

## DESSALEMENT DE L'EAU DE MER

En Europe, des usines de dessalement sont présentes sur les côtes de la mer Méditerranée où l'eau douce est rare, par exemple à Barcelone en Espagne.

On s'intéresse, dans cet exercice, à l'impact environnemental des saumures rejetées dans la mer par ces usines.

On appelle saumure la solution concentrée en composés ioniques obtenue à la fin du processus de dessalement, majoritairement du chlorure de sodium. Les courants marins de la mer Méditerranée sont en général faibles et ne permettent pas une dilution immédiate des saumures rejetées, ce qui peut perturber les écosystèmes marins.

La posidonie de Méditerranée (*Posidonia Oceanica*) est une plante aquatique qui forme de vastes herbiers entre la surface de l'eau et une profondeur de l'ordre de 40 m. Ces herbiers constituent l'écosystème majeur de Méditerranée et jouent un rôle important dans la protection des côtes contre l'érosion. De nombreux organismes, animaux et végétaux, trouvent protection et alimentation dans ces herbiers.

En Espagne, des études ont montré que la plante à fleur aquatique *Posidonia Oceanica* est très sensible aux variations du taux de salinité de ses habitats naturels.

Des effets notables sur sa vitalité ont été observés dès que la salinité atteint 37,4 g de sel par kilogramme d'eau de mer.



Usine de dessalement à Melbourne



*Posidonia Oceanica*

### Données :

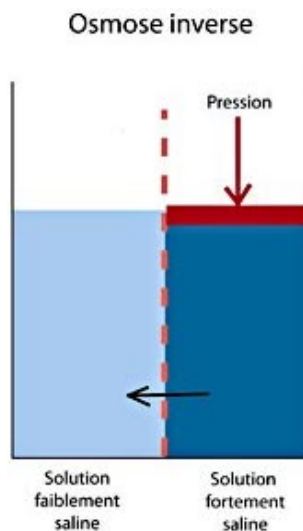
- Masses molaires atomiques :  $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  ;  $M(\text{Na}) = 23,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- Valeur moyenne de la masse volumique de l'eau de mer en Méditerranée :  $\rho = 1027 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$
- Osmose inverse : voir **document 1** ci-dessous.

### DOCUMENT 1 : L'OSMOSE INVERSE

Dans la nature, l'osmose est un phénomène naturel, essentiel aux équilibres biologiques, qui consiste en la migration de l'eau vers les solutions les plus concentrées. Cet écoulement s'arrête naturellement lorsque le système a atteint l'équilibre.

L'osmose inverse est une technologie de séparation utilisée dans le procédé industriel de dessalement de l'eau de mer. Lorsque l'on applique une pression suffisante sur la solution la plus concentrée, le flux d'eau est alors dirigé en sens inverse, c'est-à-dire de la solution la plus concentrée vers la solution la moins concentrée.

Le schéma ci-contre illustre le principe, les pointillés représentant une membrane semi-perméable.



1. On appelle *salinité* la masse totale de sels dissous dans un kilogramme d'eau de mer. Pour simplifier, on considèrera qu'il s'agit uniquement de chlorure de sodium.

L'eau de mer de la Méditerranée a une salinité naturelle moyenne de  $35,6 \text{ g} \cdot \text{kg}^{-1}$ .

Déterminer, parmi les valeurs suivantes, celle qui est égale à la concentration molaire moyenne en ions chlorure dans l'eau de mer :  $0,609 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  ;  $0,687 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  ;  $0,625 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  ;  $0,592 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

2. Expliquer en quoi la technique de dessalement de l'eau de mer par osmose inverse est génératrice de saumures.
3. On envisage de mélanger  $1,0 \text{ L}$  d'une saumure obtenue en fin de processus de dessalement avec  $200 \text{ L}$  d'eau de mer avant de rejeter le mélange ainsi obtenu en Méditerranée. Cette saumure est analysée par conductimétrie, comme explicité ci-dessous dans le **document 2**.

Ce rejet présente-t-il un danger pour les écosystèmes marins ?

### Remarque :

Le candidat est évalué sur sa capacité à analyser les documents, à mettre en œuvre une démarche de résolution de problème et à présenter ses résultats de manière adaptée. Toutes les prises d'initiatives et toutes les tentatives de résolution, même partielles, seront valorisées.

#### DOCUMENT 2 : DOSAGE DES IONS CHLORURE PRÉSENTS DANS LA SAUMURE EN FIN DE PROCESSUS DE DESSELEMENT

Équation de la réaction support du titrage :  $\text{Cl}^{-}(\text{aq}) + \text{Ag}^{+}(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgCl}(\text{s})$

Protocole opératoire :

- Diluer 500 fois la saumure pour obtenir une solution S.
- Introduire un volume  $V_1 = 10,00 \text{ mL}$  de la solution S dans un becher.
- Mettre en place une sonde de conductimétrie dans le becher en ajoutant de l'eau distillée de manière à immerger la sonde.
- Remplir une burette graduée avec une solution de nitrate d'argent de concentration molaire  $c_2$  en ions  $\text{Ag}^{+}$  égale à  $2,00 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .
- Verser progressivement la solution de nitrate d'argent dans le becher et relever les valeurs de la conductivité du milieu réactionnel après chaque ajout.

L'évolution de la conductivité  $\sigma$  du milieu réactionnel en fonction du volume  $V_2$  de la solution de nitrate d'argent ajoutée, dans le cas de la saumure obtenue en fin de processus de dessalement, est donnée par la courbe ci-dessous.

