

ΔΙΑΛΥΜΑ Δ1 :

$\alpha\%$ w/v : Στα 100 mL δ/τος $\rightarrow \alpha$ g ουσίας

50 mL x g

$$100 \text{ x mL g} = 50 \alpha \text{ mL g}$$

$x = \alpha/2$ δλδ στα 50 mL δ/τος έχουμε $\alpha/2$ g ουσίας

ΔΙΑΛΥΜΑ Δ2 :

Έστω β η περιεκτικότητα του διαλύματος του Δ2:

$\beta\%$ w/v: Στα 100 mL δ/τος $\rightarrow \beta$ g ουσίας

50 mL $(\alpha/2 + \alpha)$ g

$$100 (\alpha/2 + \alpha) \text{ mL g} = 50 \beta \text{ mL g}$$

$$\beta = 2(3\alpha/2)$$

$\beta = 3\alpha$ δλδ η περιεκτικότητα του δ/τος Δ2 είναι $3\alpha\%$ w/v

Στα 100 mL δ/τος $\rightarrow 3\alpha$ g ουσίας

20 mL ψ g

$$100 \psi \text{ mL g} = 20 \times 3\alpha \text{ mL g}$$

$\psi = 3\alpha/5$ δλδ στα 20 mL δ/τος έχουμε $3\alpha/5$ g ουσίας

ΔΙΑΛΥΜΑ Δ3:

Στα 100 mL δ/τος -> γ g ουσίας

(20+10)mL 3α/5 g

$$100 \cdot 3\alpha/5 = \gamma 30$$

γ=2α (η περιεκτικότητα του δ/τος Δ3 είναι 2α% w/v)