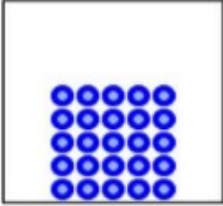
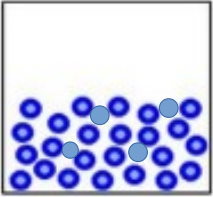
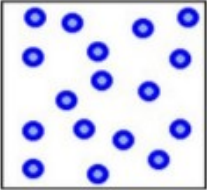



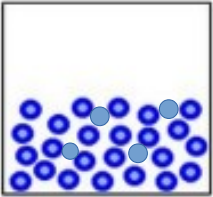
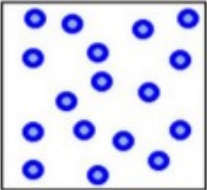
Activité 4 :

Les états de la matière ont différentes propriétés qui s'expliquent par la manière dont les particules qui composent la matière sont agencées entre elles.

	Solide	Liquide	Gazeux
Possède une forme propre	Oui	Non : prend la forme du récipient qui le contient.	Non : prend toute la place disponible
Possède un volume propre	Oui	Oui	
Représentation microscopique (particules)	<div><div>- Assemblage compact et ordonné de particules en contact les unes avec les autres.</div><div>- Liées entre elles.</div><div>- Elles ne bougent plus.</div><div></div></div>	<div><div>- Assemblage compact et désordonné de particules en contact les unes avec les autres.</div><div>- Liées les unes les autres mais qui n'arrêtent pas de bouger.</div><div></div></div>	<div><div>- Assemblage dispersé et désordonné de particules très espacées les unes des autres.</div><div>- Elles n'arrêtent pas de bouger dans tous les sens.</div><div></div></div>

Activité 4 :

Les états de la matière ont différentes propriétés qui s'expliquent par la manière dont les particules qui composent la matière sont agencées entre elles.

	Solide	Liquide	Gazeux
Possède une forme propre	Oui	Non : prend la forme du récipient qui le contient.	Non : prend toute la place disponible
Possède un volume propre	Oui	Oui	
Représentation microscopique (particules)	<div><div>- Assemblage compact et ordonné de particules en contact les unes avec les autres.</div><div>- Liées entre elles.</div><div>- Elles ne bougent plus.</div><div></div></div>	<div><div>- Assemblage compact et désordonné de particules en contact les unes avec les autres.</div><div>- Liées les unes les autres mais qui n'arrêtent pas de bouger.</div><div></div></div>	<div><div>- Assemblage dispersé et désordonné de particules très espacées les unes des autres.</div><div>- Elles n'arrêtent pas de bouger dans tous les sens.</div><div></div></div>