

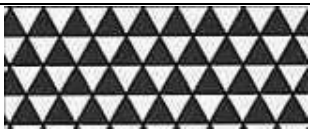
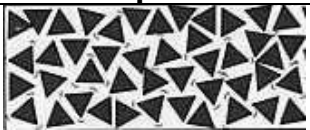
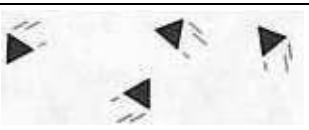
Les molécules

I – La matière est constituée de molécules :

Le dioxygène et le diazote sont des corps purs. L'air est un mélange.

II – Les molécules dans les trois états de l'eau :

Les propriétés des trois états de l'eau s'expliquent par l'arrangement et la mobilité des molécules.

		Solide	Liquide	Gaz
Schéma à l'échelle microscopique				
Observations microscopiques	Molécules rapprochées ou éloignées	Molécules rapprochées	Molécules rapprochées	Molécules éloignées
	Molécules mobiles ou immobiles les unes par rapport aux autres	Molécules immobiles les unes par rapport aux autres	Molécules mobiles les unes par rapport aux autres	Molécules très mobiles les unes par rapport aux autres
Conséquences microscopiques	Ensemble formé ordonné ou désordonné	Ensemble ordonné (forme propre)	Ensemble désordonné (pas de forme propre)	Ensemble désordonné (pas de forme propre)
	Ensemble formé compressible ou incompressible	Ensemble formé compressible	Ensemble formé incompressible	Ensemble formé incompressible
	Autres propriétés vues en 5 ^e	Volume propre	Surface libre plane et horizontale	Occupe tout le volume qui lui est offert

III - Interprétation de phénomènes à l'aide des molécules :

Tous les gaz sont compressibles et expansibles car l'espace entre les molécules peut varier.

Au cours d'un changement d'état, le nombre de molécules ne varie pas : la masse se conserve.

Les gaz peuvent se mélanger car les molécules sont mobiles : c'est le phénomène de diffusion.