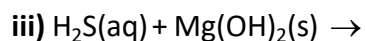
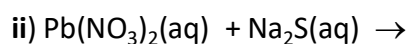
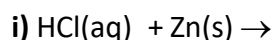


Θέμα 2°

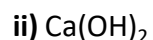
2.1

α) Να συμπληρώσετε τις χημικές εξισώσεις (προϊόντα και συντελεστές) των παρακάτω αντιδράσεων που γίνονται όλες.



(μονάδες 9)

β) Να ονομάσετε τις χημικές ενώσεις:



(μονάδες 3)

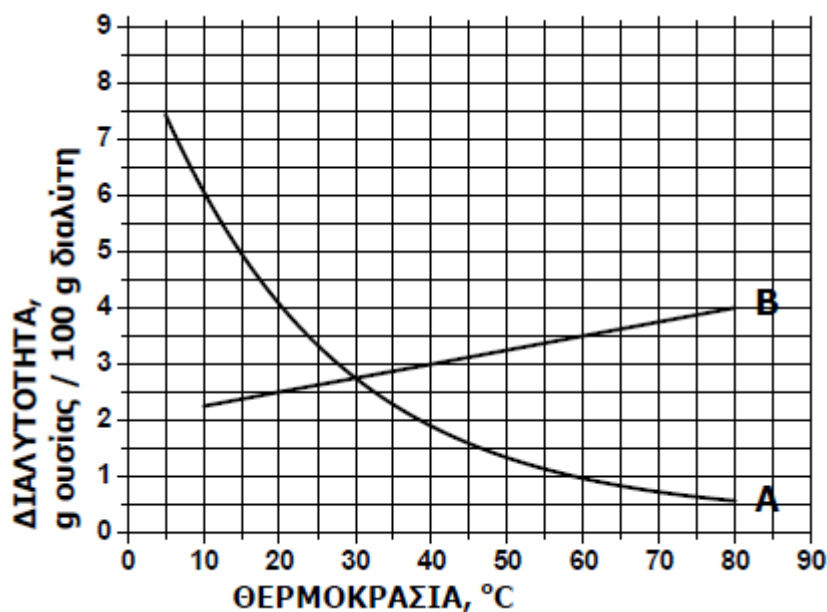
Μονάδες 12

2.2

α) Η σχετική μοριακή μάζα (M_r) της χημικής ένωσης P_2O_n είναι 142.

Αν γνωρίζουμε τις σχετικές ατομικές μάζες, $A_r(\text{P})=31$ και $A_r(\text{O})=16$, να προσδιορίσετε το δείκτη n στο μοριακό τύπο της ένωσης. (μονάδες 4)

β) Στο παρακάτω διάγραμμα παρουσιάζεται πώς μεταβάλλεται σε σχέση με τη θερμοκρασία, η διαλυτότητα σε κάποιο διαλύτη δύο ουσιών: ενός στερεού και ενός αερίου.



i. Να γράψετε πόση είναι η διαλυτότητα της κάθε ουσίας στους 80 °C.

(μονάδες 4)

ii. Να γράψετε πόσο θα μεταβληθεί η διαλυτότητα του στερεού αν ένα διάλυσμά του θερμανθεί από τους 20 °C στους 60 °C. (μονάδες 5)

Μονάδες 13