

Activité documentaire

Les marais salants



Document 1 : Concentration maximale

Peut-on dissoudre une quantité infinie de soluté dans un solvant ? Réponse : non ! Par exemple, **il n'est pas possible de dissoudre plus de 360 grammes de sel dans 1 litre d'eau**. Le sel en trop resterait sous forme de poudre solide à l'intérieur du liquide.

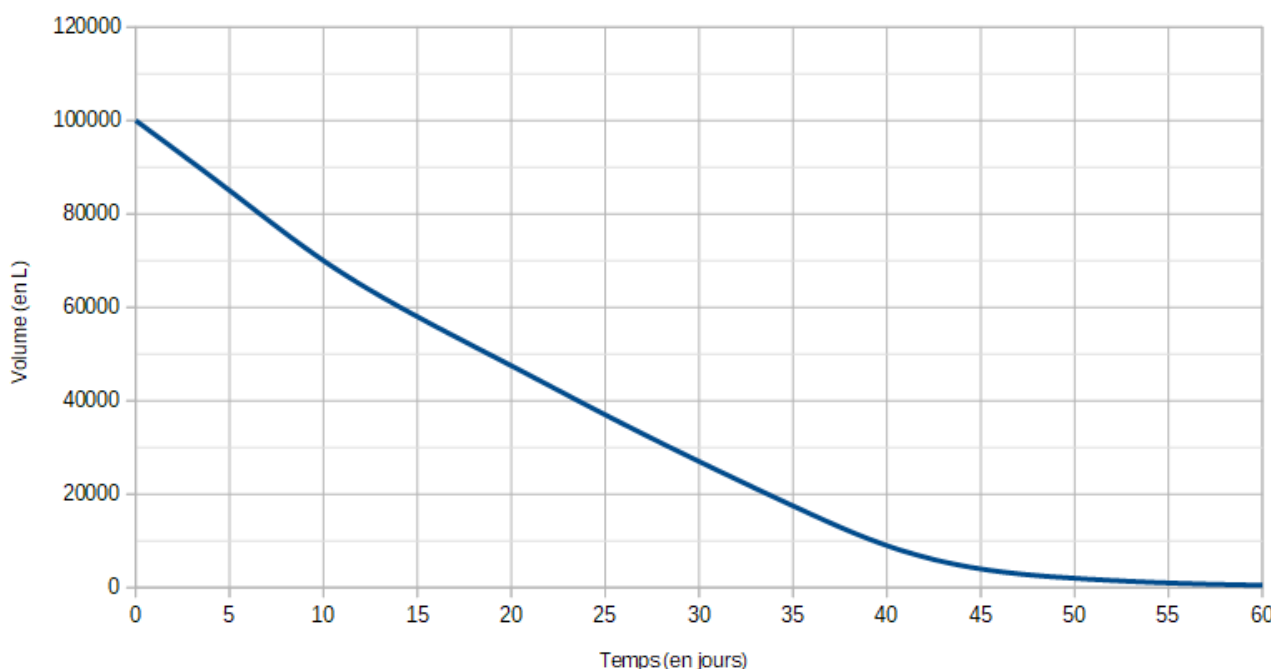


Document 2 : Principe des marais salants

Dans les marais salants, les paludiers utilisent le phénomène de concentration maximale d'un soluté pour récupérer le sel de la mer. **L'eau de mer a initialement une concentration en masse de sel de 40g/L**. Dans les marais salants, elle subit un phénomène d'évaporation : sous l'action du soleil et du vent, les molécules d'eau quittent l'eau de mer, donc le volume de celle-ci baisse lentement. La concentration du sel augmente donc, petit-à-petit : quand cette concentration atteint la concentration maximale, alors le sel commence à précipiter sous forme solide : on peut alors le récolter.

Tu es un(e) paludier/paludière (une personne travaillant dans un marais salant pour récolter le sel de mer). Ton exploitation a un réservoir contenant 100 000 litres d'eau de mer. Celle-ci s'évapore lentement : le volume d'eau de mer baisse, en suivant le graphique ci-dessous.

Volume d'eau de mer dans le réservoir en fonction du temps



Question

Dans combien de jours vas-tu pouvoir récupérer du sel ?

En cas de besoin, tu peux scanner ces codes pour obtenir des indices sous forme de questions plus simples. Il vaut mieux les suivre dans l'ordre.

Aide 1	Aide 2	Aide 3	Aide 4
			

Bonus :

