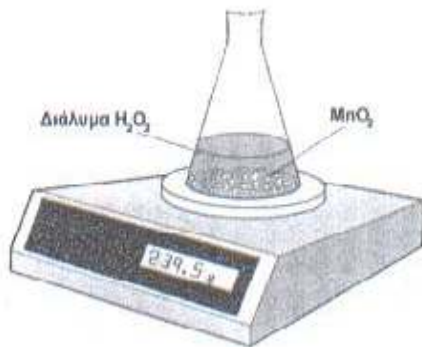


Τάξη: Β' Λυκείου Κατεύθυνσης. Μάθημα: Χημεία Ονομ/υμο: Ημ/νία.....	Φύλλο Εργασίας
	Δράση Καταλυτών

Για την πραγματοποίηση αυτής της εργαστηριακής δραστηριότητας ακολουθούμε την πορεία που αναφέρει ο σχολικός εργαστηριακός οδηγός, για την διάταξη του σχήματος και συμπληρώνουμε το φύλλο εργασίας του τετραδίου εργαστηρίου.

Περιληπτικά η πορεία παρουσιάζεται παρακάτω:



Μέτρηση της ταχύτητας αντίδρασης παρουσία / απουσία καταλύτη από την απώλεια βάρους του αντιδρώντος συστήματος σε συνάρτηση με το χρόνο.

Πορεία και μετρήσεις

1. Θέτουμε στη ζυγαριά μία κωνική φιάλη και μηδενίζουμε την ένδειξη.
2. Προσθέτουμε στην φιάλη προσεκτικά περίπου 50g H_2O_2 και καταγράφουμε την μάζα του (m_0) με ακρίβεια 0,1g. Παρατηρούμε την ζυγαριά για 2 min αν υπάρχει μεταβολή της μάζας του συστήματος οφειλόμενη στη διάσπαση του H_2O_2 χωρίς καταλύτη.

Χωρίς Καταλύτη: m_0 g H_2O_2 , ($\Delta t = 2 \text{ min}$) m_1 g H_2O_2 $\Delta m = \dots\dots\dots$

3. Ετοιμάζουμε το χρονόμετρο
4. Προσθέτουμε στο H_2O_2 μικρή ποσότητα (0,3g) καταλύτη MnO_2 και αμέσως ξεκινάμε το χρονόμετρο και καταγράφουμε (στο πίνακα) την μάζα του συστήματος(m_0).
5. Παρακολουθούμε την εξέλιξη της αντίδρασης και καταγράφουμε το χρόνο κάθε φορά που η μάζα μεταβάλλεται κατά 0,1g

Μάζα $H_2O_2 + MnO_2$	Δm	t	Δt
m_0	-----	t_0	-----
m_1		t_1	
m_2		t_2	
m_3		t_3	
m_4		t_4	
m_5		t_5	

Γραφική παράσταση