

Dans la cuisine - Chapitre 2 - Activité 2



Tchô Manu, les molécules existent vraiment !

Bien sûr, Titeuf, et même que leur comportement explique les trois états de la matière !

Si on arrive à classer toutes les infos des post-it dans le tableau, on pourra expliquer les différences entre les trois états.

Si on est les premiers à finir, on aura p't être un point bonus...

Qualificatifs

compact
dispersé
ordonné
désordonné

Propriétés

forme géométrique
compressible
expansible, occupe tout le volume offert
incompressible
incompressible
pas de forme propre, peut s'écouler
forme propre

Comportement des molécules

Les molécules sont fortement liées entre elles

Les molécules sont disposées géométriquement

Les molécules sont très rapprochées les unes des autres

Les molécules sont très peu liées entre elles

Les molécules sont très rapprochées les unes des autres

Les molécules sont animées de mouvements désordonnés très rapides

Les molécules ne sont pas du tout liées entre elles.

Un grand espace vide existe entre les molécules

	Propriété	Comportement des molécules	Qualificatif(s)
Etat solide	forme géométrique	Les molécules sont disposées géométriquement	compact ordonné
	incompressible	Les molécules sont très rapprochées les unes des autres	
	forme propre	Les molécules sont fortement liées entre elles	

Etat liquide	incompressible	Les molécules sont très rapprochées les unes des autres	compact
	pas de forme propre, peut s'écouler	Les molécules sont très peu liées entre elles	désordonné
Etat gazeux	expansible, occupe tout le volume offert	Les molécules sont animées de mouvements désordonnés très rapides	dispersé désordonné
	compressible	Un grand espace vide existe entre les molécules	
	n'a pas de forme propre	Les molécules ne sont pas du tout liées entre elles.	

Conclusion

Comment expliquer les trois états de la matière à l'aide des molécules ?

Les trois états de la matière s'explique par le comportement au niveau microscopique des molécules qui constituent la matière.