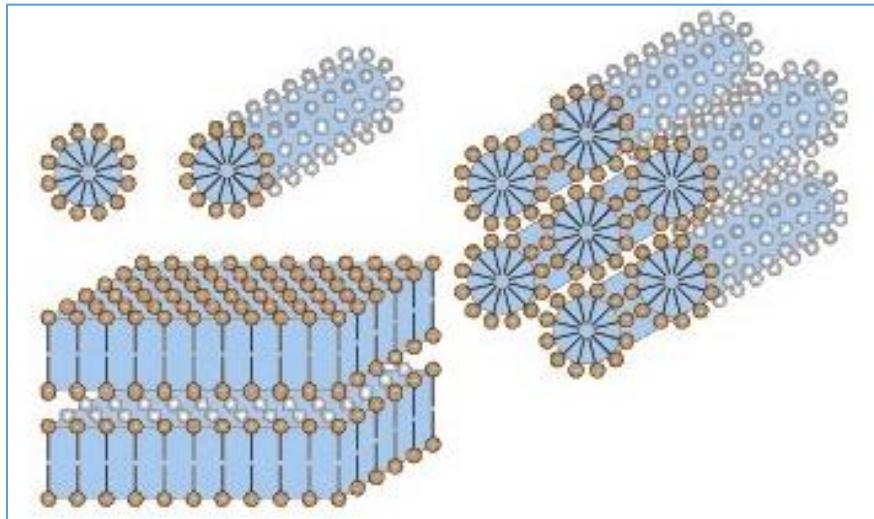
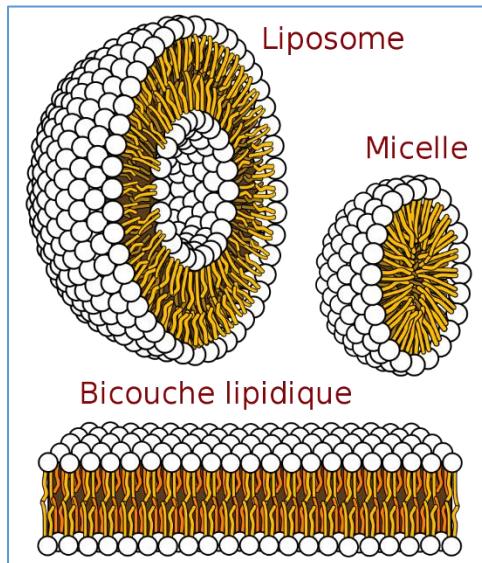


# Auto-organisation

<https://www.chemistryworld.com/news/surfactants-the-ubiquitous-amphiphiles/3003838.article>



[https://fr.wikipedia.org/wiki/Micelle#/media/Fichier:Phospholipids\\_aqueous\\_solution\\_structures\\_fr.svg](https://fr.wikipedia.org/wiki/Micelle#/media/Fichier:Phospholipids_aqueous_solution_structures_fr.svg)



Une **micelle** (nom féminin dérivé du nom latin *mica*, signifiant « parcelle ») est un agrégat sphéroïdal de molécules amphiphiles, c'est-à-dire de molécules possédant une chaîne hydrophile (tête polaire) dirigée vers le solvant et une chaîne hydrophobe (queue) dirigée vers l'intérieur. Une micelle mesure de 0,001 à 0,300 micromètre.

## Flocculation

En neutralisant les charges électriques présentes en surface des micelles, les agents floculants permettent l'agrégation, puis la sédimentation des micelles : ce processus, appelé flocculation, est universellement utilisé pour le traitement primaire de l'eau dans les stations d'épuration, pour dépolluer les eaux résiduaires ou comme étape préalable de purification des eaux destinées à la consommation.