

1ST2S - Éléments de correction de l'activité : Les changements d'état physique de l'eau

Étudions afin de les retrouver, les deux changements d'état de l'eau : la fusion et la vaporisation.

Ouvrir *successivement* les deux animations et se conformer aux instructions apparaissant à l'écran (mise en œuvre de l'expérience, relevé de température et tracé des courbes de température θ en degré Celsius ($^{\circ}$ C) en fonction du temps t en minute) pour :

- **la fusion** de la glace pure :

https://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/cinquieme/chimie/fusion_glace_corps_pur.htm

Décrire les caractéristiques de la courbe de fusion de la glace pure.

La température augmente au cours de la fusion puis il existe un palier de température à 0° C pour lequel la température reste constante pendant un moment avant d'augmenter de nouveau.

- **la vaporisation** de l'eau pure :

https://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/cinquieme/chimie/vaporisation_eau_pure.htm

Décrire les caractéristiques de la courbe de vaporisation de l'eau pure.

La température augmente au cours de la vaporisation puis il existe un palier de température à 100° C pour lequel la température reste constante pendant un moment.