

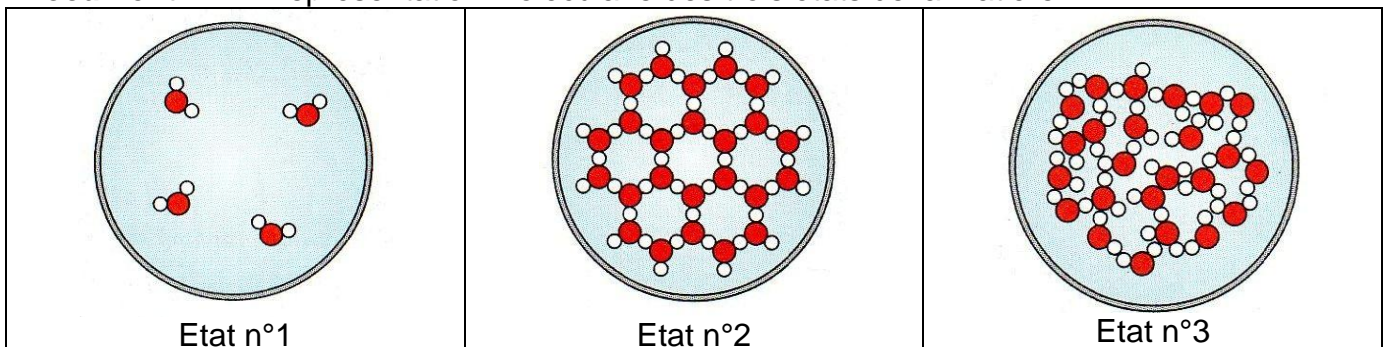
Notion	Connaître et distinguer les différents états de la matière / Compressibilité des gaz
Capacité	Extraire des informations à partir d'un ensemble de document
Pré-requis / connaissances	
Commentaires	

**CORRECTION**

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

<b>A l'état solide :</b>	<b>A l'état liquide :</b>	<b>A l'état gazeux :</b>
<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.



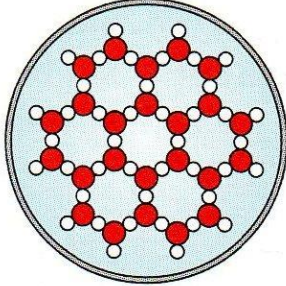
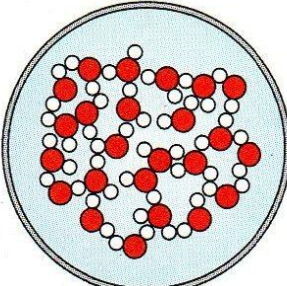
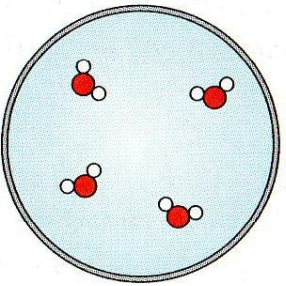
**Document n°3 :** Lexique

**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).

L'état solide :	L'état liquide :	L'état gazeux :
		
<p>Etat N°2</p> <p>Les molécules sont très liées et immobiles.</p> <p>Elles forment donc un ensemble ordonné et compact.</p>	<p>Etat N°3</p> <p>Les molécules sont peu liées et mobiles.</p> <p>Elles forment un ensemble désordonné mais compact.</p>	<p>Etat N°1</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>