



# Les mélanges

## Evaluation



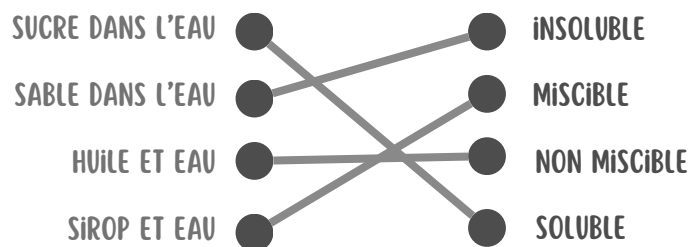
NOM



DATE

RÉPONDs AUX QUESTIONS SUIVANTES, EN T'APPUYANT SUR LES LEÇONS QUE TU AS APPRIS.

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 BAISSÉ.



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

**RÉPONSE :** LE NIVEAU DE L'EAU BAISSÉ 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 FACON DE SÉPARER LE RIZ NON CUIT DE L'EAU

