



Les mélanges

Evaluation



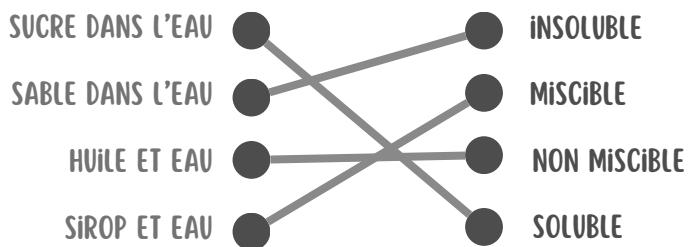
NOM

DATE



RÉPONDS AUX QUESTiONS SUIVANTES, EN T'APPUYANT SUR LES LEÇONS QUE TU AS APPRiSES.

QUESTION 1 : RELiE CHAQUE SITUATION AU BON MOT



QUESTION 2 : QU'EST-CE QUE L'ÉVAPORATION PERMET DE RÉCUPÉRER DANS UN MÉLANGE D'EAU SALÉE ?

RÉPONSE : LE SEL (LES CRISTAUX DE SEL)

QUESTION 3 : COCHE LA BONNE RÉPONSE

RÉPONSE : DANS UN MÉLANGE HÉTÉROGÈNE, LES CONSTITUANTS SONT VISIBLES

VRAI FAUX

LE SEL PEUT ÊTRE RÉCUPÉRÉ EN CHAUFFANT DE L'EAU SALÉE.

VRAI FAUX

QUESTION 4 : JE DISSOUS 55 GRAMMES DE SEL DANS 100 GRAMMES D'EAU, QUELLE EST LA MASSE DE CETTE EAU SALÉE?

RÉPONSE : AU MOiNS 200 GRAMMES

ÇA DÉPEND DE LA BALANCE

155 GRAMMES, BIEN SÛR !

100 GRAMMES CAR LE SEL EST DISSOUT DANS L'EAU



VOICI UNE CASSEROLE D'EAU QUE L'ON FAIT CHAUFFER. AU BOUT DE 10 MINUTES, LE NIVEAU DE L'EAU A BAISSE.



QUESTION 4 : EXPLIQUE POURQUOI LE NIVEAU DE L'EAU A BAISSE

RÉPONSE : LE NIVEAU DE L'EAU BAISSE PARCE QUE, SOUS L'EFFET DE LA CHALEUR, L'EAU SE TRANSFORME EN VAPEUR. QUAND L'EAU CHAUFFE, UNE PARTIE DE L'EAU LIQUIDE S'ÉVAPORE ET DEVIENT UN GAZ INVISIBLE. CETTE VAPEUR D'EAU S'ÉCHAPPE DANS L'AIR, CE QUI FAIT DIMINUER LA QUANTITÉ D'EAU RESTANTE DANS LA CASSEROLE.

QUESTION 5 : CITE DEUX TECHNIQUES QUI PERMETTENT DE SÉPARER LES ÉLÉMENTS D'UN MÉLANGE HÉTÉROGÈNE.

RÉPONSE : LE FILTRAGE
LA DÉCANTATION
LE TAMISAGE

QUESTION 6 : DESSINE UNE FAÇON DE SÉPARER LE RIZ NON CUIT DE L'EAU

