

Άσκηση Χημική Ισορροπία - Μεταβολή C, θ και Kc κατά την διατάραξη της Χ.Ι.

Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα μεταβολής των συγκεντρώσεων A και B για την αντίδραση $A_{(g)} \rightleftharpoons 2B_{(g)} + Q$. Η ταχύτητα της αντίδρασης $A_{(g)} \rightarrow 2B_{(g)}$ είναι u_1 ενώ της $2B_{(g)} \rightarrow A_{(g)}$ είναι u_2 . Η αντίδραση είναι αρχικά σε ισορροπία και προκαλούμε μεταβολές τις χρονικές στιγμές t_1 , t_2 και t_3 , οι οποίες σε κάθε περίπτωση προκαλούν μετατόπιση της ισορροπίας. Να προσδιορίσετε το είδος των μεταβολών και να σχεδιάσετε ποιοτικά τα αντίστοιχα διαγράμματα u_1/t και u_2/t (στο ίδιο διάγραμμα) καθώς και το διάγραμμα K_c/t και Q_c/t (στο ίδιο διάγραμμα).

