

<p>FLASHCARD 1</p> <p>Qu'est-ce que la masse ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 2</p> <p>Comment mesure-t-on la masse d'un objet ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 3</p> <p>Quels sont les facteurs de conversion suivants:</p> <ul style="list-style-type: none"> • kg \rightarrow g, • g \rightarrow mg, • t \rightarrow kg. <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 4</p> <p>Qu'est-ce que le volume ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 5</p> <p>Comment mesure-t-on le volume d'un liquide ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 6</p> <p>Quels sont les facteurs de conversion suivants:</p> <ul style="list-style-type: none"> • m³ \rightarrow L, • L \rightarrow dm³, • cm³ \rightarrow mL. <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 7</p> <p>Que peut-on dire du lien entre masse et volume d'un corps ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 8</p> <p>Qu'est-ce qu'un corps pur ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 9</p> <p>Qu'est-ce qu'un mélange homogène ? Hétérogène ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 10</p> <p>Qu'est-ce que la miscibilité ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 11</p> <p>Qu'est-ce qu'une solution ? Comment appelle-t-on le processus de préparation ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 12</p> <p>Qu'est-ce que la solubilité ? La saturation ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 13</p> <p>Décrire le processus de décantation ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 14</p> <p>Schématiser le montage de filtration ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 15</p> <p>Qu'est-ce que la chromatographie ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 16</p> <p>Schématiser le montage de distillation.</p> <p>CHAPITRE 2</p>

Le volume est une grandeur physique qui mesure l'espace occupé par un objet. Il s'exprime en mètres cubes (m^3) ou en litres (L).

- $1 \text{ kg} = 1000 \text{ g}$
- $1 \text{ g} = 1000 \text{ mg}$
- $1 \text{ t} = 1000 \text{ kg}$

On mesure la masse d'un objet avec une balance.

La masse est une grandeur physique qui mesure la quantité de matière d'un objet. Elle s'exprime en kilogrammes (kg).

Un corps pur est une substance constituée d'une seule espèce chimique.

La masse et le volume d'un corps sont **proportionnels**.

- $1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ L}$
- $1 \text{ dm}^3 = 1 \text{ L}$
- $1 \text{ cm}^3 = 1 \text{ mL}$

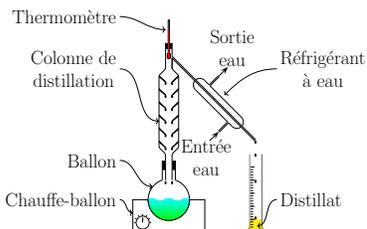
On mesure le volume d'un liquide avec une éprouvette graduée (ou une pipette jaugée), en lisant au bas du ménisque.

- La solubilité est la quantité maximale d'un soluté pouvant se dissoudre dans un solvant donné à une température donnée.
- Une solution est saturée lorsqu'elle contient la quantité maximale de soluté qu'elle peut dissoudre.

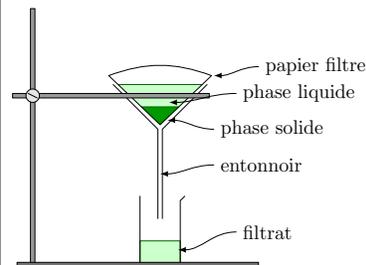
Une solution est un mélange homogène composé d'un **solvant** et d'un ou plusieurs **solutés**. La solution est obtenue par **dissolution**.

La miscibilité désigne la capacité de deux liquides à se mélanger de manière homogène.

- Un mélange est une substance composée de plusieurs espèces chimiques:
- Homogène: on ne peut plus distinguer à l'œil nu les constituants.
 - Hétérogène: on distingue la différence entre les constituants à l'œil nu.



La chromatographie est une technique permettant de séparer par entraînement les différentes substances d'un mélange homogène en fonction de leur affinité avec un support.



La **décantation** permet de séparer les constituants par **dépôt des plus lourds** au fond du récipient.