

Chapitre C3

TEMPERATURE ET CHANGEMENTS D'ETAT

Un corps peut passer d'un état à un autre.

Dans quelles conditions se passent ces changements d'état ?

I – Définitions

Corps pur : corps composé d'un seul constituant. Ex : eau, huile

Mélange : corps composé plusieurs constituants. Ex : eau salée, café

II – Propriétés

Quel que soit le changement d'état :

- si la **température reste constante** pendant le changement d'état (la courbe possède un **palier de température**) : il s'agit d'un **corps pur**.
- si la **température varie** pendant le changement d'état (la courbe ne présente **pas de palier de température**) : il s'agit d'un **mélange**.

III – Températures de changement d'état

- **0°C** est la **température de solidification** (et de fusion) de l'**eau pure**.
- **100°C** est la **température d'ébullition** (et de liquéfaction) de l'**eau pure** sous pression atmosphérique normale.

Remarque : La température d'ébullition **dépend de la pression**. (Elle diminue si la pression diminue)