



Η καμύση γ παράγεται με τη μεταβολή 2, δηλ. προβόκη διαλύματος 0,1M

Επι: Αυξάνεται η ποσότητα του H_2O_2 6f mol, ενώ ταυτόχρονα ελαττώνεται η συγκέντρωσή του.

Αρα αυξάνεται η ποσότητα του ελευθέρου οξυγόνου (O_2).
 Ένω ταυτόχρονα ελαττώνεται η ταχύτητα της αντίδρασης, διότι ελαττώνεται η συγκέντρωση του αντιδρώντος. Δηλ. η αντίδραση θα ολοκληρωθεί 6f μεγαλύτερο χρονικό διάστημα.

$\text{B}_4(\text{mol})$	$\text{PbO}(\text{s}) + \text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Pb}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$				
αρχ	1 mol	1 mol			πρώτο
α/η	-x	-x	x	x	δευτερο
α.λ	1-x	1-x	x	x	

mol	$\text{PbO}(\text{s}) + \text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Pb}(\text{l}) + \text{CO}_2(\text{g})$				δευτερο
αρχ			1 mol	1 mol	δευτερο
α/η	y	y	-y	-y	
α.λ	y	y	1-y	1-y	

$$K_{a1} = \frac{\frac{x}{v}}{\frac{1-x}{v}} \Rightarrow K_{a1} = \frac{x}{1-x} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} \frac{x}{1-x} = \frac{1-y}{y} \Rightarrow$$

$$K_{a1} = \frac{\frac{1-y}{v}}{\frac{y}{v}} \Rightarrow K_{a1} = \frac{1-y}{y} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} x \cdot y = 1 + xy - x - y \Rightarrow$$

$$\boxed{1 = x + y} \quad (1)$$

Ανασθ $y = 1 - x$ Από τις δύο Ισοθεπίες λύνων έχουμ: