CORRIGE DS n°2 Matériaux - 1h TSspé

A. Séparation membranaire des ions chrome (VI)

1. Microfiltration : technique de filtration grâce à une membrane qui ne laisse pas passer les objets de taille micrométrique (bactéries, virus...).

Osmose inverse: technique de filtration qui permet de filtrer des objets de tailles nanométriques comme des ions (sels métalliques...).

- 2. Le taux de rétention R varie de 99,8 à 85 %, donc le taux d'ions Cr^{6+} qui reste après être passée dans à travers la membrane diminue lorsque la concentration initiale augmente. L'efficacité de la membrane est donc meilleure lorsque la concentration initiale en ions chrome (VI) est grande.
- 3. Si la concentration initiale en ions chrome (VI) est de 1000 mg/L (donnée du texte), la concentration restante après l'osmose inverse est encore de 150 mg/L, soit largement audessus des 0,1 mg/L fixé par la réglementation. L'osmose inverse ne permet donc pas de traiter convenablement les eaux usées de chromage.
- 4. Pour que ce procédé soit vraiment efficace, il faut que la concentration en ions chrome initiale ne dépasse pas 25 mg/L, alors le perméat ne contiendra que 0,1 mg/L d'ion chrome (VI), ce qui est juste acceptable d'après la législation.

B. Osmose inverse en étapes

- 1. Ce procédé consiste en une succession d'osmoses inverses afin de diminuer à chaque étape la concentration en ions chrome (VI) dans le perméat. Le rétentat qui n'est pas passé à travers la membrane est de nouveau filtré par osmose inverse.
- 2. L'intérêt est qu'à partir d'une concentration élevée en ions chrome (VI), on arrive finalement à une concentration inférieure à 0,1 mg/L, nécessaire pour rejeter les eaux dans l'environnement.
- 3. R = (1000 0,09)/1000 = 99,99 %
- 4. Ce procédé permet de répondre aux exigences environnementales puisque le taux final en ions chrome (VI) est inférieur à 0,1~mg/L.

Synthèse

La technique de séparation membranaire utilise des <u>membranes semi-perméables</u> (organiques ou minérales) pour <u>filtrer des solutions</u>. Selon la <u>taille des pores</u> constituants la membrane, les <u>capacités de filtration varient</u>. Les technologies s'étalent de la microfiltration jusqu'à <u>l'osmose inverse</u>, technique qui permet de filtrer des ions métalliques par exemple. Malgré un <u>coût élevé</u>, ces techniques sont particulièrement <u>fiables et efficaces</u> pour filtrer, dans l'industrie, les eaux usées. Le <u>traitement de l'eau</u> grâce à la séparation membranaire a également l'avantage de n'utiliser <u>aucun réactif chimique</u>, qui pourrait donner un goût ou une odeur désagréable.