



CH2-1 ACTIVITE UN CADEAU POUR ISABELLE

Edward achète à sa sœur Isabelle un sèche-cheveux pour ses 16 ans. Sur la boîte se trouve l'indication suivante :



Expliquer à Edward pourquoi il ne faut pas utiliser de sèche-cheveux dans le bain particulièrement lorsqu'on y a mis des sels de bain (constitués d'ions) ?

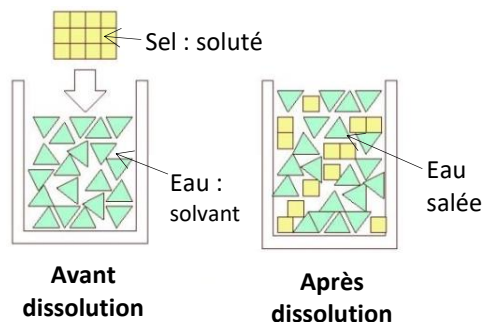
On utilisera des expériences pour justifier la réponse.

Le compte-rendu se fera sous forme d'une vidéo.

POUR VOUS AIDER :

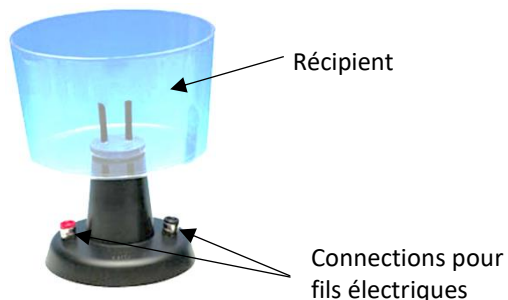
DOCUMENT 1 : Une solution aqueuse
Une solution aqueuse est une solution dans laquelle le solvant est l'eau.

Ex : Eau salée (sel en solution aqueuse) : sel dissout dans de l'eau.



DOCUMENT 2 : Une tulipe

Matériel de physique/chimie utilisé pour tester la conduction des solutions.



Conseil d'utilisation :

Penser à rincer et essuyer la tulipe entre chaque utilisation afin de ne pas mélanger les solutions.

DOCUMENT 3 : Quelques solutions mises à disposition

Solution aqueuse	Eau distillée	Eau du robinet	Solution de sulfate de cuivre	Eau sucrée	Eau salée
Formule chimique	H_2O	$H_2O, Na^+, Cl^-, Ca^{2+}, \dots$	H_2O, Cu^{2+}, SO_4^{2-}	$H_2O, C_6H_{12}O_6$	H_2O, Na^+, Cl^-

Remarque : Les espèces chimiques qui portent des (+) et des (-) sont appelées « ions ». H_2O et $C_6H_{12}O_6$ sont appelées « molécules ». Ce sont des entités électriquement neutres.



Date :

Organisation et transformation de la matière

HYPOTHESE :

EXPERIENCE :

OBSERVATIONS/RESULTATS :

CONCLUSION :
