

Aides : [FMch-3a dilution](#) ; [FMch-3b dissolution](#) ; [FMpé-1a extraction-résolution](#)

Exercice 1 :

On souhaite obtenir une solution aqueuse d'hydrogénocarbonate de sodium de volume $V_1 = 200 \text{ mL}$ de concentration massique $\rho_{(\text{NaHCO}_3;\text{sol.H}_2\text{O})_1} = 5,00 \text{ g/L}$ pour fabriquer une autre de concentration massique $\rho_{(\text{NaHCO}_3;\text{sol.H}_2\text{O})_2} = 0,200 \text{ g/L}$ en 6 exemplaires de volumes $V_2 = 500 \text{ mL}$.

Données : pureté 97,25 %, pipettes jaugées disponibles : 5 mL, 10 mL, 20 mL, 25 mL et 50 mL, balance au centième de gramme.

Vous devez rédiger le protocole expérimentale détaillé de cette tâche, réaliser tous les calculs nécessaires à ce travail.

Aide : aidez-vous de la fiche méthode ci-dessus extraction résolution

- Appropriiez-vous le travail (vous pouvez vous aidez des fiches méthodes FMch)
- Analyser les informations en créant des liens entre elles et ordonnées les étapes de résolution.
- Réaliser le travail en rédigeant correctement.

Vérification : correction [cFR3ch-3c solutions](#)