**Για την στήλη 1:**

C=== (1)

Από την (1) έχουμε πως m=C\*Mr\*V

V=0.1L

=60

Για =1M =1\*60\*0.1=6

Για =0.50M =0.5\*60\*0.1=3

Για =0.25M =0.25\*60\*0.1=1.5

Για =0.125M =0.125\*60\*0.1=0.75

Για =0.1M =0.1\*60\*0.1=0.6

**Για την στήλη 2:**

+ NaOH = +

**Για την στήλη 3:**

Όταν επέλθει ισορροπία στα V=100ml: = \* V \*

Για =1Μ := 0.09\*0.1\*60=0.54

Για =0.50Μ := 0.081\*0.1\*60=0.486

Για =0.25Μ := 0.07\*0.1\*60=0.42

Για =0.125μΜ := 0.051\*0.1\*60=0.306

Για =0.1Μ := 0.048\*0.1\*60=0.288

**Για την στήλη 4:**

Η ποσότητα που απορροφήθηκε Χ υπολογίζεται ως εξής:

Χ=-

Για =1Μ Χ=6-0.54=5.46

Για =0.50Μ Χ=3-0.486=2.514

Για =0.25Μ Χ=1.5-0.42=1.08

Για =0.125Μ Χ=0.75-0.306=0.444

Για =0.1Μ Χ=0.6-0.288=0.312

Στο πείραμα μας μελετήσαμε την προσρόφηση οξικού οξέως σε ενεργό άνθρακα. Σε 5 αριθμημένες κωνικές φιάλες των 250ml προσθέσαμε 100ml οξικού οξέως συγκεντρώσεων 1.00Μ, 0.50Μ, 0.25Μ, 0.125Μ και 0.10Μ αντίστοιχα. Τα διαλύματα παρασκευάστηκαν από κατάλληλες αραιώσεις του διαλύματος 1Μ. Ύστερα προσθέσαμε 2.0g ενεργού άνθρακα σε κάθε φιάλη και τις τοποθετήσαμε στη συσκευή ανακίνησης κωνικών φιαλών για 10 λεπτά. Όταν σταμάτησε η ανακίνηση, χρησιμοποιώντας σιφώνιο μεταφέραμε σε 5 διαφορετικά ποτήρια ζέσεως 2.00 ml διαλύματος 1Μ, 2ml διαλύματος 0.50Μ, 5ml διαλύματος 0.25Μ, 10ml διαλύματος 0.125Μ, και 10ml διαλύματος 0.10Μ αντίστοιχα (Δεν τα διηθήσαμε τα διαλύματα). Στη συνέχεια προσθέσαμε 2 σταγόνες δείκτη φαινολοφθαλείνης και τα ογκομετρήσαμε με διάλυμα NaOH 0.10M μέχρι την εμφάνιση ρόδινης χροιάς. Σημειώσαμε τον όγκο του NaOH που καταναλώθηκε και κάναμε μία ογκομέτρηση του τυφλού διαλύματος.