

• **Protocole de dilution à suivre :**

- ⇒ Placer la solution initiale  $S_0$  dans un bécher noté «mère»
- ⇒ Prélever à l'aide d'une pipette graduée 1,0 mL de cette solution et les verser dans une fiole jaugée de 20,0 mL.
- ⇒ Ajouter de l'eau au  $\frac{3}{4}$  et agiter puis compléter au trait de jauge.  
(Vous montrerez le prélèvement au professeur puis le niveau d'eau dans la fiole préparée)
- ⇒ Verser quelques mL de cette solution dans un tube à essai que vous noterez 4.
- ⇒ Rincer la fiole jaugée de 20,0mL et préparer la solution 3, à l'aide d'une pipette graduée.
- ⇒ Verser quelques mL de cette solution dans un tube à essai que vous noterez 3.
- ⇒ Faire de même pour les solutions 2 puis 1 :

| n° de la solution<br>(à écrire sur le bécher de<br>récupération) | Volume de la<br>solution mère<br>prélevé (en mL) | Volume de la solution<br>fille préparée (en mL) | Concentration molaire de la<br>solution fille préparée (mol.L <sup>-1</sup> ) |
|--|--|---|---|
| 1  | $V_{pm1} = 10,0$                                 | $V_{f1} = 20,0$                                 | $C_{f1} =$  |
| 2  | $V_{pm2} = 8,0$                                  | $V_{f2} = 20,0$                                 | $C_{f2} =$  |
| 3  | $V_{pm3} = 4,0$                                  | $V_{f3} = 20,0$                                 | $C_{f3} =$  |
| 4  | $V_{pm4} = 1,0$                                  | $V_{f4} = 20,0$                                 | $C_{f4} =$  |

7- Calculer les concentrations respectives des solutions filles, en détaillant votre calcul pour la première solution.  
Mettre 5,0mL de chaque solution dans un tube à essais.

• **Protocole de dilution à suivre :**

- ⇒ Placer la solution initiale  $S_0$  dans un bécher noté «mère»
- ⇒ Prélever à l'aide d'une pipette graduée 1,0 mL de cette solution et les verser dans une fiole jaugée de 20,0 mL.
- ⇒ Ajouter de l'eau au  $\frac{3}{4}$  et agiter puis compléter au trait de jauge.  
(Vous montrerez le prélèvement au professeur puis le niveau d'eau dans la fiole préparée)
- ⇒ Verser quelques mL de cette solution dans un tube à essai que vous noterez 4.
- ⇒ Rincer la fiole jaugée de 20,0mL et préparer la solution 3, à l'aide d'une pipette graduée.
- ⇒ Verser quelques mL de cette solution dans un tube à essai que vous noterez 3.
- ⇒ Faire de même pour les solutions 2 puis 1 :

| n° de la solution<br>(à écrire sur le bécher de<br>récupération) | Volume de la<br>solution mère<br>prélevé (en mL) | Volume de la solution<br>fille préparée (en mL) | Concentration molaire de la<br>solution fille préparée (mol.L <sup>-1</sup> ) |
|--|--|---|---|
| 1  | $V_{pm1} = 10,0$                                 | $V_{f1} = 20,0$                                 | $C_{f1} =$  |
| 2  | $V_{pm2} = 8,0$                                  | $V_{f2} = 20,0$                                 | $C_{f2} =$  |
| 3  | $V_{pm3} = 4,0$                                  | $V_{f3} = 20,0$                                 | $C_{f3} =$  |
| 4  | $V_{pm4} = 1,0$                                  | $V_{f4} = 20,0$                                 | $C_{f4} =$  |