

**ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΣΤΟ 3<sup>ο</sup> ΚΕΦΑΛΑΙΟ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ**  
**ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ (ΧΗΜΙΚΗ ΚΙΝΗΤΙΚΗ)**

1. Για μια αντίδραση του τύπου  $\alpha A + \beta B \rightarrow \gamma \Gamma + \delta \Delta$  (όπου κανένα από τα σώματα A,B,Γ,Δ δεν είναι στερεό) πως ορίζεται η (μέση) ταχύτητα της?
2. Τι σημαίνει αποτελεσματικές ή ενεργές συγκρούσεις, μεταξύ αντιδρώντων σωματιδίων?
3. Ποιοι παράγοντες απαιτούνται, ώστε οι συγκρούσεις μεταξύ αντιδρώντων σωματιδίων να είναι αποτελεσματικές?
4. Τι ονομάζουμε Ενέργεια Ενεργοποίησης,  $E_a$ , μιας αντίδρασης, και από ποιους παράγοντες εξαρτάται? Ποια είναι η σημασία της Ενέργειας ενεργοποίησης στην ταχύτητα μιας αντίδρασης?
5. Από ποιους παράγοντες επηρεάζεται η κινητικότητα των αντιδρώντων σωματιδίων?
6. Από ποιους παράγοντες εξαρτάται η ταχύτητα μιας αντίδρασης?
7. Πως μπορούμε να μετρήσουμε πειραματικά την  $v$  μιας αντίδρασης?
8. Τι ονομάζουμε καμπύλη ογκομέτρησης μιας αντίδρασης?
9. Πως μπορούμε από την καμπύλη ογκομέτρησης να βρούμε τη στιγμιαία  $v$  μιας αντίδρασης και πως ορίζεται αυτή?
10. Σχεδιάστε καμπύλη ογκομέτρησης στους ίδιους άξονες για τα σώματα που συμμετέχουν στις εξής μονόδρομες αντιδράσεις:
  - I)  $A \rightarrow B$
  - II)  $A \rightarrow 2B$
  - III)  $A + B \rightarrow 3\Gamma$ , όπου έχουμε αρχικά ισομοριακό μίγμα των A και B!
  - IV)  $A + 2B \rightarrow \Gamma$ , όπου έχουμε αρχικά ισομοριακό μίγμα των A,B!

Φροντίστε να καταλάβετε καλά τις ερωτήσεις 1 έως 10, και ΜΗ διστάσετε να ρωτήσετε αν έχετε απορίες για να πάμε παρακάτω! Καλό, συντονισμένο διάβασμα! Δεν επιμένουμε σε καμία ερώτηση πάνω από 5 το πολύ 10 λεπτά! Είναι χάσιμο χρόνου καθώς σημαίνει ότι δεν έχει κατανοηθεί κάποιο σημείο της θεωρίας. Προτιμάμε βόλτα, συζήτηση και ΟΧΙ οθόνη τηλεόρασης η H/Y!