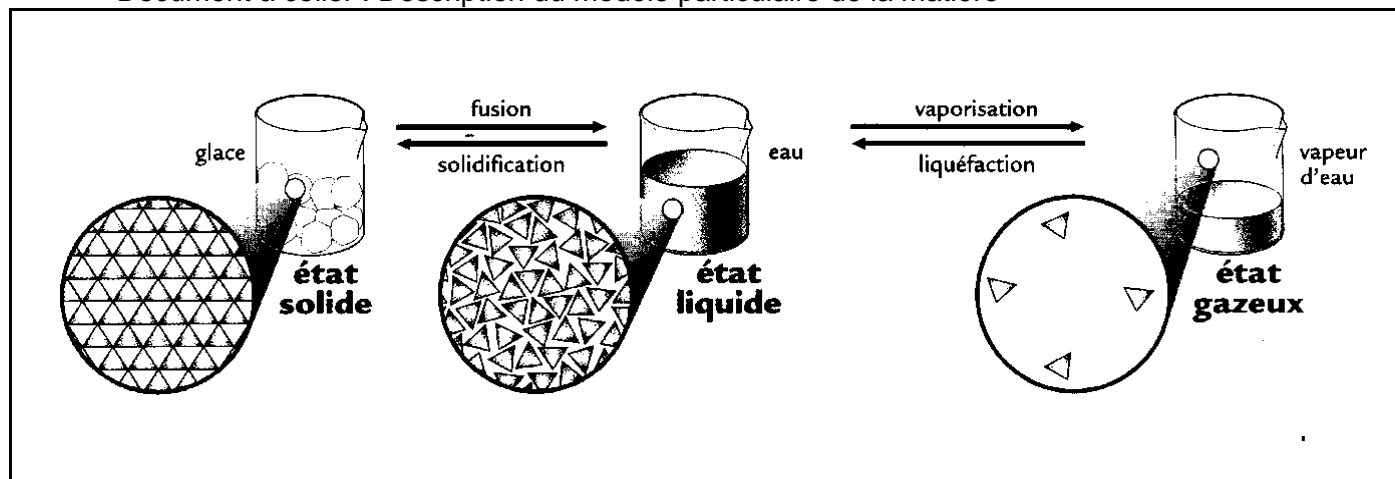
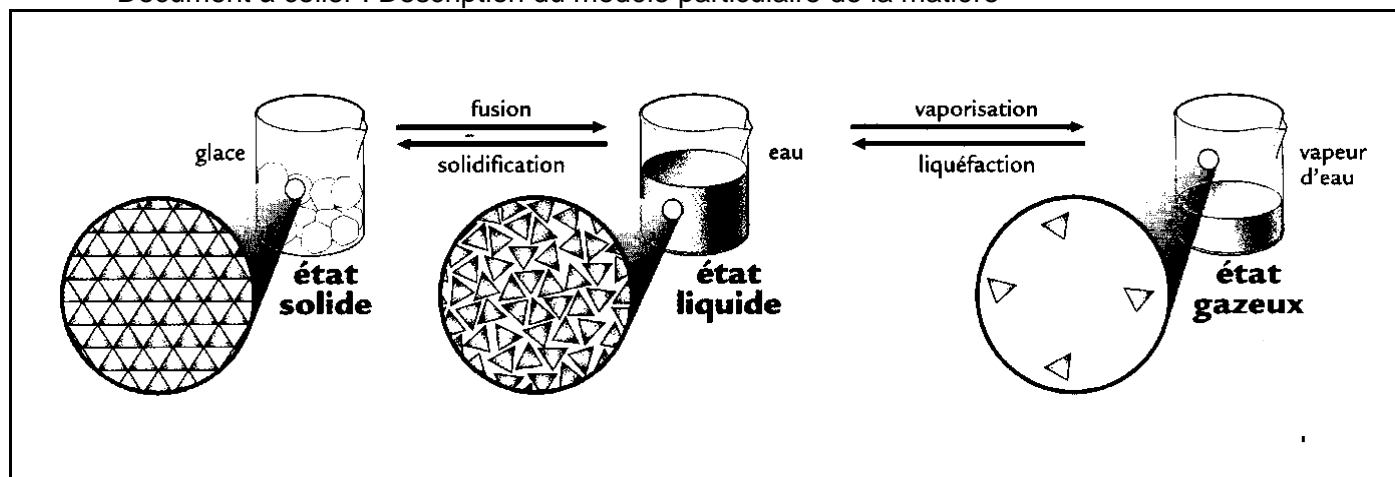


Document à coller : Description du modèle particulaire de la matière

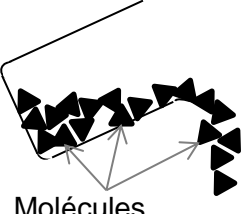
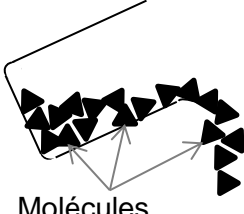
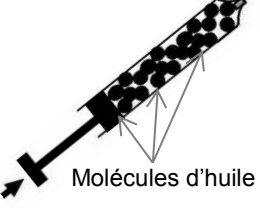
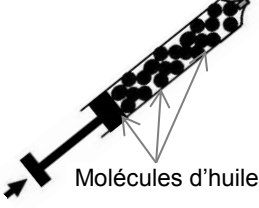
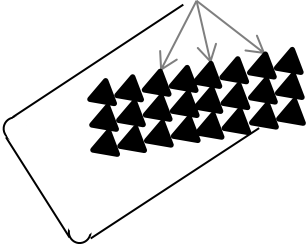
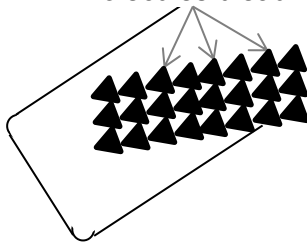
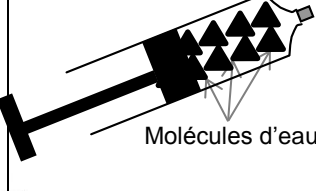
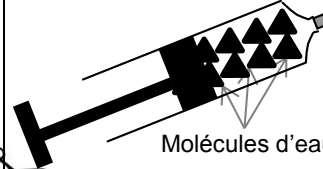
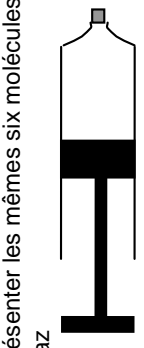
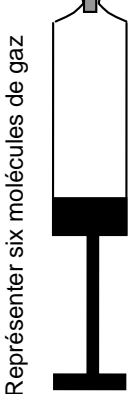
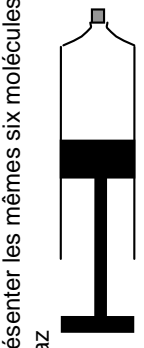
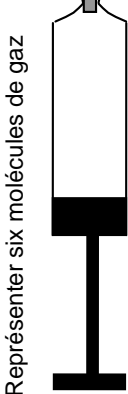


<p>Dans un solide les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ très proches (se touchent) ➤ souvent ordonnées ➤ liées ("sont accrochées") ➤ immobiles 	<p>Dans un liquide les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Proches (se touchent) ➤ désordonnées ➤ ne sont pas liées ➤ glissent les unes sur les autres 	<p>Dans un gaz les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ éloignées ➤ désordonnées ➤ ne sont pas liées ➤ rebondissent les unes sur les autres
---	---	---

Document à coller : Description du modèle particulaire de la matière

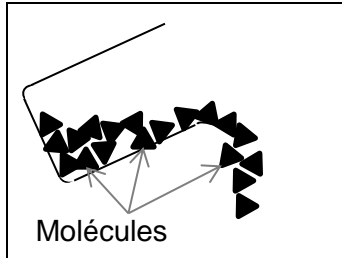
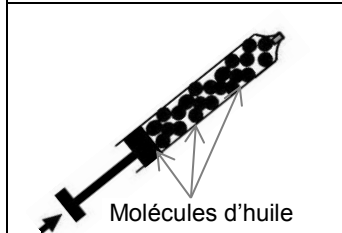


<p>Dans un solide les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ très proches (se touchent) ➤ souvent ordonnées ➤ liées ("sont accochées") ➤ immobiles 	<p>Dans un liquide les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Proches (se touchent) ➤ désordonnées ➤ ne sont pas liées ➤ glissent les unes sur les autres 	<p>Dans un gaz les molécules sont :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ éloignées ➤ désordonnées ➤ ne sont pas liées ➤ rebondissent les unes sur les autres
--	---	---

 <p>Molécules</p>	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un liquide <u>coule</u>.....</p> <p>Un liquide prend la forme du récipient ...</p>	 <p>Molécules</p>	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un liquide <u>coule</u>.....</p> <p>Un liquide prend la forme du récipient ...</p>
 <p>Molécules d'huile</p>	<p>Observation N° 2 :</p> <p>Un liquide n'est <u>pas compressible</u></p>	 <p>Molécules d'huile</p>	<p>Observation N° 2 :</p> <p>Un liquide n'est <u>pas compressible</u></p>
 <p>Molécules d'eau</p>	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un solide <u>ne coule pas</u> et ne prend pas la forme du récipient .</p>	 <p>Molécules d'eau</p>	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un solide <u>ne coule pas</u> et ne prend pas la forme du récipient .</p>
 <p>Molécules d'eau</p>	<p>Observation N° 2 :</p> <p>Un solide n'est <u>pas compressible</u></p>	 <p>Molécules d'eau</p>	<p>Observation N° 2 :</p> <p>Un solide n'est <u>pas compressible</u></p>
<p>Représenter les mêmes six molécules de gaz</p>  <p>Représenter six molécules de gaz</p> 	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un gaz <u>occupe tout l'espace</u> qui lui est donné.....</p> <p>Observation N°2</p> <p>Un gaz est <u>compressible</u>.....</p>	<p>Représenter les mêmes six molécules de gaz</p>  <p>Représenter six molécules de gaz</p> 	<p>Observation N°1 :</p> <p>Un gaz <u>occupe tout l'espace</u> qui lui est donné.....</p> <p>Observation N°2</p> <p>Un gaz est <u>compressible</u>.....</p>

➤ Ecrire le titre : **1. Propriété de l'état liquide**

➤ Coller à gauche sur votre feuille

	Observation N°1 : Un liquide <u>coule</u> Un liquide prend la forme du récipient ...
	Observation N° 2 : Un liquide n'est <u>pas compressible</u>

➤ Choisir et recopier au crayon à papier les phrases correctes.

Car ses molécules sont liées (=accrochées) entre elles.

Car ses molécules ne sont pas liées (=accrochées) entre elles.

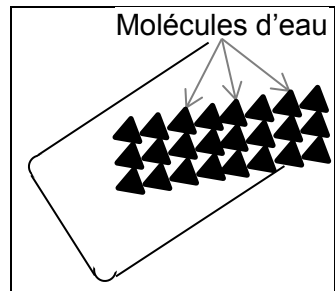
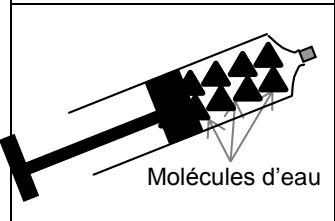
Car ses molécules peuvent glisser les unes sur les autres.

Car ses molécules sont proches : elles ne peuvent pas se rapprocher (elles se touchent déjà)

Car ses molécules sont éloignées : elles peuvent se rapprocher.

➤ Ecrire le titre : **2. Propriété de l'état solide**

➤ Coller à gauche sur votre feuille

	Observation N°1 : Un solide <u>ne coule pas</u> et ne prend pas la forme du récipient..
	Observation N° 2 : Un solide n'est <u>pas compressible</u>

➤ Choisir et recopier au crayon à papier les phrases correctes.

Car ses molécules ne sont pas liées (= ne sont pas accrochées) entre elles.

Car ses molécules sont liées (=accrochées) entre elles.

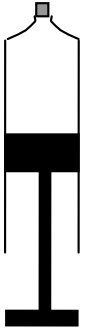
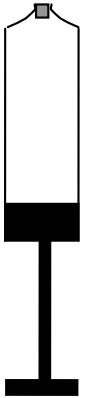
Car ses molécules se touchent : elles ne peuvent pas se rapprocher (elles sont proches)

Car ses molécules sont éloignées : elles peuvent se rapprocher.

➤ Ecrire le titre : **3. Propriété de l'état gazeux**

➤ Coller à gauche sur votre feuille

➤ Choisir et recopier au crayon à papier les phrases correctes.

Représenter les mêmes six molécules de gaz		Observation N°1 : Un gaz <u>occupe tout l'espace</u> qui lui est donné.....
Représenter six molécules de gaz		Observation N°2 Un gaz est <u>compressible</u>

Car ses molécules bougent librement.

Car ses molécules sont immobiles

Car ses molécules sont éloignées : elles peuvent se rapprocher.

Car ses molécules sont proches : elles ne peuvent pas se rapprocher (elles se touchent déjà)