COMPTE RENDU DE TP 2 :

1- Citer la verrerie utilisées dans cette manipulation:

........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

2-Ecrire les réactions de dissolution de l'acide et de la base :

........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

3- Ecrire la réaction de neutralisation :

........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................4- Quel est le volume de HCl nécessaire pour neutraliser cette solution de soude (NaOH)?

........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ....................................................................................................................................................................5- Quelle est la relation entre Ca, Va, Cb, Vb?

........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

6- Calculer la concentration de soude (NaOH):

 ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................