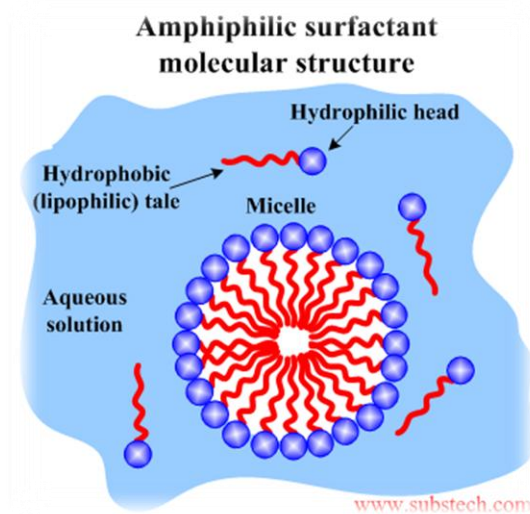


Surfactants (Τασιενεργά)

Μήλιου Κωνσταντίνα
mst839@edu.materials.uoc.gr

Δομή και λειτουργία

Τα τασιενεργά είναι ενώσεις οι οποίες μειώνουν την επιφανειακή τάση ενός υγρού, αυξάνοντας την επαφή μεταξύ υγρού και μιας άλλης ουσίας. Είναι συνήθως αμφίφιλες οργανικές ενώσεις, δηλαδή αποτελούνται τόσο από υδρόφοβες όσο και υδρόφιλες ομάδες. Εάν μια υδρόφοβη ένωση προστεθεί σε υδατικό διάλυμα, οι υδρόφοβες ομάδες των τασιενεργών αλληλεπιδρούν με την ένωση σχηματίζοντας ένα περίβλημα γύρω από αυτήν (μικκύλιο).



Αμφίφιλη δομή επιφανειοδραστικού μορίου www.substech.com

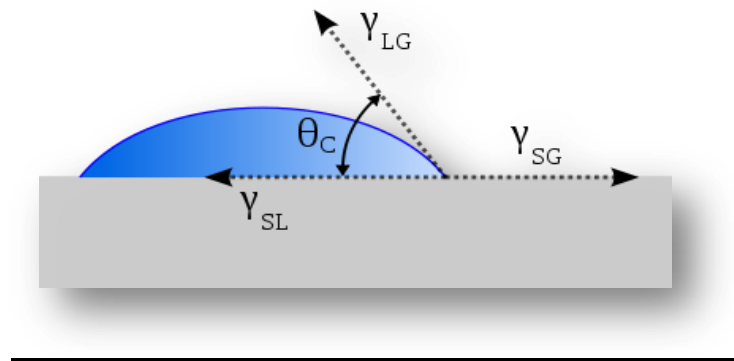
Κατηγορίες

- Ιονικά
- Κατιονικά
- Μη ιοντικά

Μέτρηση γωνίας επαφής

Η γωνία επαφής δίνεται από τη σχέση Young-Laplace:

$$\cos\theta = (\gamma_{sg} - \gamma_{sl}) / \gamma_{lg}$$



Γωνία επαφής

Βιβλιογραφία

www.wikipedia.com

www.substech.com

www.essentialchemicalindustry.org