	Rappels	5e
	Fiche 1	La matière

I. Masse, volume et température

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

Le **volume (V)** s'exprime en _____. On la mesure avec une _____ ou une seringue.

La **température (T)** s'exprime en _____. Une température peut être négative. On la mesure à l'aide d'un _____.

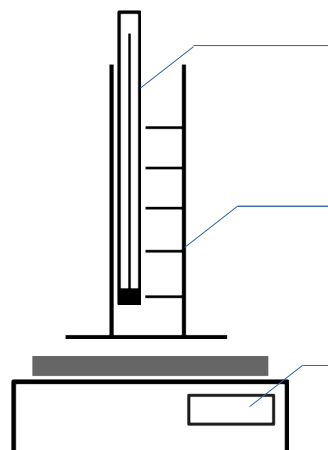


Schéma type

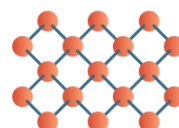
II. Les états physiques et le modèle particulaire

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'_____.

Les particules sont _____ les unes des autres et _____ 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 : _____.

Les particules sont _____ les unes des autres mais _____ les unes par rapport aux autres.

Verre de jus



Particules dans un liquide

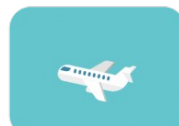
3. L'état gazeux

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


Son volume diminue facilement, on dit qu'il est _____. Son volume peut également augmenter facilement, on dit qu'il est expansible. Il n'a donc _____.

Les particules sont _____ les unes des autres et _____.

Air



Particules dans un gaz

	Rappels	5e
	Fiche 1	La matière

III. Mélange et corps pur

1. Corps pur

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

Exemples :

2. Mélange

Un mélange est une substance formée de

_____.

Exemples :

IV. Changement d'état

Lors d'un changement d'état, _____.

