	<b>Rappels</b>	<b>5e</b>
	<b>Fiche 1</b>	<b>La matière</b>

## I. Masse, volume et température

La **masse (m)** s'exprime en **kilogramme (kg)** et se mesure à l'aide d'une **balance**.

Le **volume (V)** s'exprime en **mètre-cube (m³)**. On la mesure avec une **éprouvette graduée** ou une seringue.

La **température (T)** s'exprime en **degré Celsius (°C)**. Une température peut être négative. On la mesure à l'aide d'un **thermomètre**.

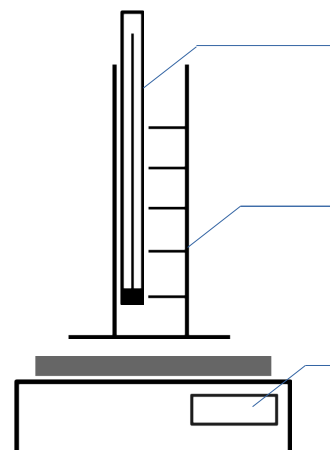


Schéma type

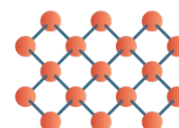
## II. Les états physiques et le modèle particulaire

### 1. L'état solide

La glace, de l'eau à l'état solide, a une forme qui ne dépend pas du récipient qui la contient. On dit qu'**un solide a une forme propre**.

Les particules sont **proches** les unes des autres et **fixes** les unes par rapport aux autres.

Diamant



Particules dans un solide

### 2. L'état liquide

L'état liquide prend la forme du récipient qui la contient : **un liquide n'a pas de forme propre**.

Les particules sont **proches** les unes des autres mais **peuvent se déplacer** les unes par rapport aux autres.

Verre de jus



Particules dans un liquide

### 3. L'état gazeux

Un gaz occupe tout l'espace du récipient qui le contient.


Son volume diminue facilement, on dit qu'il est **compressible**. Son volume peut également augmenter facilement, on dit qu'il est expansible. Il n'a donc **pas de forme propre**.

Les particules sont **éloignées** les unes des autres et **se déplacent dans tout l'espace qui leur est proposé**.

Air



Particules dans un gaz

	<b>Rappels</b>	<b>5e</b>
	<b>Fiche 1</b>	<b>La matière</b>

### III. Mélange et corps pur

#### 1. Corps pur

Un corps pur est une substance formée d'une seule espèce chimique. On dit qu'il est pur car on ne peut pas le décomposer en plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : or, eau distillée

#### 2. Mélange

Un mélange est une substance formée de plusieurs espèces chimiques distinctes.

Exemples : ketchup, eau salée

### IV. Changement d'état

Lors d'un changement d'état, la masse se conserve mais pas le volume.

