

Άσκηση 7: Κατανομή ουσίας μεταξύ δύο διαλυτών και προσδιορισμός σταθεράς ισορροπίας αντιδράσεως

- 7.1 Πότε ένα σύστημα βρίσκεται σε θερμοδυναμική ισορροπία; (Υπόδειξη: να θεωρήσετε τι συμβαίνει με τις εντατικές μεταβλητές του συστήματος, π.χ. T , P , μ_i). Τι ονομάζουμε βαθμούς ελευθερίας ενός συστήματος που βρίσκεται σε θερμοδυναμική ισορροπία. Πως ορίζεται και ποιά η φυσική σημασία του χημικού δυναμικού μ_i κάποιου συστατικού i ενός πολύπλοκου θερμοδυναμικού συστήματος;
- 7.2 Τι ονομάζεται συντελεστής κατανομής μιας ουσίας μεταξύ δύο μη μιγνυομένων φάσεων;