

# Colloïdes

<https://fr.wikipedia.org/wiki/Collo%C3%AFde>

Un **colloïde** est la suspension d'une ou plusieurs substances, dispersées régulièrement dans une autre substance, formant un système à deux phases séparées. Dans un fluide, il forme une dispersion homogène de particules dont les dimensions vont du nanomètre au micromètre. [...]

On distingue différentes catégories de colloïdes selon la nature des phases en présence :

Milieu \ Phase		Phase dispersée		
		Gaz (bulles)	Liquide (gouttes)	Solide (particules)
Milieu continu	Gaz	<b>Aucun</b> (Tous les gaz sont miscibles)	<b>Aérosol liquide</b> Exemples : brouillard, brume, nuage	<b>Aérosol solide</b> Exemples : fumée, particules aériennes
	Liquide	<b>Mousse</b> Exemples : crème fouettée, mousse au chocolat	<b>Émulsion</b> Exemples : lait, pastis, mayonnaise, savon liquide	<b>Sol</b> Exemples : peinture, encre
	Solide	<b>Mousse solide</b> Exemples : aérogel, polystyrène expansé, pierre ponce	<b>Gel</b> Aussi appelé émulsion solide. Exemples : beurre, gel hydro-alcoolique	<b>Sol solide</b> Aussi appelé suspension solide. Exemple : verre groseille

<https://www.universalis.fr/encyclopedie/colloides/>

Les colloïdes, ou « solutions » colloïdales, sont des mélanges (liquide, gel) qui contiennent, en suspension, des particules. Ces particules, ou objets colloïdaux, ont une taille supérieure aux molécules qui les constituent (taille supramoléculaire) mais suffisamment petite pour que le mélange demeure homogène. D'après la définition officielle, leur taille est comprise entre un nanomètre ( $10^{-9}$  m) et une dizaine de micromètres (soit  $10^{-5}$  m). Des produits industriels tels qu'un parfum sans alcool, une peinture à l'eau ou encore une sauce vinaigrette, ainsi que des produits naturels tels que le lait, sont des exemples de solutions colloïdales.