**Άσκηση Χημική Ισορροπία – Μεταβολή C, θ και Κc κατά την διατάραξη της Χ.Ι.**

Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα μεταβολής των συγκεντρώσεων Α και Β για την αντίδραση **Α(g) ⇆ 2B(g) +Q** . Η ταχύτητα της αντίδρασης Α(g) → 2B(g) είναι u1 ενώ της 2Β(g) → Α(g) είναι u2. Η αντίδραση είναι αρχικά σε ισορροπία και προκαλούμε μεταβολές τις χρονικές στιγμές t1 , t2 και t3, οι οποίες σε κάθε περίπτωση προκαλούν μετατόπιση της ισορροπίας. Να προσδιορίσετε το είδος των μεταβολών και να σχεδιάσετε ποιοτικά τα αντίστοιχα διαγράμματα u1/t και u2/t (στο ίδιο διάγραμμα) καθώς και το διάγραμμα Kc/t και Qc/t (στο ίδιο διάγραμμα).

C CB

 CA

 t

u

 t

Kc,Qc

 t

 t1  t2 t3