

Compétences : Mettre en œuvre un dosage par conductimétrie.

## TP2 : Vérifier la composition d'un sérum physiologique

### Document 1 Sérum physiologique

Le sérum physiologique est une solution pharmaceutique stérile de chlorure de sodium utilisée pour nettoyer le nez, les yeux, etc...

Elle contient de l'eau et du chlorure de sodium. Le pourcentage en masse de chlorure de sodium est indiqué sur chaque flacon.

L'objectif est de vérifier que le sérum est à 0,9% en chlorure de sodium, c'est-à-dire que 100 g de sérum physiologique contient 0,9 g de chlorure de sodium.



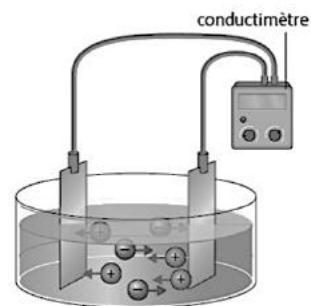
La masse molaire moléculaire du chlorure de sodium est de  $M = 58,5 \text{ g. mol}^{-1}$ .

La masse volumique du sérum physiologique est voisine de  $\rho = 1,0 \text{ g.mL}^{-1}$ .

### Document 2 La conductivité

La **conductivité  $\sigma$**  d'une solution est une grandeur qui représente la capacité de cette solution à conduire le courant électrique. Elle s'exprime en **siemens par mètre** ( $\text{S.m}^{-1}$ ) dans le système international.

Dans les solutions ioniques ou électrolytiques, le courant électrique résulte de la double migration des anions et des cations.



### Document 3 Conductimètre

On utilise un conductimètre déterminer la conductivité d'un électrolyte. Le conductimètre du lycée, mesure la conductivité d'une solution en  $\text{mS.cm}^{-1}$

Précautions d'usage :

- Il ne faut jamais plonger la sonde du conductimètre dans des solutions oxydantes (permanganate de potassium, hypochlorite de sodium...) et dans des solvants organiques.
- Il faut toujours rincer et essuyer la sonde dès qu'on la plonge dans une nouvelle solution.
- Ne pas laisser à l'air libre sans capuchon la sonde. Vous risquez de dérégler l'étalonnage de la sonde.
- Pour une conservation optimale, il est recommandé de **rincer systématiquement** la sonde à l'eau distillée **après utilisation**, de l'éteindre et de remettre son capuchon.



### Document 4 Produits et matériel à disposition

- Solution commerciale de sérum physiologique
- Conductimètre étalonné ;
- Pipettes jaugées : 1, 2, 5, 10, 20 mL
- Fioles jaugées de 50, 100, 200 mL

Une gamme étalon de solutions de chlorure de sodium de concentrations comprises entre 1,0 et 10  $\text{mmol.L}^{-1}$  : le matériel usuel de laboratoire.

**Analyser**

1. Quelles sont les espèces présentes dans une solution de sérum physiologique ?
2. Quelle est la concentration molaire pour chacun des ions si l'on se réfère à l'étiquette du sérum ? Cette valeur est-elle dans la gamme étalon préparée ?
3. Décrire le protocole pour préparer 50,0 mL d'une solution  $S_d$  de sérum physiologique dilué 25 fois. (Écrire juste le matériel « type + contenance » à utiliser)
4. Exprimer la conductivité d'une solution de chlorure de sodium en fonction de la concentration C de soluté apporté. Montrer que la conductivité de la solution est proportionnelle à C.

**Réaliser**

5. Pourquoi devons-nous mesurer la conductivité des solutions de la plus diluée à la plus concentrée ?
6. Pour chaque solution, déterminer la valeur de la conductivité (entre chaque mesure, rincer le conductimètre dans un bêcher d'eau distillée et l'essuyer), pour compléter le tableau ci-dessous.

C (mmol.L <sup>-1</sup> )	0	1,00	2,00	4,00	6,00	8,00	10,0
$\sigma$ (mS. cm <sup>-1</sup> )							

7. Tracer la courbe d'étalonnage à l'aide de Régessi.
8. Donner l'équation de la courbe obtenue et une estimation de l'intervalle de valeurs possibles du coefficient directeur de la droite d'étalonnage k sous la forme  $k \pm u(k)$ ,  $u(k)$  étant l'incertitude sur k.

À l'aide du matériel à votre disposition, préparer 50,0 mL de solution  $S_d$  de sérum physiologique dilué 25 fois

9. Mesurer la valeur de la conductivité de la solution  $S_d$  que vous avez préparée
10. En déduire la concentration molaire de la solution diluée  $C_{\text{diluée}}$  puis la concentration C du sérum physiologique.

**Valider**

Si la relation vérifiée par la concentration est de la forme  $\sigma = k \times c$ , l'incertitude sur la concentration est :

$$u(c) = c \times \sqrt{\left(\frac{u(\sigma)}{\sigma}\right)^2 + \left(\frac{u(k)}{k}\right)^2}$$

où  $u(\sigma)$  l'incertitude sur la conductivité est égale à  $u(\sigma) = \frac{2}{\sqrt{3}} \times 0,02 \text{ mS. cm}^{-1}$

et  $u(k)$  est l'incertitude indiquée par Régessi

11. Estimez les incertitudes de la mesure de concentration de la solution  $S_d$  et du sérum physiologique.
12. Calculer le z-score et conclure sur la conformité du résultat par rapport à la valeur indiquée par le fabricant.