

Β' Τάξη 1 ^{ου} Κύκλου Μάθημα: Χημεία Ονομ/νυμο Ημ/νία	Φύλλο Εργασίας
	Αραίωση Διαλύματος Επίδραση της Συγκέντρωσης στην Ταχύτητα μιας Αντίδρασης

Λίγα λόγια: 1) Ο σκοπός μας είναι να υπολογίσουμε την συγκέντρωση ενός διαλύματος μετά από διαδοχικές αραιώσεις.
 2) Να διαπιστώσουμε την επίδραση της συγκέντρωσης στην ταχύτητα μιας αντίδρασης

1^ο Πείραμα: Αραίωση διαλύματος Οξικού Οξέος 1M

1. Πάρε τον ογκομετρικό κύλινδρο και πρόσθεσε 10 ml διαλύματος Οξικού οξέος 1M.
2. Μετέφερε τα 5ml σε δοκιμαστικό σωλήνα και γράψε με μαρκαδόρο την ένδειξη: 1M
3. Στον ογκομετρικό κύλινδρο με τα υπόλοιπα 5ml πρόσθεσε νερό ώστε ο όγκος του διαλύματος να γίνει πάλι 10ml.

Πόση είναι η νέα συγκέντρωση;

4. Μετέφερε 5ml από το αραιωμένο διάλυμα σε δεύτερο δοκιμαστικό σωλήνα και γράψε με μαρκαδόρο την νέα συγκέντρωση.
5. Στον ογκομετρικό κύλινδρο με τα υπόλοιπα 5ml πρόσθεσε νερό ώστε ο όγκος του διαλύματος να γίνει πάλι 10ml.

Πόση είναι η νέα συγκέντρωση;

6. Μετέφερε τα 5ml σε τρίτο δοκιμαστικό σωλήνα και γράψε με μαρκαδόρο την νέα συγκέντρωση μετά από τις δύο αραιώσεις.

2^ο Πείραμα: Επίδραση της συγκέντρωσης ενός διαλύματος στην ταχύτητα μιας αντίδρασης

Πρόσθεσε στους τρεις δοκιμαστικούς σωλήνες που περιέχουν το διάλυμα του οξικού οξέος από 2-3 σταγόνες δείκτη Ηλιανθίνη
 Ετοίμασε κορεσμένο διάλυμα σόδας (10ml περίπου) σε ένα ποτηράκι και μοίρασε το σε τρεις δοκιμαστικούς σωλήνες. Μετέφερε αυτά τα διαλύματα στους τρεις δοκιμαστικούς σωλήνες που περιέχουν το Οξικό οξύ σε διάφορες συγκεντρώσεις
 Παρατήρησε την ταχύτητα με την οποία πραγματοποιείται η αντίδραση και την αλλαγές στο χρώμα των διαλυμάτων και γράψε τα συμπεράσματά σου.