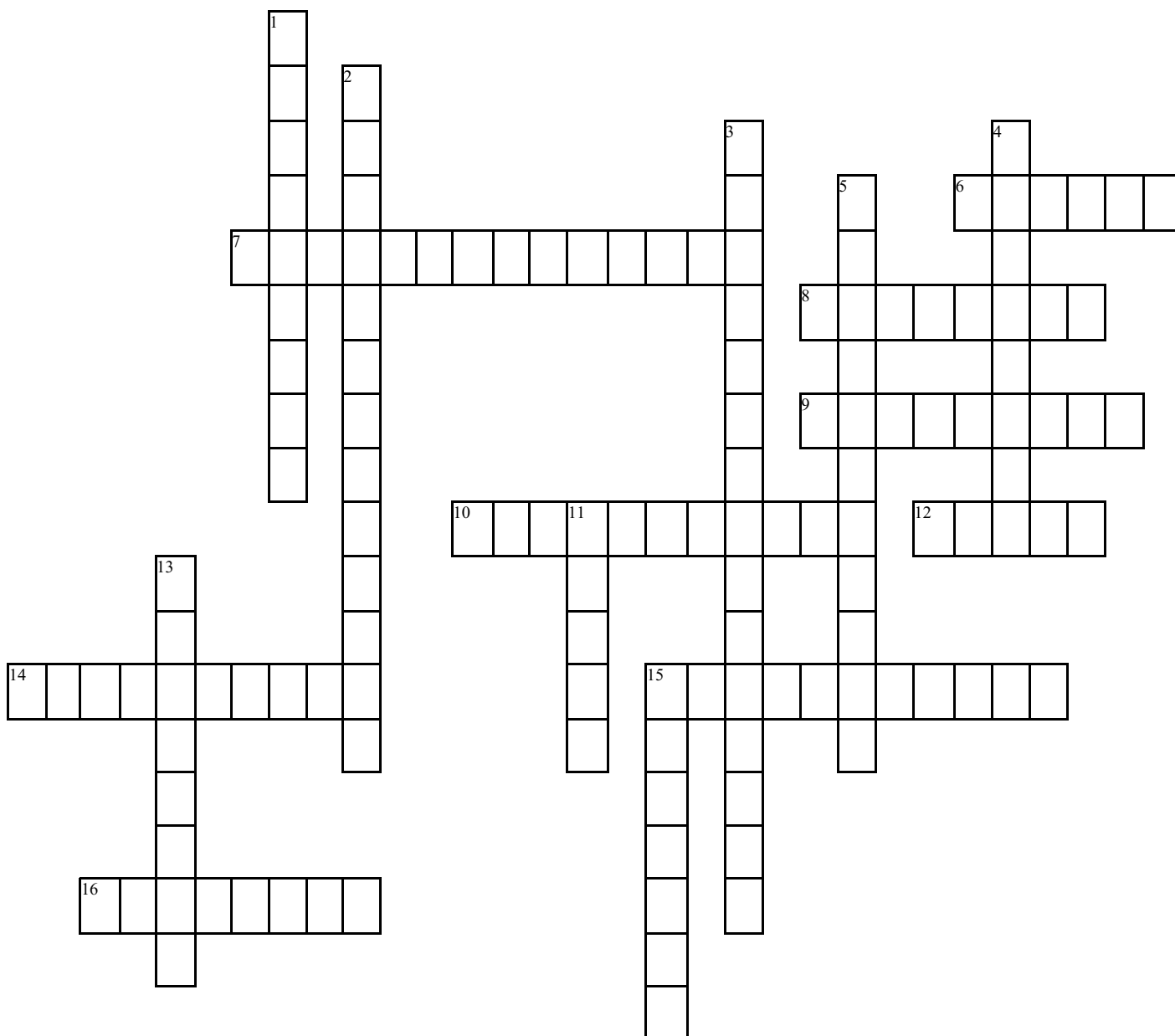


ScienceLab.gr - Σταυρόλεξο στην Χημική Κινητική (επίπεδο Γ' Λυκείου)



Across

6. «Έχει» ταχύτητα παραγωγής.
7. «...» σύμπλοκο, είναι μια ασταθής διάταξη ατόμων που διασπάται και σχηματίζει προϊόντα.
8. Ο ρυθμός μεταβολής της συγκέντρωσης αντιδρώντων – προϊόντων σε μια χημική αντίδραση.
9. Η ταχύτητα μιας χημικής αντίδρασης για μια συγκεκριμένη χρονική στιγμή.
10. Σύμφωνα με τη θεωρία αυτή, που πρότεινε ο Arrhenius το 1889, για να πραγματοποιηθεί μια αντίδραση, πρέπει τα μόρια των αντιδρώντων να συγκρουστούν κατάλληλα.
12. Η καμπύλη αντίδρασης είναι μια γραφική παράσταση συγκέντρωσης σε συνάρτηση με τον «...».
14. Στην μεταβατική κατάσταση η ενέργεια είναι «...» από αυτή που έχουν τα αντιδρώντα.
15. Σύμφωνα με τη θεωρία της «...» κατάστασης, ενέργεια ενεργοποίησης είναι η ελάχιστη ενέργεια που πρέπει να προσλάβουν τα αντιδρώντα μόρια, ώστε να σχηματίσουν το ενεργοποιημένο σύμπλοκο.

Down

1. Ο ρυθμός μεταβολής της συγκέντρωσης ενός προϊόντος εκφράζει τον ρυθμό με τον οποίο «...» η συγκέντρωσή του.
2. Ονομάζεται η ενέργεια (ελάχιστη τιμή) που πρέπει να έχουν τα συγκρούμενα μόρια ώστε να ξεκινήσει η αντίδραση.
3. Ονομάζονται οι συγκρούσεις οι οποίες οδηγούν σε χημική αντίδραση, δηλαδή σχηματισμό προϊόντων.
4. Όταν ορίζεται η μέση ταχύτητα αντίδρασης για ένα από τα αντιδρώντα, θέτουμε «...» πρόσημο μπροστά από τη μεταβολή συγκέντρωσής του.
5. Ο ρυθμός μεταβολής της συγκέντρωσης ενός αντιδρώντος εκφράζει τον ρυθμό με τον οποίο «...» η συγκέντρωσή του.
11. Η ταχύτητα σχετίζεται με αυτήν της καμπύλης αντίδρασης.
13. Μονάδα μέτρησης της συγκέντρωσης μιας ουσίας (αλλιώς mol/L).
15. Είναι η ταχύτητα της αντίδρασης κατά την έναρξή της, πέραν κάποιων εξαιρέσεων.

16. «Έχει» ταχύτητα κατανάλωσης.