

Relier les points pour expliquer les phénomènes observables avec le modèle moléculaire.

Phénomènes observables		Interprétation avec modèle moléculaire
L'air est compressible	-	- Les molécules sont au contact.
La glace possède une forme propre	-	- On peut rapprocher les molécules espacées
La température augmente	-	- Les molécules sont collées et immobiles
L'eau à l'état gaz est invisible	-	- Il y a le même nombre de molécules.
L'air se diffuse dans tout l'espace/ est expansible	-	- Les molécules sont de plus en plus agitées.
La masse se conserve	-	- Les molécules sont espacées par du vide
Les liquides ne sont pas compressibles	-	- Les molécules sont en mouvement désordonnées.

Relier les points pour expliquer les phénomènes observables avec le modèle moléculaire.

Phénomènes observables		Interprétation avec modèle moléculaire
L'air est compressible	→	Les molécules sont au contact.
La glace possède une forme propre	→	On peut rapprocher les molécules espacées
La température augmente	→	Les molécules sont collées et immobiles
L'eau à l'état gaz est invisible	→	Il y a le même nombre de molécules.
L'air se diffuse dans tout l'espace/ est expansible	→	Les molécules sont de plus en plus agitées.
La masse se conserve	→	Les molécules sont espacées par du vide
Les liquides ne sont pas compressibles	→	Les molécules sont en mouvement désordonnées.