

Nos expériences avec les 3 états de la matière :

liquide - solide - gaz

L'eau se solidifie :

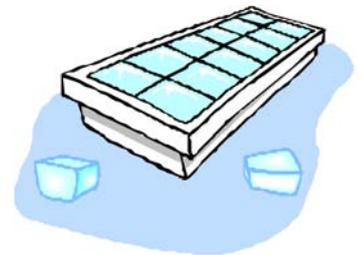
Remplis un récipient pour glaçons avec de l'eau.
Place-le d'abord pendant 1 heure dans le réfrigérateur.
Que se passe-t-il ?

L'eau devient froide mais ne gèle pas encore.

Maintenant tu places ce récipient pendant 1 heure dans le congélateur. Que se passe-t-il ?

Maintenant l'eau se transforme en glaçons car la température est en dessous de 0 °Celsius (point de congélation)

Tu mets les glaçons dans une pièce à température ambiante, la glace fond et l'eau devient à nouveau liquide.



L'eau s'évapore :



Verse dans 2 assiettes un peu d'eau, en mettant une quantité identique dans chaque assiette.
Place 1 assiette dans un endroit frais et l'autre assiette au soleil ou près d'un radiateur.
Attends env. 3 heures et inscris ce qui s'est passé pour les 2 assiettes.

Dans l'assiette au soleil/radiateur l'eau est (presque) évaporée. C'est dû à la chaleur du soleil/radiateur.

Sur l'autre assiette, il n'y a pas eu beaucoup de changements..

La vapeur d'eau redevient liquide :

Fais chauffer un peu d'eau dans une casserole (attention à la cuisinière chaude !). Pendant ce temps, tu refroidis le couvercle avec de l'eau froide et tu l'essuies. Dès que l'eau bouillonne (point d'ébullition = 100 °C), tu éteins la cuisinière et tu mets le couvercle sur la casserole. Après 15 minutes tu soulèves le couvercle. Que remarques-tu ?

Sur la face intérieure du couvercle se sont formées des gouttes d'eau. En raison du couvercle froid, la vapeur est condensée en gouttelettes.

