**1η ΕΡΓΑΣΙΑ ΧΗΜΕΙΑ Β΄ΛΥΚΕΙΟΥ**

**ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ**

**ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:……………………………….. ΤΜΗΜΑ:………**

1. Να βρεθούν τα mol των διαλυμένων ουσιών που θα υπάρχουν στο τελικό διάλυμα από την ανάμειξη:

α. διαλύματος που περιέχει 14,6 g HCl με διάλυμα που περιέχει 16 g NaOH.

β. διαλύματος που περιέχει 14,6 g HCI με διάλυμα που περιέχει 206 g NaOH.

γ. διαλύματος που περιέχει 21,9 g HCI με διάλυμα που περιέχει 16 g NaOH.

Δίνονται: Μr NaOH=40, HCl=36.5

1. Προσθέτουμε 100 mL διαλύματος NaOH, συγκέντρωσης 2 Μ σε 400 mL διαλύματος HCN με συγκέντρωση 0,4 Μ. Να βρεθεί η σύσταση του τελικού διαλύματος σε mol/L