



α) ↑θ $V = \text{σταθ.}$

(i) x.i.: ΔΕΞΙΑ Σύμφωνα με την Αρχή Le Chatelier με αύξηση της θερμοκρασίας η χημ. ισορροπία μετατοπίζεται προς το ενδόθετο μέρος της αντίδρασης.

(ii) K_c : Αυξάνεται, επειδή η x.i. πηγαίνει ΔΕΞΙΑ. Προσοχή: Η K_c εξαρτάται (αλλάζει) τόσο όταν αλλάξει η θερμοκρασία.

(iii) $[\text{CO}_2]$: Αυξάνεται, επειδή $K_c \uparrow$ (από τη σχέση $K_c = [\text{CO}_2]$)

(iv) $P \uparrow \qquad P = c \cdot R \cdot T \Rightarrow P = [\text{CO}_2] \cdot R \cdot T$

β) + $w \text{ mol CO}_2$: $K_c = [\text{CO}_2] \quad T = \text{σταθ.} \Rightarrow K_c = \text{σταθ.} \Rightarrow [\text{CO}_2] = \text{σταθ.}$

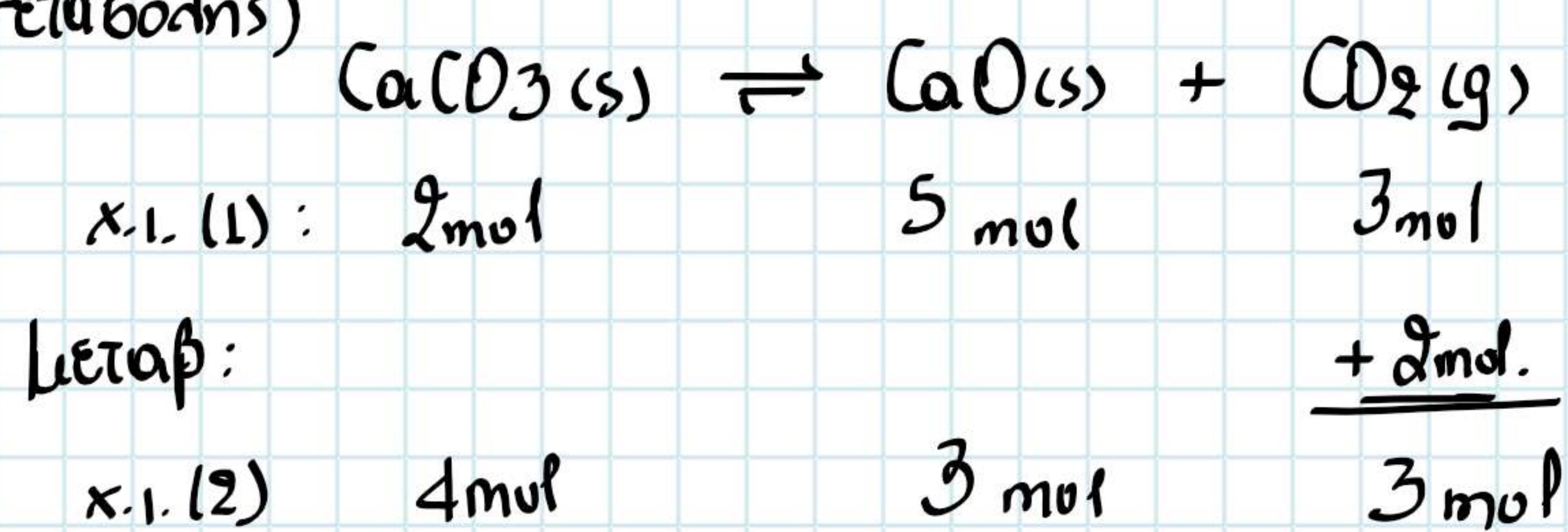
(i) x.i.: πάει αριστερά (έχουμε πλήρη αναιρέση της μεταβολής)

(ii) K_c : δεν μεταβάλλεται $\theta = \text{σταθ.}$

(iii) $[\text{CO}_2] = \text{σταθερή}$ (η μεταβολή αναιρείται πλήρως)

(iv) $P = \text{σταθ.}$

$P = c \cdot R \cdot T \Rightarrow P = [\text{CO}_2] \cdot R \cdot T$



δ) $V' = \frac{V}{2} \quad T = \text{σταθ.}$

$K_c = [\text{CO}_2]$

στιγμιαία η πίεση: $P' = 2P$

i) x.i. αριστερά

ii) K_c : δεν μεταβάλλεται

iii) $[\text{CO}_2] = \text{σταθερή}$ επειδή $K_c = \text{σταθ.}$

iv) $P = \text{σταθ.}$

$P = c \cdot R \cdot T \Rightarrow [\text{CO}_2] = \text{σταθ.}$ (η μεταβολή αναιρείται πλήρως)