

#### Θέμα 4°

Το  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  είναι μια ουσία με πλήθος εφαρμογών στα λιπάσματα καθώς και στην παρασκευή εκρηκτικών υλών.

Διαλύουμε σε νερό 40 g  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ , οπότε σχηματίζεται διάλυμα  $\Delta_1$  όγκου 500 mL.

- α) Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/v του διαλύματος  $\Delta_1$  σε  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ; (μονάδες 8)
- β) Στο διάλυμα  $\Delta_1$  προστίθενται 16 g επιπλέον  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  χωρίς σημαντική μεταβολή όγκου, οπότε σχηματίζεται διάλυμα  $\Delta_2$ , όγκου 500 mL. Ποια είναι η συγκέντρωση c, του διαλύματος  $\Delta_2$  σε  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ; (μονάδες 8)
- γ) Στο διάλυμα  $\Delta_2$  προστίθενται 300 επιπλέον mL νερό, οπότε σχηματίζεται διάλυμα  $\Delta_3$ .

Ποια είναι η περιεκτικότητα % w/v, του διαλύματος  $\Delta_3$  σε  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ; (μονάδες 9)

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες:  $A_r(\text{N})=14$ ,  $A_r(\text{O})=16$ ,  $A_r(\text{H})=1$ .

**Μονάδες 25**