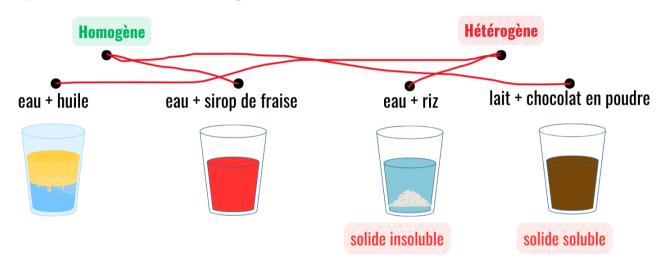
CORRECTION

RESTITUTION DES CONNAISSANCES

1. Écris la définition d'un mélange :

Un mélange est une association de plusieurs éléments de la matière, avec deux liquides ou un liquide et un solide.

- 2. Réalise les consignes suivantes :
- a. Relie chaque mélange au type correspondant.
- b. Indique sous les derniers mélanges si le solide est soluble ou insoluble.



- 3. Édith a réalisé une expérience. Observe-la, puis réponds aux questions :
- a. Coche la bonne réponse :

Le solide plongé dans l'eau est : □ le bécher.

☐ le sucre. ☐ le sel.

L'expérience réalisée par Édith est une : □ dilution. □ évaporation. ☑ dissolution.

Dans l'étape 3, le solide : ⊠ s'est dissous. ☐ a disparu. ☐ s'est évaporé.

- b. Indique la masse qui devrait s'afficher sur la balance de l'étape 3 : 406 g.
- c. Nomme la loi scientifique mise en évidence par cette expérience ? C'est la loi de conservation de la masse. (« Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme! »)
- d. Entoure la bonne réponse : D'après cette expérience, le sucre est : soluble insoluble.

Document 1: Les marais salants

4. Lis le document suivant puis réponds aux questions :

Rachel est paludière dans les marais salants de Camargue, elle nous explique son métier :



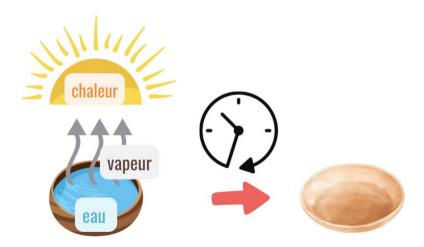
"Pour obtenir **le sel marin** que vous aimez utiliser en cuisine, nous guidons d'abord l'eau de mer à travers plusieurs bassins, jusqu'aux tables salantes : de larges bassins peu profonds où le sel peut se former.

C'est là que le **Soleil et le vent** interviennent : **l'eau s'évapore**, laissant le sel se cristalliser. Je n'ai plus qu'à le récolter ! Comme il fait plus chaud ici, dans le sud de la France, **l'évaporation** est souvent bien plus rapide que dans les marais de Guérande !"



- a. Sur la carte, surligne le nom de la zone concernée où travaille Rachel.
- b. Entoure l'étendue d'eau utilisée sur son lieu de travail : Océan Atlantique Mer Méditerranée
- c. Numérote dans le bon ordre les étapes de fabrication du sel marin :
- 4 Cristallisation du sel et récolte
- 1 Pompage de l'eau dans des bassins
- 3 Évaporation de l'eau
- 2 Circulation de l'eau vers des tables salantes
- d. Décris en quelques mots ce qu'est l'évaporation, puis réalise un dessin de ce phénomène :

L'évaporation est un phénomène naturel qui transforme lentement l'eau liquide en vapeur, grâce à la chaleur ambiante.



e. Nomme les 2 éléments naturels qui favorisent ce phénomène :

Les deux évènements qui favorisent ce phénomène sont le soleil et le vent.

f. Explique pourquoi l'évaporation est-elle plus rapide en Camargue qu'à Guérande :

L'évaporation est plus rapide en Camargue car il fait plus chaud. La chaleur participant à l'évaporation, plus il fait chaud, plus le phénomène est rapide.



Ce document PDF gratuit à imprimer est issu de la page :

• Evaluations CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie - PDF à imprimer

Le lien ci-dessous vous permet de télécharger cette évaluation avec un énoncé vierge

• Les mélanges : Dissolution et évaporation – Cm1 – Evaluation – Edith Eprouvette

Les évaluations des catégories suivantes pourraient également vous intéresser :

• Evaluations CM1 Sciences : Matière et énergie La matière - PDF à imprimer

Besoin d'approfondir en : CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie

- Leçons CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie
- Exercices CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie
- Vidéos pédagogiques CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie
- Séquence / Fiche de prep CM1 Sciences : Matière et énergie L'énergie