

Données expérimentales :

Première manipulation :

Normalité de l'acide oxalique :  $N_A = 0,1 \text{ eq.g/L}$

Volume de la prise d'essai de la solution de l'acide oxalique : 10 ml

Volumes équivalents des 3 essais : 10 ml ; 10,4 ml ; 10,6 ml.

Deuxième manipulation

Volume de la solution diluée du vinaigre : 10 ml

Volumes équivalents des 3 essais : 4,5 ml ; 3,8 ml ; 3,8 ml.

Densité du vinaigre  $d_{\text{vinaigre}} = 1,013$