

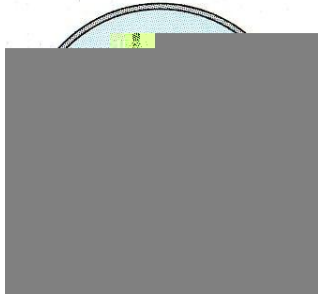
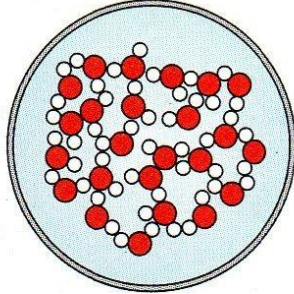
Notion	Connaître et distinguer les différents états de la matière / Compressibilité des gaz
Capacité	Extraire des informations à partir d'un ensemble de document
Pré-requis / connaissances	
Commentaires	

ÉNONCÉ

Document n°1 : Description moléculaire des trois états de la matière.

A l'état solide :	A l'état liquide :	A l'état gazeux :
<p>Les molécules sont très liées et immobiles.</p> <p>Elles forment donc un ensemble ordonné et compact.</p> <p>Voilà pourquoi un solide a une forme propre.</p>	<p>Les molécules sont peu liées et mobiles.</p> <p>Elles forment un ensemble désordonné mais compact.</p> <p>Voilà pourquoi un solide n'a pas de forme propre.</p>	<p>Les molécules ne sont pas liées entre elles. Elles forment donc un ensemble dispersé.</p> <p>De plus les molécules d'un gaz sont très mobiles et forme un ensemble désordonné.</p> <p>Voilà pourquoi un gaz occupe tout l'espace disponible.</p>

Document n°2 : Représentation moléculaire des trois états de la matière.

 <p>Etat n°1</p>	 <p>Etat n°2</p>	 <p>Etat n°3</p>
---	--	---

Document n°3 : Lexique

Compact : Se dit d'éléments rapprochés ou séparés par très peu d'espace.

Forme propre : Caractérise un objet qui garde la même forme, peu importe le récipient dans lequel il est contenu.

QUESTIONS

Associer chaque description moléculaire (Doc n°1) à sa représentation visuelle (Doc n°2).