



* **Variance** : Nombre nécessaire et suffisant de paramètre intensifs indépendants que l’expérimentateur peut choisir pour fixer totalement l’état d’équilibre du système.
* **Qu’est-ce que ça veut dire que l’homoazéotrope est à un maximum ?** Le maximum est un maximum de température. Cela veut dire que pour vaporiser, il faut fournir plus d’énergie donc que l’interaction est plus favorable que l’interaction ou . Le mélange n’est donc pas idéal.
* **Que veut dire homoazéotrope ?** On part d’une solution liquide homogène que l’on fait bouillir. *Azéotrope* = bouillir sans changement : sous-entendu sans changement de composition de chaque phase.
* **Que veut dire hétéroazéotrope ?** Cela veut dire *azéotrope : bouillir sans changement.* Mais avec la notion que les corps pur sont non miscible sous phase liquide.
* **A quoi ressemble les courbes d’analyse thermique lorsqu’on est à la composition de l’azéotrope ?** A l’azéotrope, il y a en plus la condition d’égalité des fractions molaires des phases (définition du mot azéotrope). Donc on a une relation en plus, ce qui fait tomber la variance à
* **Pour différencier un corps pur d’un mélange binaire à composition de l’homoazéotrope :** Il faut faire varier la pression car la composition de l’homoazéotrope varie avec la pression. En revanche, la composition au point indifférent (cas des transitions solide liquide) ne varie pas.
* **De même qu’on peut avoir un hétéroazéotrope, il est possible d’avoir un point eutectique :** L’analyse de la variance se fait facilement sans introduire de relation « ad-hoc ».
* **Synthèse :** 🡪cas miscibilité totale : le seul moment où il y a 2 phases, c’est l’intérieur des fuseaux. 🡪Cas miscibilité nulle : en bas, il y a 2 phases *de même nature (solide par exemple)* qui ne se mélange pas. 🡪 Cas miscibilité partielle : Il y a des zones en bas à gauche et à droite où un des 2 constituants est tellement en excès, qu’il n’y a qu’une phase solide
* **Pourquoi met-on du sel sur les routes ?** Car cela abaisse la température d’apparition du premier cristal de glace (cf courbe)