## **Etude de l'eau**

Pour tout **corps pur** (ici on réchauffe) on a des **tracés** de ce **type** :

**Eau (corps pur) fond** à **0°C** et **devient gaz** à **100 °C**

*Ici l’eau solide commence à devenir liquide à la 20ème min*

Le **changement d’état : fusion** dure de la **20ème à 40ème min**

La **masse** de **1L d’eau** est de **1kg**. Le **quotient masse/ volume** (masse volumique) de l'eau liquide est de **1kg/L**.

Si on chauffe de l’eau du robinet, on observe des marques sur les parois du récipient. L’eau du robinet : mélange.

Dans une solution, il y a très souvent des **matières dissoutes**. La matière qui s’est dissoute dans le liquide : le **soluté**. Le liquide est appelé : **solvant**. Le mélange obtenu : la **solution**.

*Remarque : toutes les matières ne sont pas solubles dans l'eau.*

Pour les matières solubles dans un solvant, il y a une **limite de solubilité**. Quand la limite est atteinte, on dit que la **solution** est **saturée**.

*Ex : la limite de solubilité du sel dans l’eau 350 g/L (on peut dissoudre 350g de sel dans 1 L d’eau).*

## **Etude de l'eau**

Pour tout **corps pur** (ici on réchauffe) on a des **tracés** de ce **type** :

**Eau (corps pur) fond** à **0°C** et **devient gaz** à **100 °C**

*Ici l’eau solide commence à devenir liquide à la 20ème min*

Le **changement d’état : fusion** dure de la **20ème à 40ème min**

La **masse** de **1L d’eau** est de **1kg**. Le **quotient masse/ volume** (masse volumique) de l'eau liquide est de **1kg/L**.

Si on chauffe de l’eau du robinet, on observe des marques sur les parois du récipient. L’eau du robinet : mélange.

Dans une solution, il y a très souvent des **matières dissoutes**. La matière qui s’est dissoute dans le liquide : le **soluté**. Le liquide est appelé : **solvant**. Le mélange obtenu : la **solution**.

*Remarque : toutes les matières ne sont pas solubles dans l'eau.*

Pour les matières solubles dans un solvant, il y a une **limite de solubilité**. Quand la limite est atteinte, on dit que la **solution** est **saturée**.

*Ex : la limite de solubilité du sel dans l’eau 350 g/L (on peut dissoudre 350g de sel dans 1 L d’eau).*