Όταν έχει καταναλωθεί το 75% του χυμού 1 έχει απομείνει το 25% .Άρα η ποσότητα της βιταμίνης που είναι τώρα στο χυμό είναι $n=0,25C_1V_1$

Συνεπώς για τον χυμό 2 που προκύπτει με την αναπλήρωση του όγκου ισχύει :

$C_2=0,25C_1V_1/ V_1 => C_2=C_1/4$ (1)

Για τον χυμό 3 ισχύει : $C_1V=C_32V => C_3=C_1/2$ (2)

Για την ανάμειξη ισχύει : $C_2V_2 + C_3V_3 = C_4 (V_2 + V_3)$

$C_2V_2 + C_32V_2 = C_4 (V_2 + 2V_2)$

Από (1) ,(2) :

$C_1/4$ x V2 + 0,5 $C_1 2V_2 = 3 C_4 V_2$

$C_1/4 + C_1=3 C_4$

$5C_1/4=3 C_4$

$12C_4/5 =C_1$

$C_1/C_4=12/5$ (3)

Εκφράζουμε τις συγκεντρώσεις σε συνάρτηση με τις περιεκτικότητες . Έστω Mm η μολαριακή μάζα της βιταμίνης C

Ισχύει : $C_1= (\omega_1 mg/ Mm)/ 0,1 L$

$C_4= (\omega_4 mg/ Mm)/ 0,1 L$

Διαιρώντας κατά μέλη προκύπτει : $C_1/C_4= \omega_1/ \omega_4$

Λόγω (3) : $\boldsymbol{\omega_1 / \omega_4 = 12/5}$