

Mission 1 : Replaces dans le tableau les exemples de forme pour chaque état de l'eau

Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Glace Neige Grêle Gelée blanche Verglas	Pluie Rosée Buée Brouillard Eau douce	



Pourquoi n'as-tu pas récolté d'eau à l'état gazeux ?

Je n'ai pas récolté d'eau à l'état gazeux car l'eau à l'état gazeux est invisible

Mission 2 : Que se passe-t-il au cours d'un changement d'état ?

Te voici maintenant dans la cuisine. Pour pouvoir étudier les changements d'état, tu dois en premier remplir le verre et la casserole d'eau, placer le verre dans le congélateur et la casserole sur la plaque chauffante et l'allumer.

Complète les phrases suivantes permettant de décrire ce qui se passe. ATTENTION à bien noter l'unité.

* Température ambiante de l'eau : $T_a = 13 \text{ }^\circ\text{C}$

Au niveau du congélateur :

* Température du congélateur : $T_g = -10 \text{ }^\circ\text{C}$

* A $T = 0 \text{ }^\circ\text{C}$, le verre contient un mélange de glace et d'eau à l'état liquide

* Lorsque $T < 0 \text{ }^\circ\text{C}$, l'eau est complètement à l'état solide

Ce changement d'état s'appelle la solidification

Au niveau de la plaque chauffante :

* A $T = 60\text{ }^{\circ}\text{C}$, il apparaît de petites bulles d'air (initialement dissout dans l'eau)

* Avant l'ébullition, à $T = 80\text{ }^{\circ}\text{C}$, il apparaît des petites bulles de vapeur d'eau.

* L'eau s'évapore à $T_e = 100\text{ }^{\circ}\text{C}$

Ce changement d'état s'appelle la vaporisation

Avant de quitter la cuisine, pense à compléter le schéma suivant :

