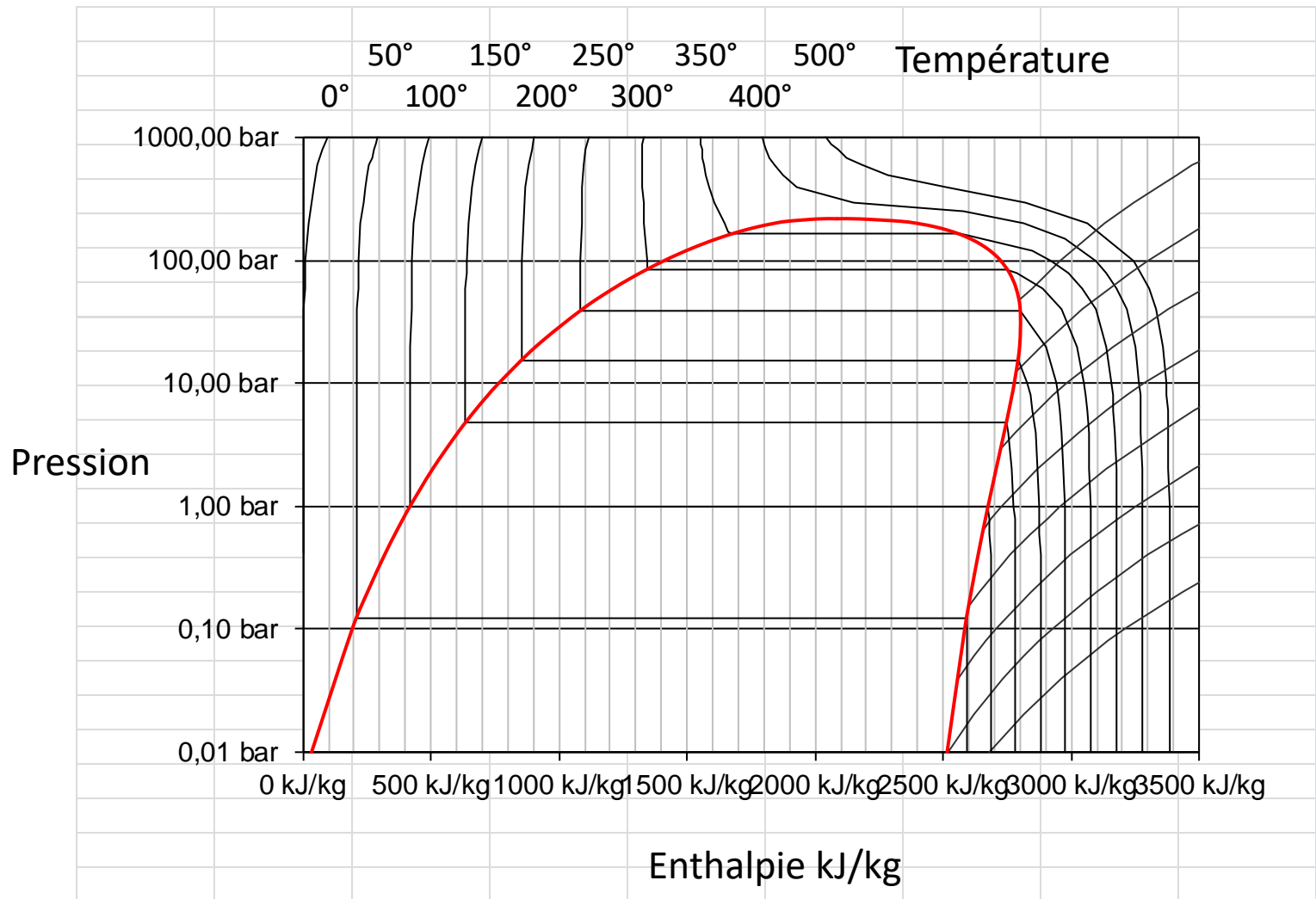
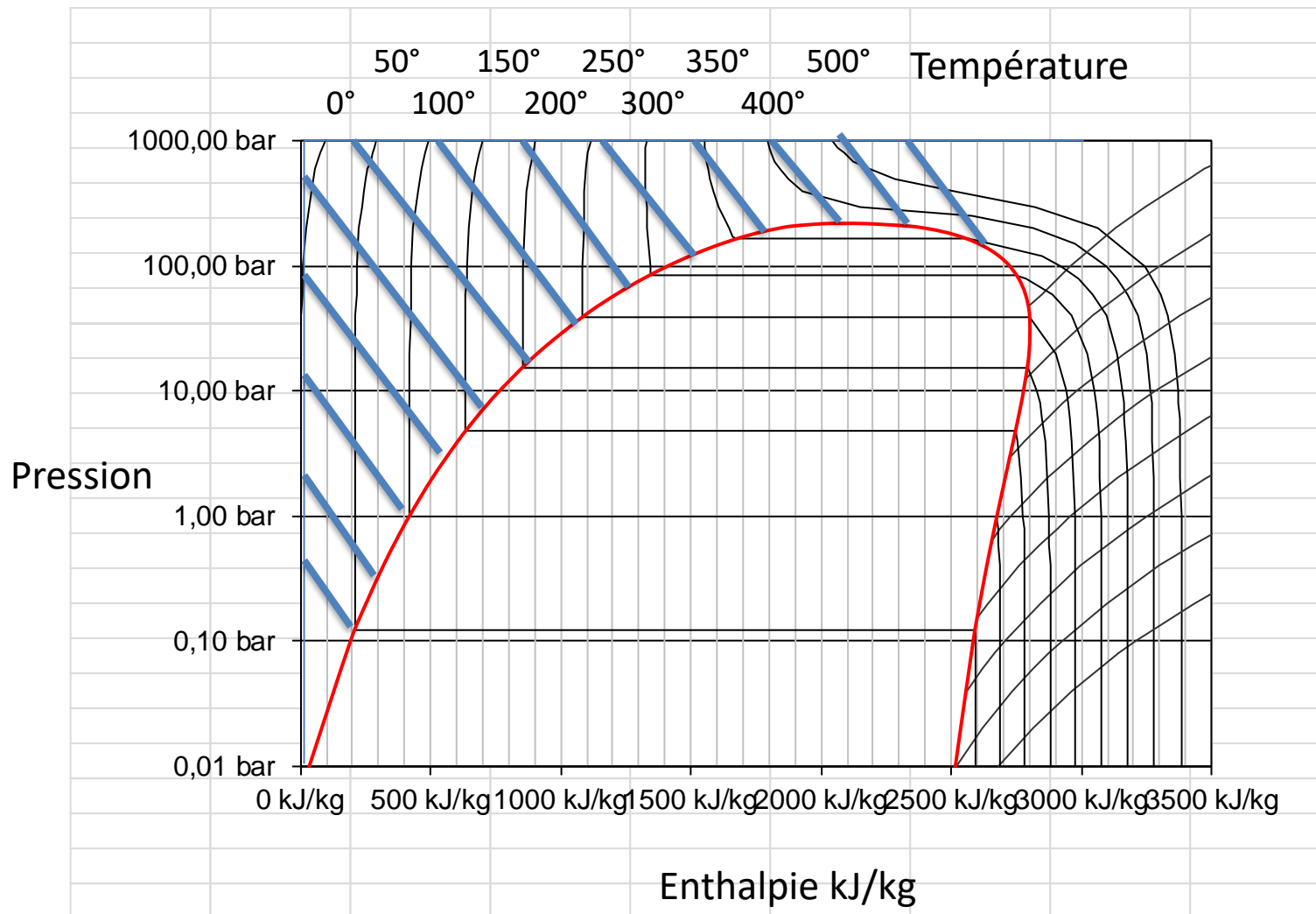
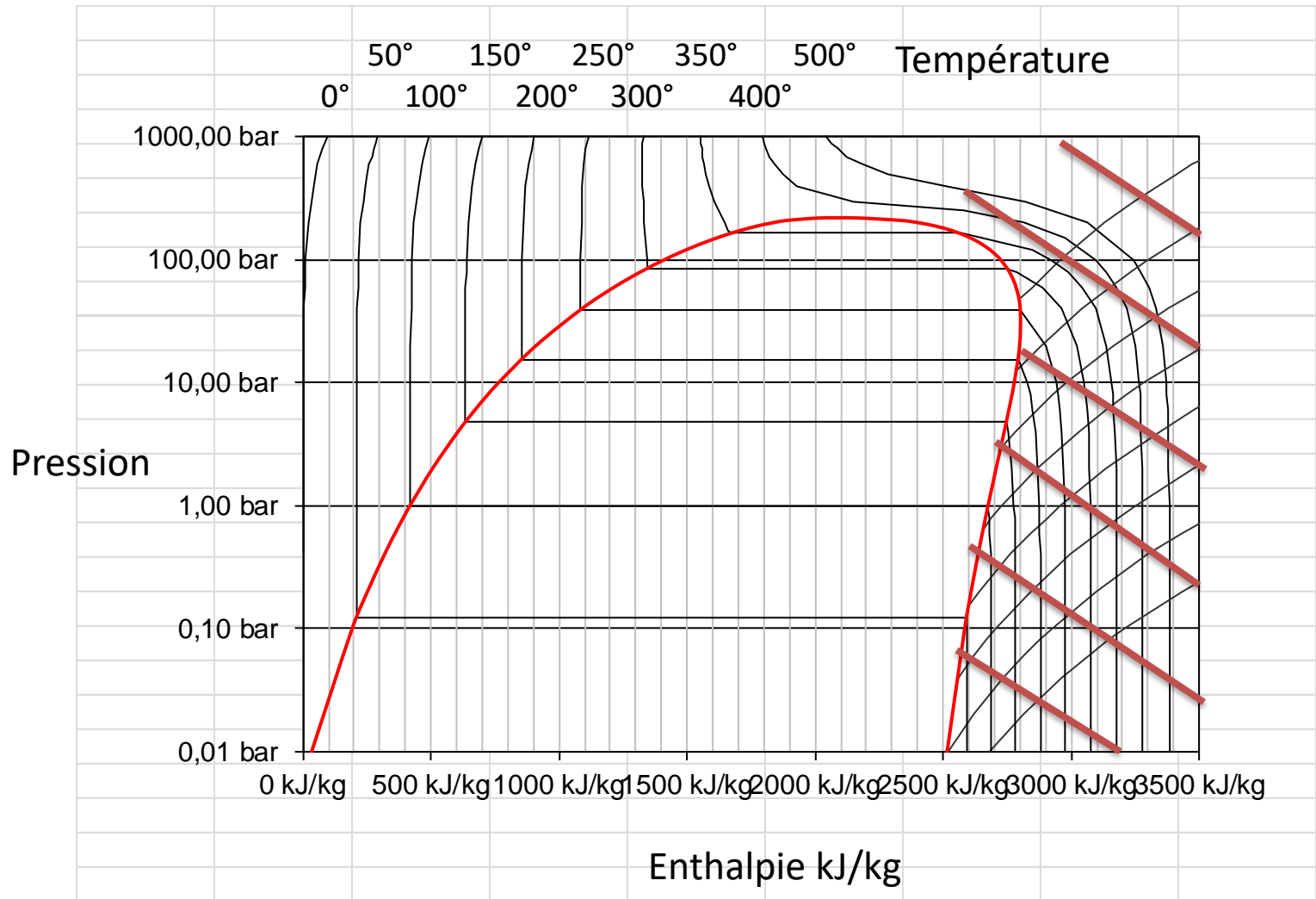


Diagramme de Mollier relatif à l'eau

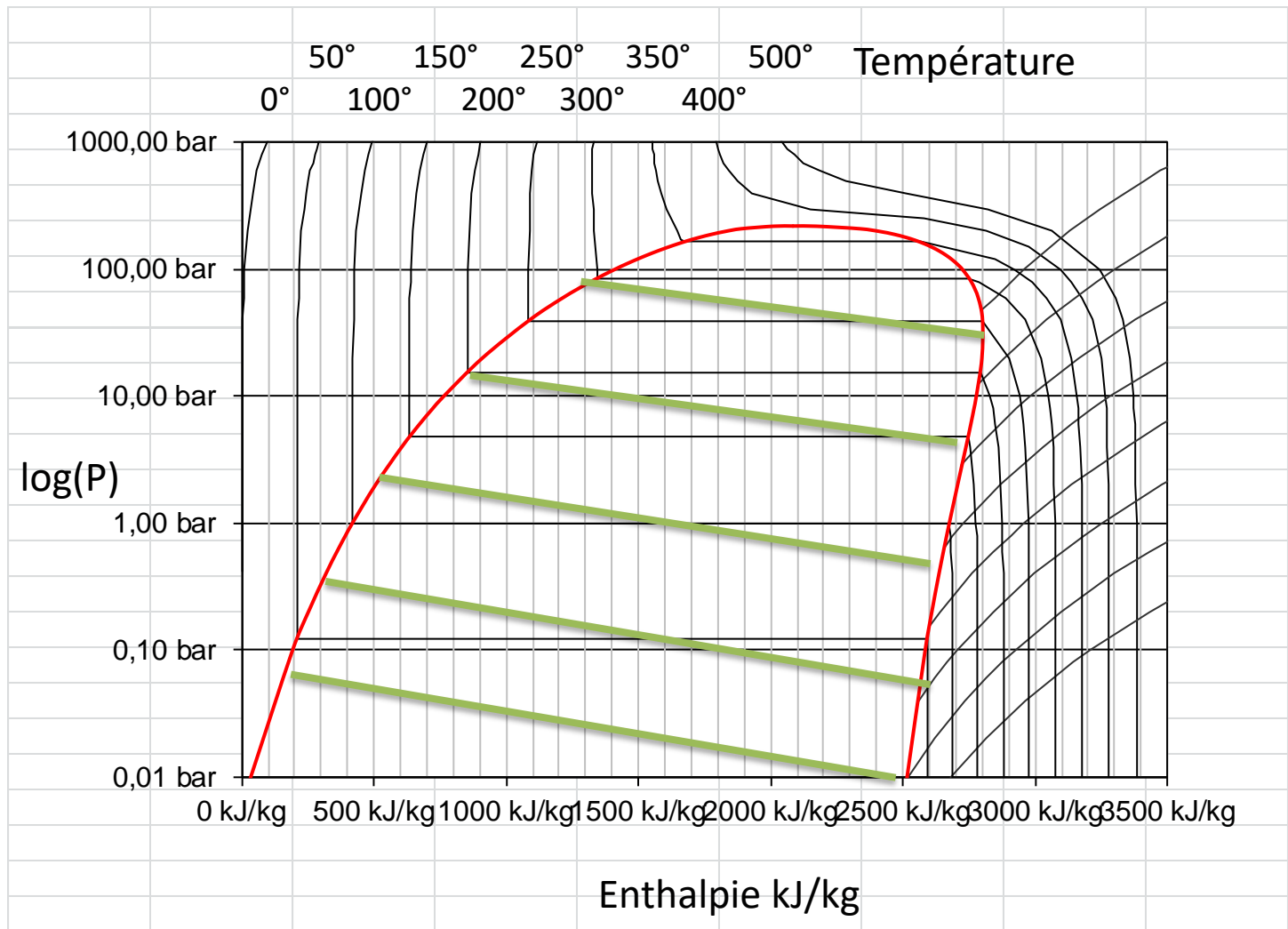




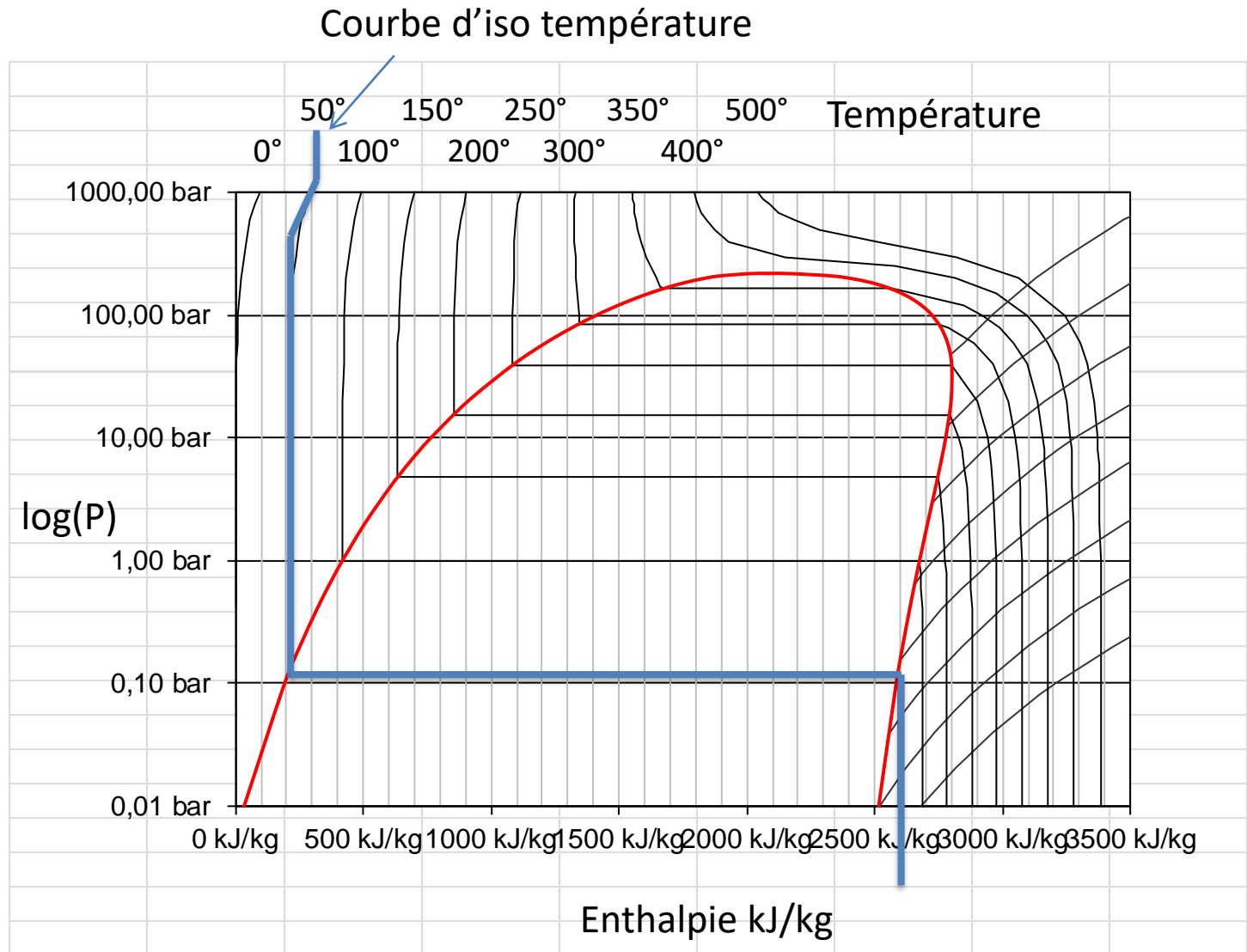
Zone en bleu: Eau à l'état liquide.



Zone en rouge: Eau à l'état gazeux.

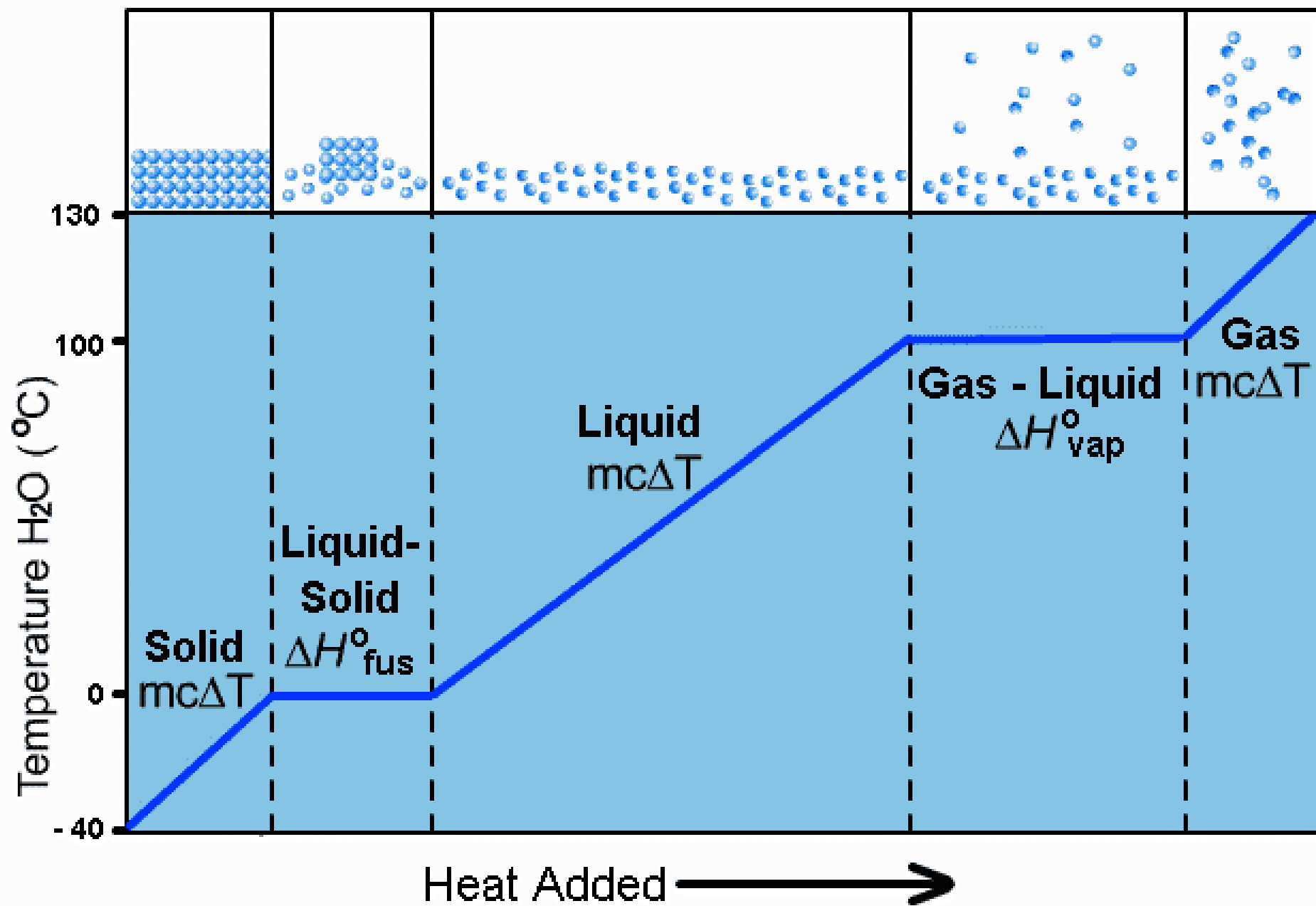


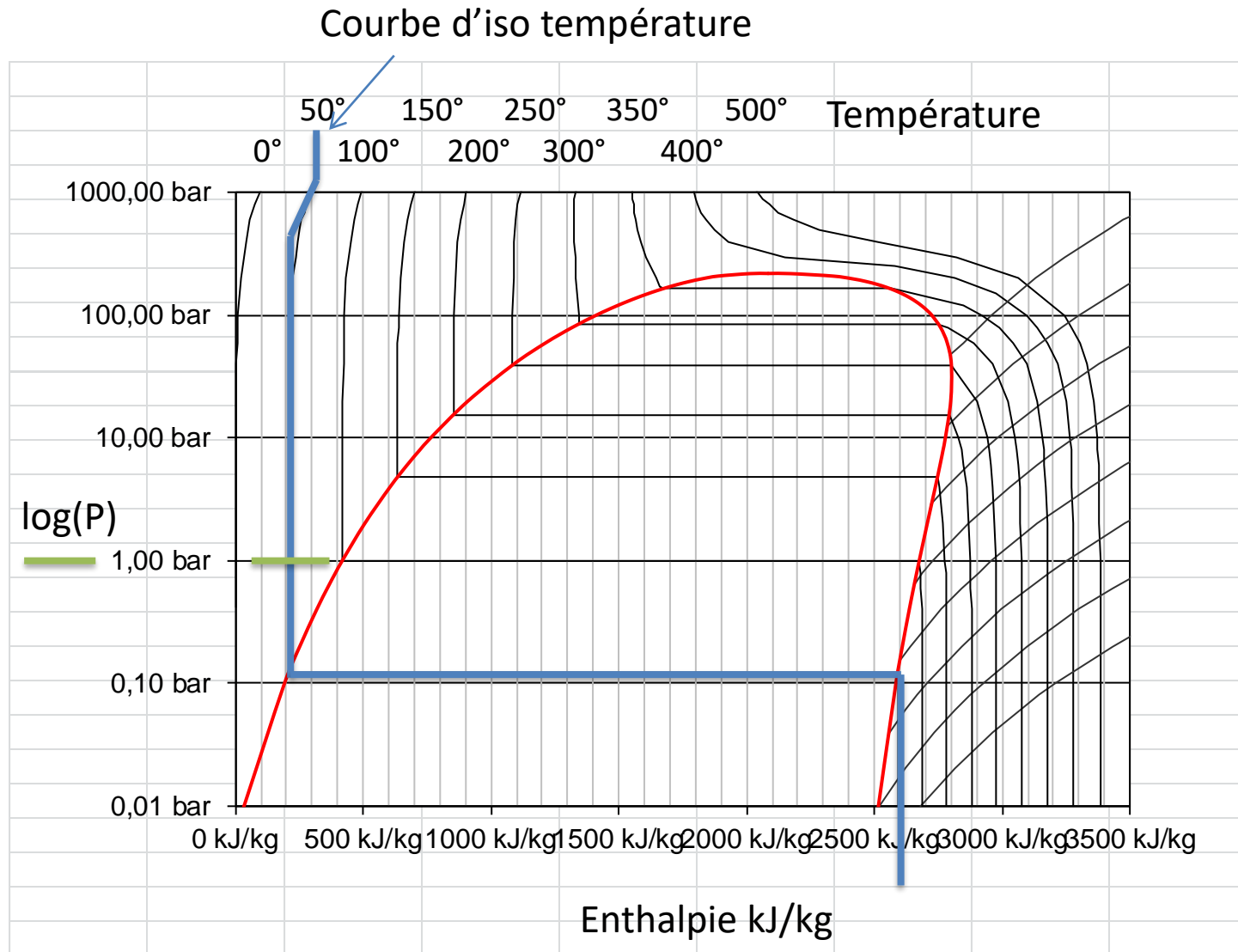
Zone en vert: Eau en état liquide + état gazeux.



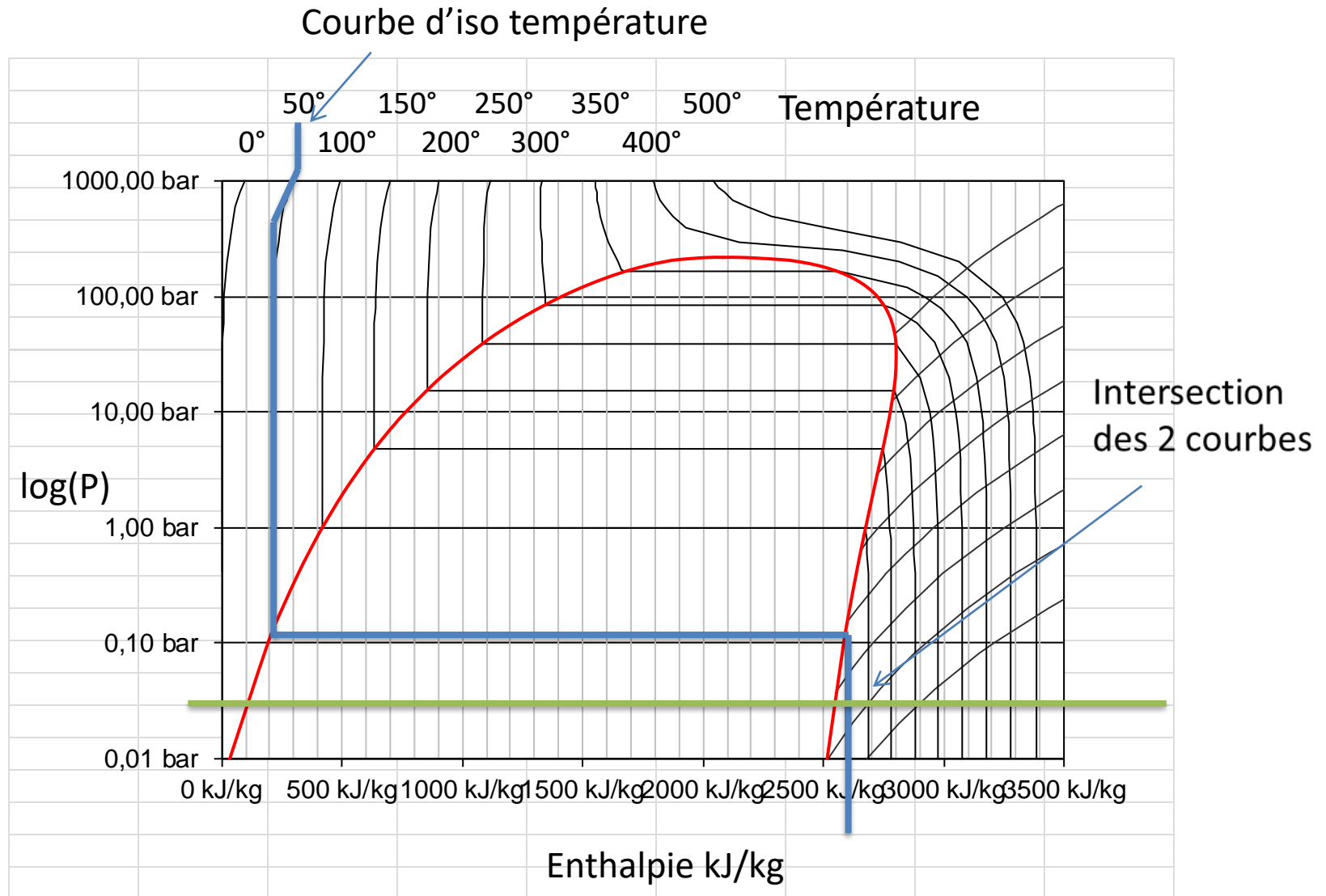
L'eau se trouve à l'intersection :

- de la courbe isotherme 50°, en bleu sur le graphique

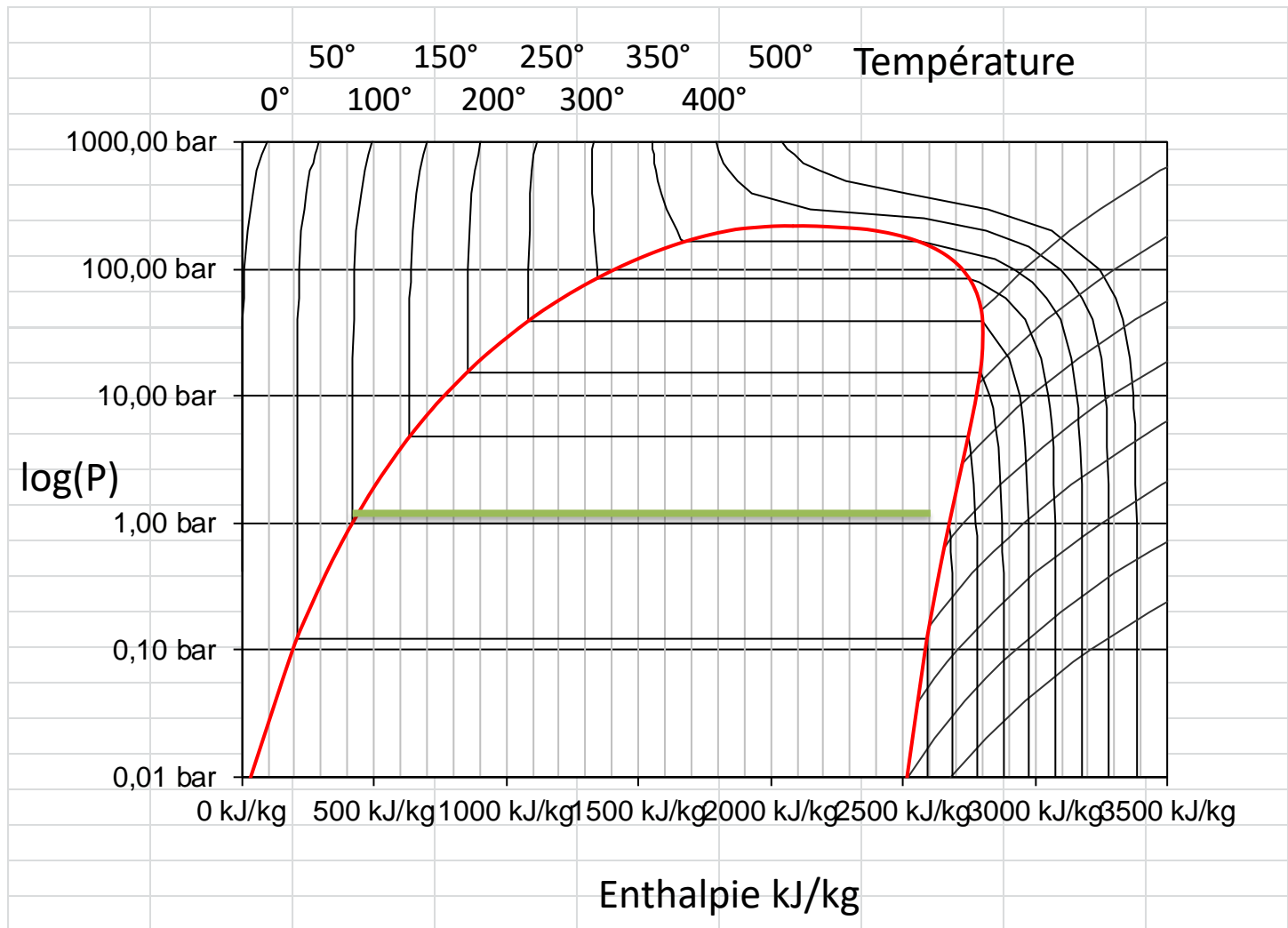




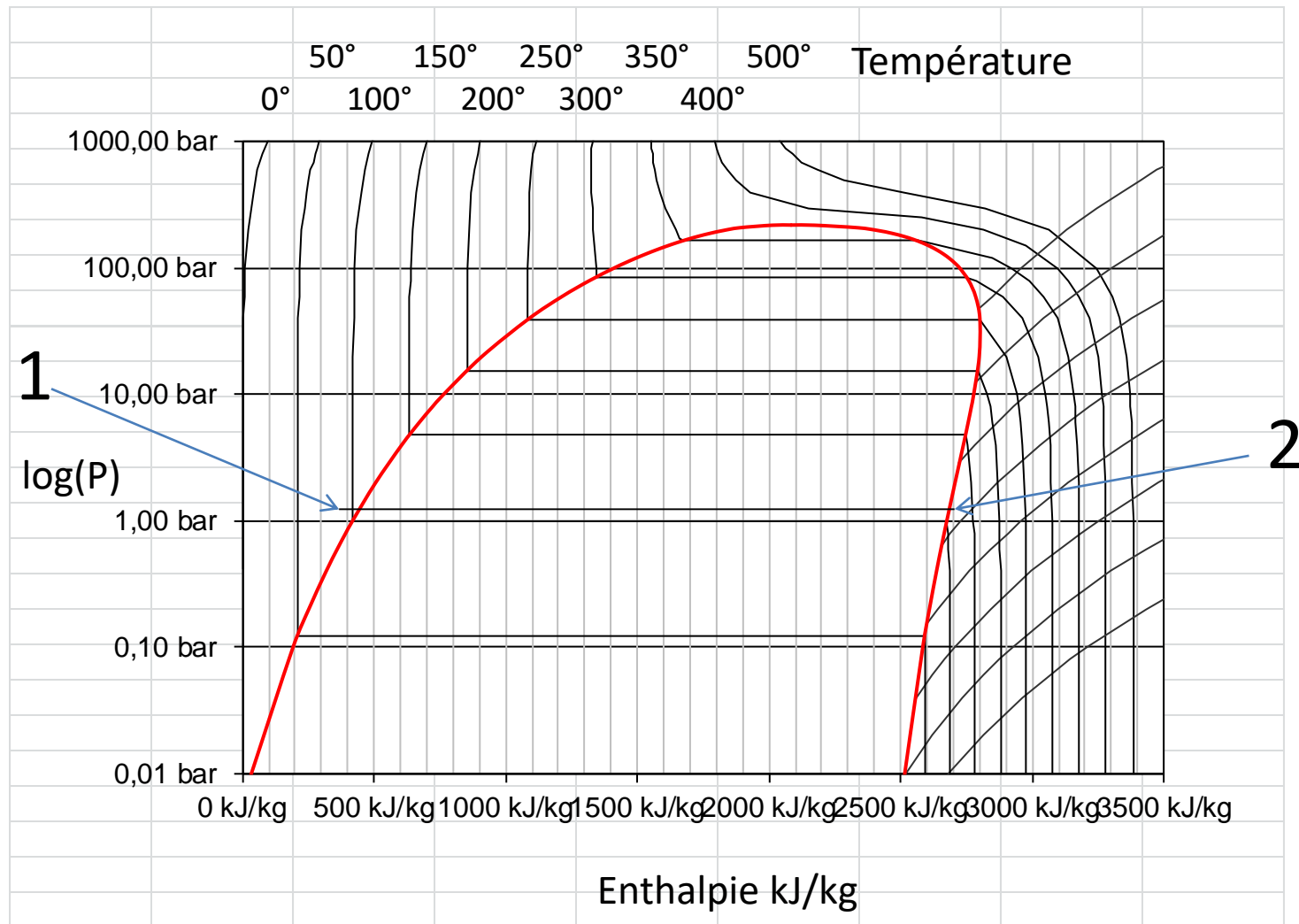
- et de la valeur 1 Bar sur l'axe de la pression, en vert sur le graphique.



Autre exemple : l'eau à 50° sous 0,05 Bar est à l'état gazeux

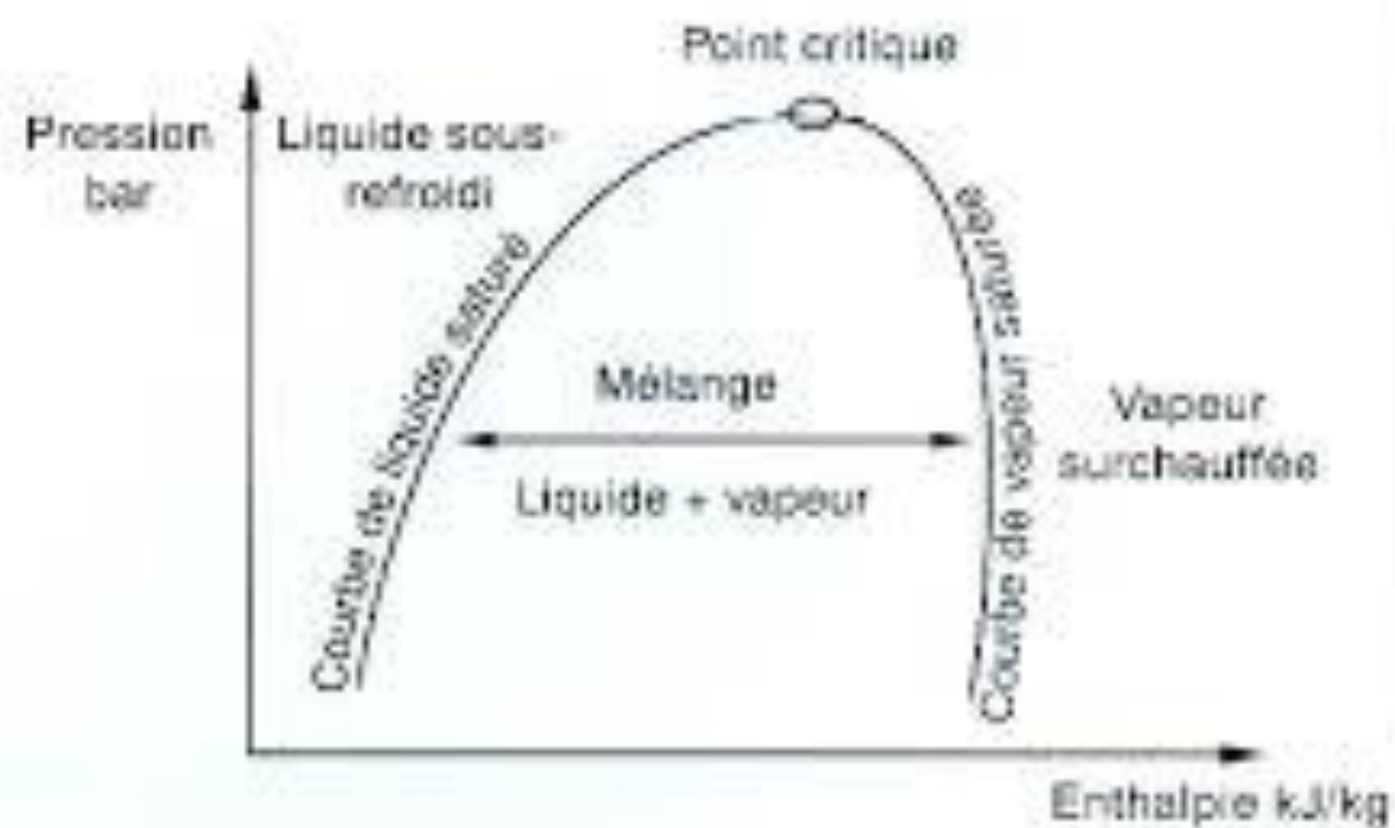


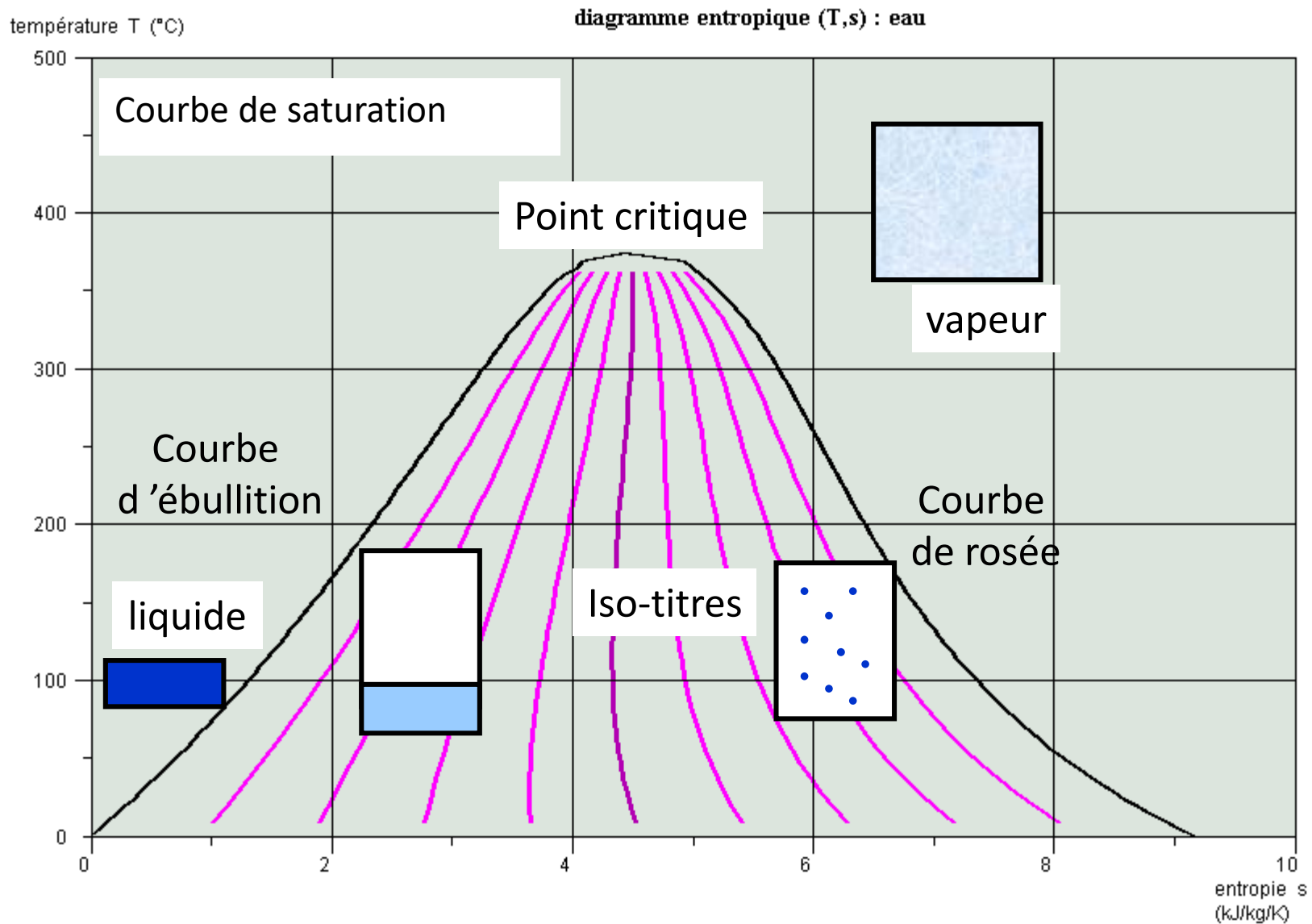
Elle est située dans la zone de vapeur saturante (liquide + vapeur)
Pour la situer plus précisément, entre en jeu l'Enthalpie.



Si l'eau vient d'atteindre les 100° elle est au point 1.

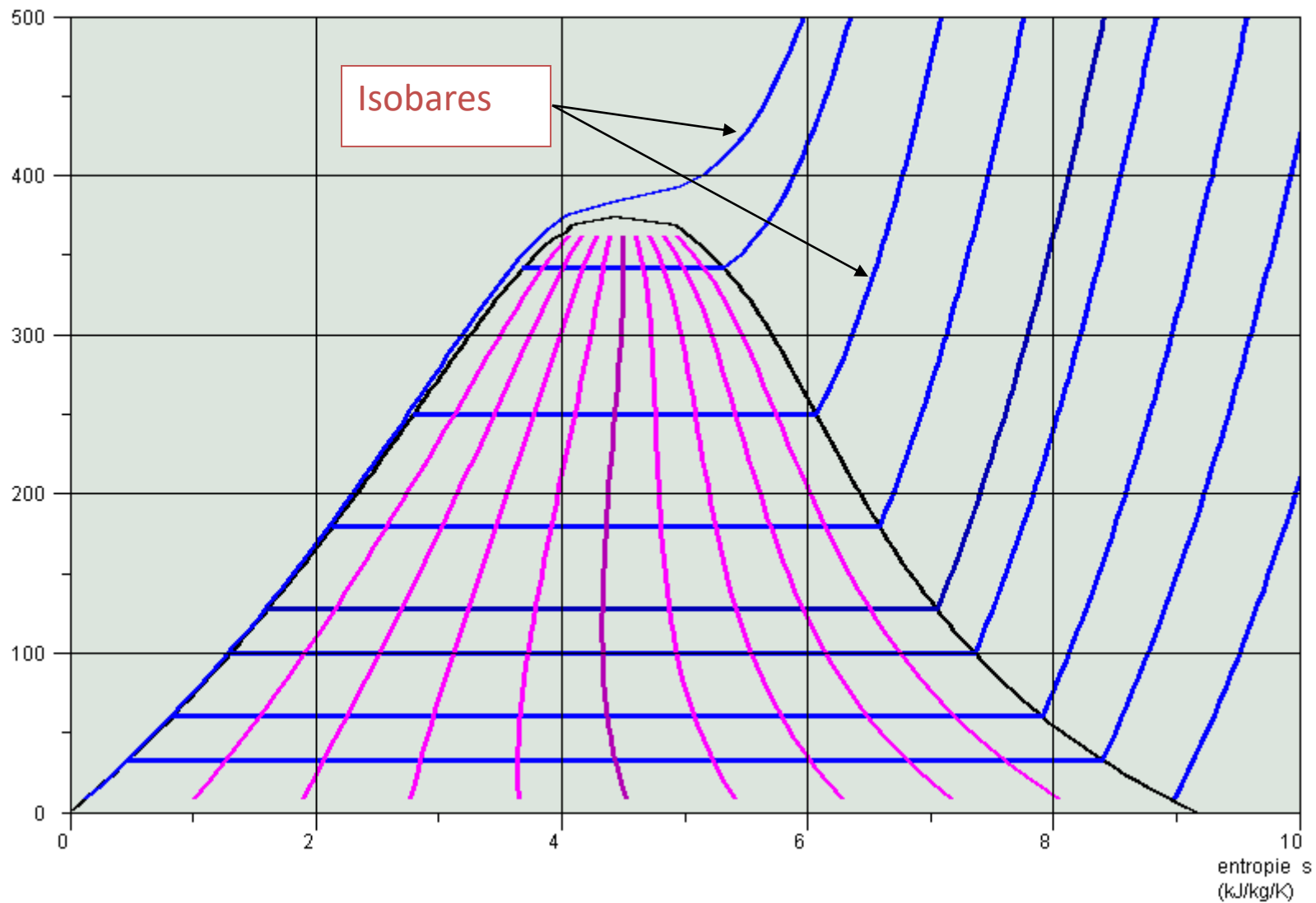
Si on continu de chauffer, la température de l'eau ne monte pas, mais l'Enthalpie du fluide augmente jusqu'au point 2.





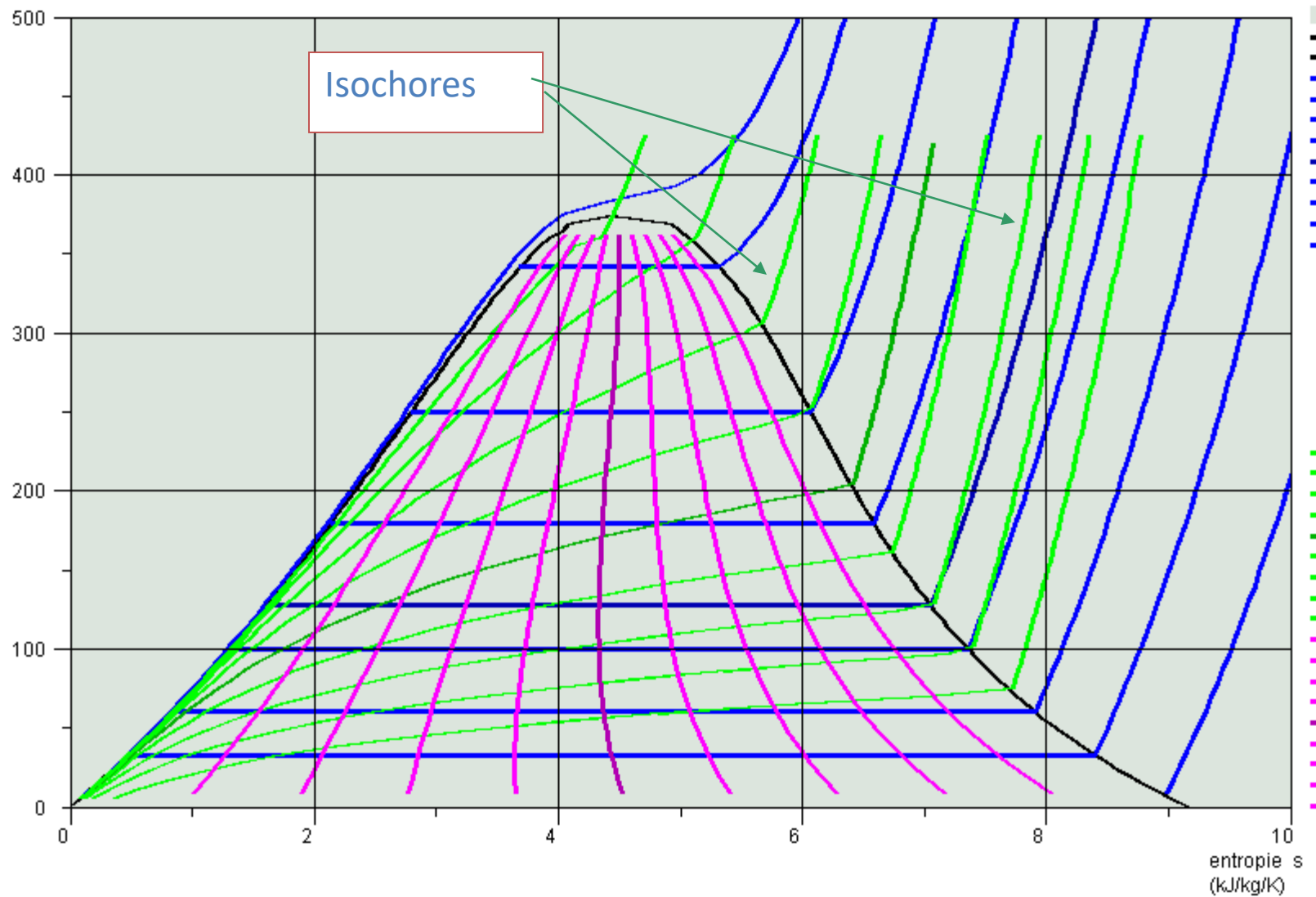
température T (°C)

diagramme entropique (T,s) : eau



température T (°C)

diagramme entropique (T,s) : eau



température T (°C)

diagramme entropique (T,s) : eau

