στα 100 mL διαλύματος Δ1 περιέχεται 1 g NaOH, άρα η περιεκτικότητα του διαλύματος Δ1 σε NaOH είναι 1 % w/v.