

Protocole :

-prelever $V_1=20.0\text{ml}$ de lait. le placer dans un erlenmeyer puis ajouter quelques gouttes d'indicateur coloré et le barreau aimanté.

Remplir la burette avec la solution d'hydroxyde de sodium

placer le becher sur l'agitateur magnetique et ajouter ml par ml la solution d'hydroxyde de sodium tout en agitant.

noter le volume V_2 d'hydroxyde de sodium ves lors du changement de teinte.

recommencer le titrage en ajoutant rapidement la solution d'hydroxyde de sodium jusqu'à (V_2) puis continuer à ajouter la solution goutte à goutte jusqu'au changement de solution.

noter le volume $V_{\text{equivalence}}$.

-noter les resultats de la burette gradué

V_2

et $V_{\text{equivalence}}$

-utiliser le doc2 (en gros il faut remplacer dans la formule et calcule)