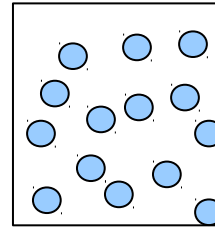
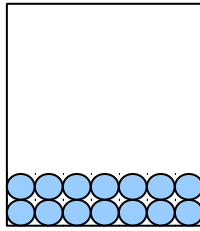
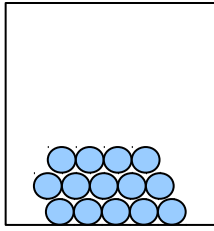


II- Les molécules pour comprendre les états de la matière :

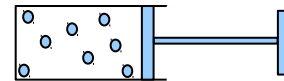
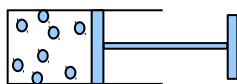


<p>1) L'état solide : Un corps est solide si les molécules qui le composent sont en les unes des autres et ont des positions et sont (pour un solide cristallin)</p>	<p>2) L'état liquide : Les molécules qui constituent un liquide sont et sont les unes par rapport aux autres.</p>	<p>3) L'état gazeux : Les molécules qui constituent un gaz sont et de mouvements Entre les molécules c'est le, il n'y a</p>
---	--	--

Lorsqu'on passe de l'état solide à l'état liquide, il faut augmenter la température ; on apporte ainsi de l'énergie aux molécules ; les molécules vont alors de plus en plus jusqu'à devenir les unes par rapport aux autres. dans ce cas on remarque aussi que la masse du corps est

III. Les molécules pour comprendre la compression d'un gaz :

dans un gaz, comme il y a de l'espace entre les molécules, on peut soit :



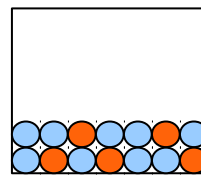
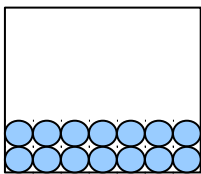
État initial

.....l'espace entre les molécules. Dans ce cas on le gaz

..... l'espace entre les molécules et dans ce cas on le gaz .

Remarque : comme dans un liquide, les molécules sont déjà les unes aux autres, il n'est pas possible de un liquide.

IV. Les molécules pour comprendre la différence entre corps pur et mélange :



Un corps pur est composé d'une sorte de

Un mélange est composé d'au moins.....

Lorsque 2 liquides se mélangent ou un solide dans un liquide , on parle de d'un dans un

Lors d'une , la du soluté additionnée à celle du solvant est égale à la du mélange.

Lorsque 2 gaz se mélangent on parle de d'un gaz dans un autre.

Exemple de l'air. 3 molécules de dioxygène pour 12 de diazote

