

Παρακαλείστε, όταν απομνημονεύεται οτιδήποτε να το απομνημονεύεται σωστά και ολοκληρωμένα.

Στο θέμα:

Στη γλυκόλυση, το 2-φωσφογλυκερινικό οξύ μετατρέπεται σε φωσφοενολοπυροσταφυλικό οξύ και αυτό σε πυροσταφυλικό οξύ. Αν οι κινητικές σταθερές των δύο αντιδράσεων είναι ίσες με $1 \times 10^{-2} \text{ s}^{-1}$ και η αρχική συγκέντρωση του 2-φωσφογλυκερινικού οξέος είναι $1 \times 10^{-4} \text{ M}$, να βρεθεί μετά από πόσο χρόνο η συγκέντρωση του φωσφοενολοπυροσταφυλικού οξέος θα είναι η μέγιστη.

το οποίο παρεμπιπτόντως το βάζω συνέχεια και η λύση του έχει δοθεί, η συγκέντρωση του [B] δεν ισούται με:

$$[B] = k[A_o](1 - kt)e^{-kt}$$

Συνάρτηση [B] και παράγωγος (δηλαδή ταχύτητα) $d[B]/dt$, δεν είναι ίσες.

Επίσης, στο θέμα:

Δύο δοχεία, όγκων V_1 και V_2 τα οποία συνδέονται μεταξύ τους με στρόφιγγα, περιέχουν n_1 και n_2 γραμμόμορια αερίου οξυγόνου αντίστοιχα. Αν τα τοιχώματα των δοχείων είναι διαθερμικά και τοποθετηθούν σε περιβάλλον σταθερής θερμοκρασίας T , να βρεθεί η μεταβολή της εντροπίας του συστήματος όταν η στρόφιγγα ανοίξει.

το οποίο βαρέθηκα πλέον να το βάζω και το έχω επίσης λύσει, ο όγκος V στον όρο $\ln \frac{V}{V_1}$, $\ln \frac{V}{V_2}$ δεν είναι το άθροισμα των όγκων $V_1 + V_2$.

Μερικά από τα συνηθισμένα λάθη σας.