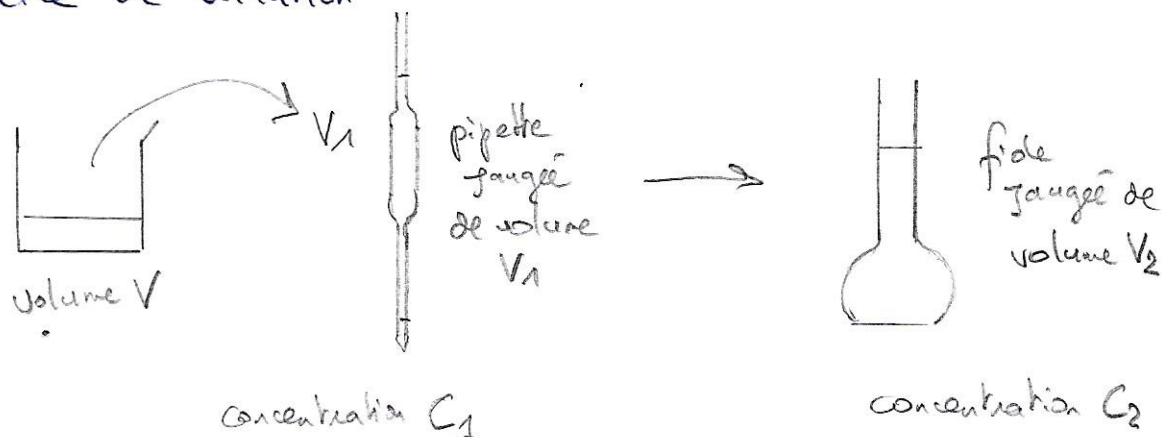


# Méthode: Exercice de dilution

Brouillon:



Rédaction:

Au cours d'une dilution, il y a conservation de la quantité de matière:

$$C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$$

d'où  $V_1 = \frac{C_2 \times V_2}{C_1}$

avec  $\begin{cases} C_2 = \dots \\ V_2 = \dots \text{ mL} \\ C_1 = \dots \end{cases}$

donc  $V_1 = \frac{\dots \times \dots}{\dots}$

$V_1 = \dots \text{ mL}$

$$F = \frac{C_1}{C_2} = \frac{V_2}{V_1}$$

d'où  $V_1 = \frac{C_2 \times V_2}{C_1} = \frac{V_2}{F}$

avec  $\begin{cases} C_2 = \dots \\ V_2 = \dots \text{ mL} \\ C_1 = \dots \end{cases}$

donc  $V_1 = \frac{\dots \times \dots}{\dots}$

$V_1 = \dots \text{ mL}$

Protocole:

- Prélever  $\dots \text{ mL}$  de solution avec une pipette jaugée de  $\dots \text{ mL}$
- Verser les  $\dots \text{ mL}$  de solution dans une fiole jaugée de  $\dots \text{ mL}$
- Remplir la fiole jaugée à moitié avec de l'eau distillée
- Agiter
- Compléter jusqu'au trait de jauge
- Homogénéiser