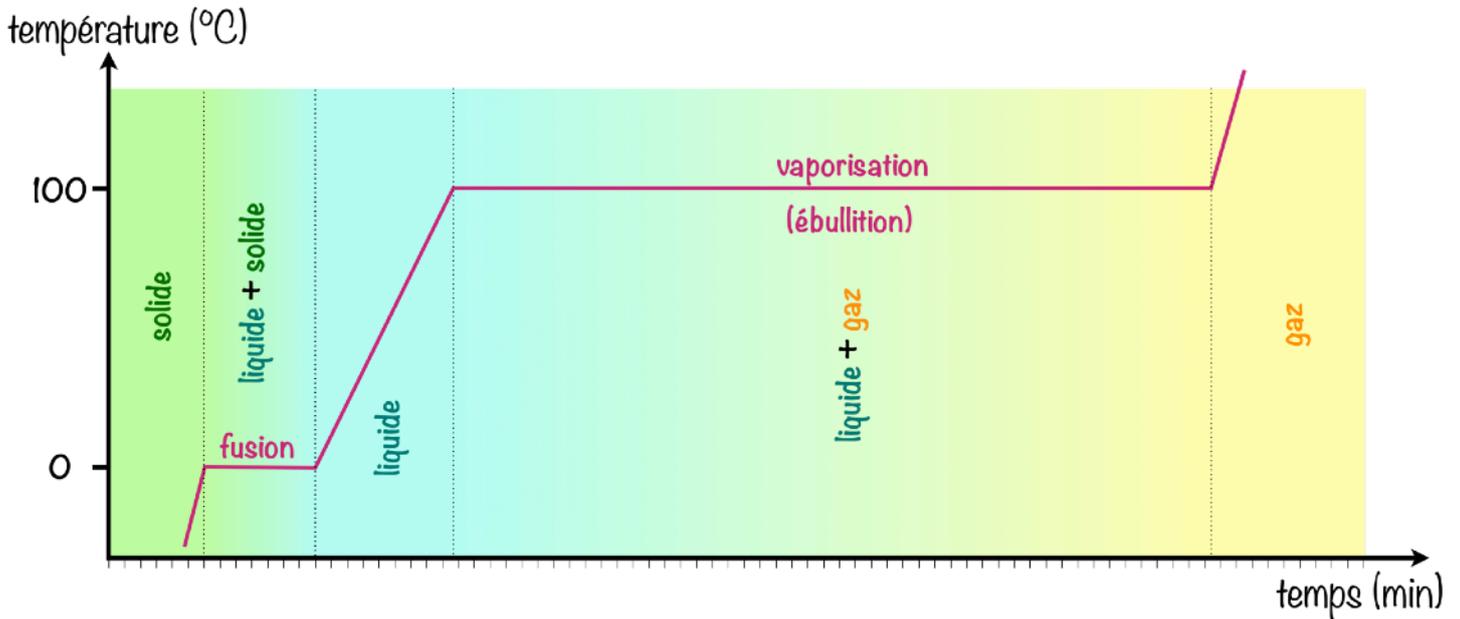
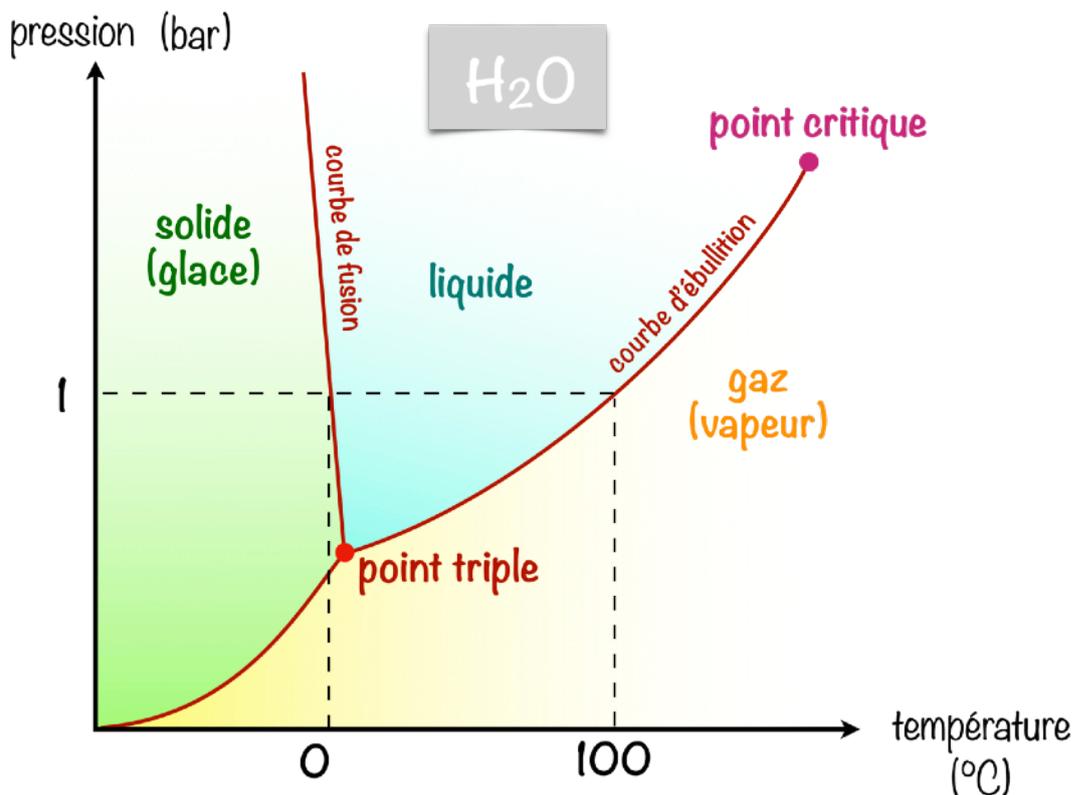


1 kg de glace est placé dans un four à micro-onde de 800 W. On enregistre l'évolution de la température de l'eau au cours du temps.



1. Combien de temps faut-il pour augmenter la température d'un litre d'eau liquide de 100°C ?
2. Combien d'énergie  $\Delta E$  apporte le micro-onde pendant cette durée ?
3. Quelle est la variation de l'énergie interne  $\Delta U$  de l'eau pendant cette transformation ?
4. Dans quel état physique l'eau est-elle le plus dure à réchauffer ?
5. Quel apport d'énergie est nécessaire à la fonte du kg de glace ?
6. Combien de fois l'énergie pour vaporiser le kg d'eau est-elle plus grande que pour le faire fondre ?

Diagramme (P,T) de l'eau



Détail

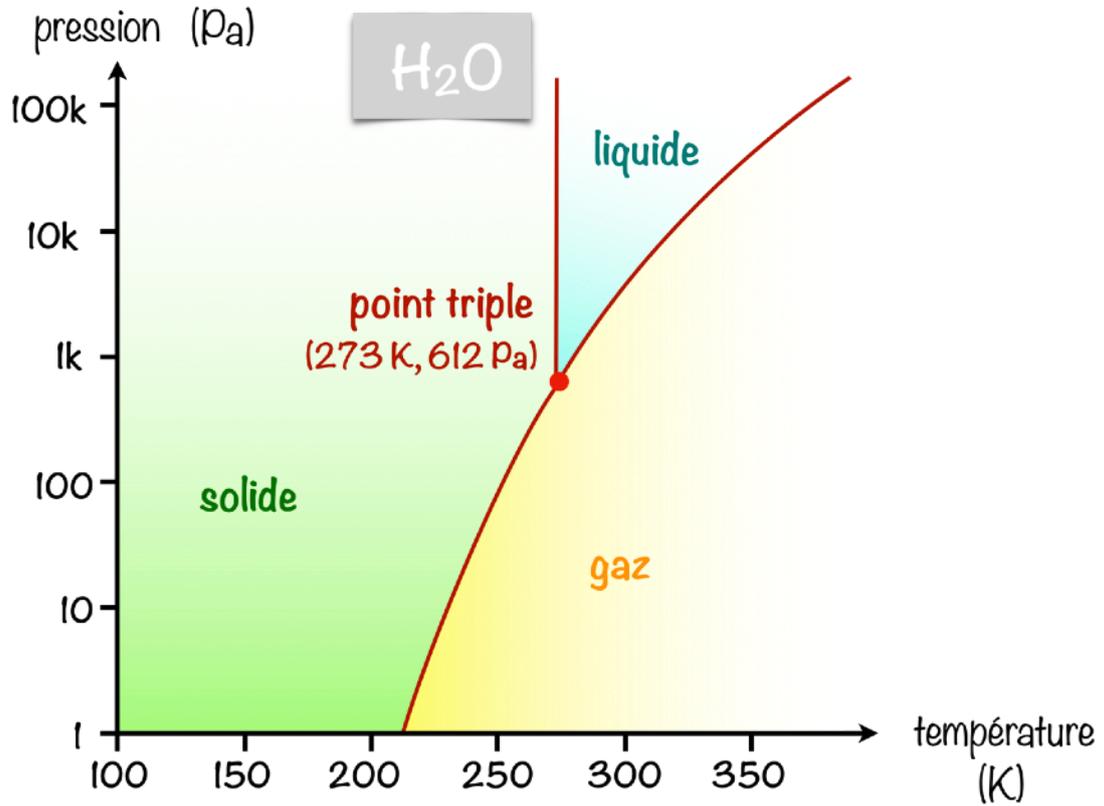


Diagramme (P,T) du dioxyde de carbone

