

Ενδεικτική επίλυση

α) Η μάζα της διαλυμένης ουσίας που περιέχεται στο διάλυμα Δ1 είναι 10 g χλωριούχο νάτριο.

β) Η μάζα του διαλύματος Δ1 είναι 190 g νερό + 10 g χλωριούχο νάτριο = 200 g διαλύματος.

γ) Στα 200 g διαλύματος Δ1 περιέχονται 10 g χλωριούχο νάτριο

Στα 100 g διαλύματος Δ1 περιέχονται x g χλωριούχο νάτριο

$$200 \text{ g} \cdot x \text{ g} = 10 \text{ g} \cdot 100 \text{ g} \Rightarrow x = 5$$

Άρα η περιεκτικότητα του διαλύματος Δ1 σε χλωριούχο νάτριο είναι 5 % w/w.