

Les états de la matière : synthèse.

Il existe 3 types d'états : l'état solide (compact, poudreux, pâteux), liquide et gazeux.

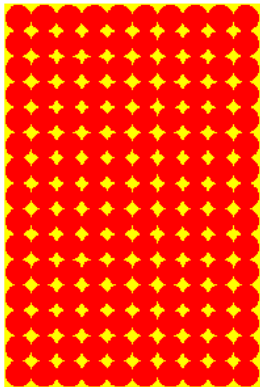
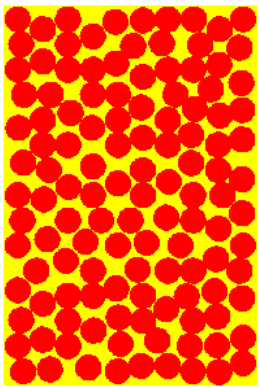
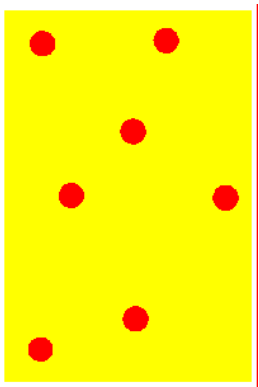
1. Quelques définitions...

Une molécule est la plus petite partie d'un corps pur qui, existant à l'état libre, possède les caractéristiques de ce corps pur.

Un modèle est une représentation imagée de quelque chose.

Un mélange est un ensemble de corps purs, il est composé de plusieurs sortes de molécules.

Un corps pur est corps constitué d'une seule sorte de molécule.

	Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Modèles			
Disposition des molécules	<ul style="list-style-type: none"> -Elles sont empilées les unes sur les autres. -Elles vibrent sur elle-même. -Elles sont liées et prisonnières de leur voisine. 	<ul style="list-style-type: none"> -Elles sont proches et roulent les unes sur les autres. -Elles changent de place et s'entrechoquent. -Elles ne sont pas liées. 	<ul style="list-style-type: none"> -Elles sont distantes les unes des autres. -Elles sont agitées. <ul style="list-style-type: none"> - Elles s'entrechoquent fréquemment. -Elle frappe les parois du récipient.
Formes	Invariable	Variable	Variable
Volumes	Invariable	Invariable	Variable
<p>! Le gaz est compressible (volume = diminue et nbr de molécules = constants) et expansible (volume = augmente et nbr de molécules reste constant).</p>			