

# Translations:Chaufferette/67/fr

---

Le phénomène de cristallisation provient ici de la déshydratation l'éthanoate de sodium trihydraté vers l'éthanoate de sodium anhydre. En faite, la substance **trihydraté**, celle que l'on souhaite pour nos chaufferette, se liquéfie si on la chauffe au delà de **58°C**. En revanche, la substance **anhydre** elle ne se liquéfie qu'à **324°C**. Ainsi, lorsqu'on enlève son eau à une molécule, PAF ! Elle devient anhydre et se solidifie instantanément car nous ne somme bien en dessous de 324°C !