

Ενδεικτική επίλυση

α) Η μάζα της διαλυμένης ουσίας είναι 2 g ζάχαρη.

β) Η μάζα του διαλύματος Δ1 είναι ίση με τη μάζα του διαλύτη και τη μάζα της διαλυμένης ουσίας. Άρα 48 g νερό + 2 g ζάχαρη = 50 g διαλύματος.

γ) Στα 50 g διαλύματος Δ1 περιέχονται 2 g ζάχαρη

Στα 100 g διαλύματος Δ1 περιέχονται x g ζάχαρη

$$50 \text{ g} \cdot x \text{ g} = 2 \text{ g} \cdot 100 \text{ g} \Rightarrow x = 4$$

Στα 100 g διαλύματος Δ1 περιέχονται 4 g ζάχαρης, άρα η περιεκτικότητα του διαλύματος Δ1 σε ζάχαρη είναι 4 % w/w.