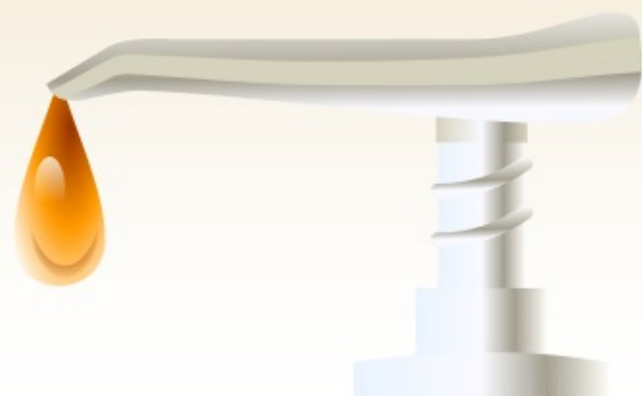


DÉTENTE

Un détergent (ou agent de surfactant) est un **composé** généralement issu du pétrole, possédant des **propriétés tensioactives**, capable d'enlever les salissures.

URGENT

e surface, détersif,
posé chimique,
pétrole, doté de
, ce qui le rend
ssures



capable d'enlever les saliss

La déterersion est un **élé**
fondamental, puisqu'il pe
une grande partie des bac
sur, la peau, les ustensile
préparation et à la cor
repas...


La molécule du détergent

ssures.

ément d'hygiène
permet d'éliminer
actéries présentes
iles servant à la
onsommation des

et est amphiphile





La molécule du détergent
c'est-à-dire dotée d'une
hydrophile (ou lipophobe) a
d'une **longue chaîne** hydro
(ou lipophile) attirant les
L'extrémité hydrophile est
l'extrémité lipophile de la r
apolaire.



Tête polaire

nt est amphiphile,

tête polaire

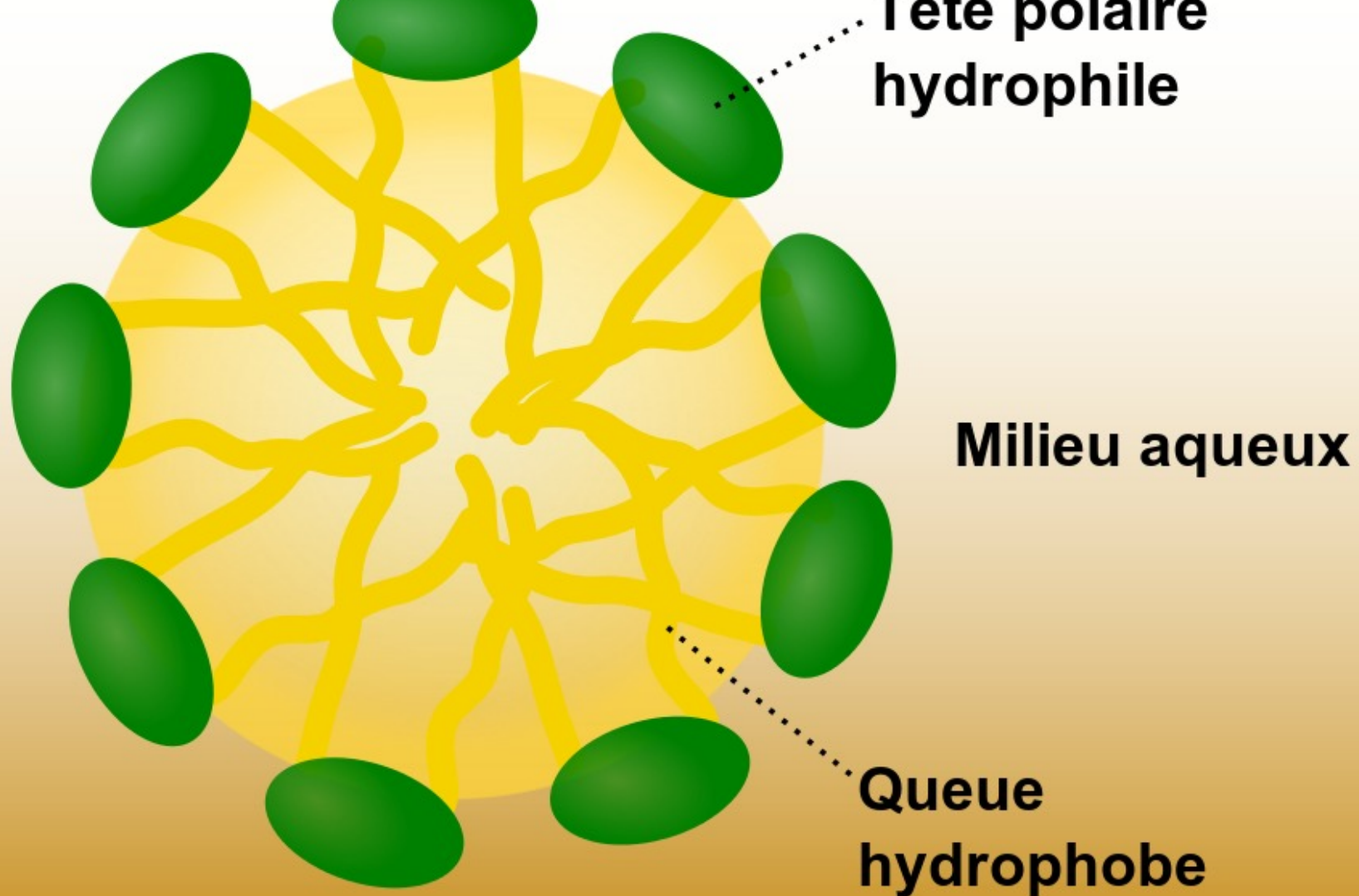
avec un radical OH attirant l'eau et

hydrocarbonée apolaire **hydrophobe**

les lipides (huiles et graisses).

est miscible à l'eau tandis que

molécule est miscible au solvant



« *La Science au service de l'Hygiène* »

LYCÉE

Les molécules du détergent
peuvent donc s'insérer à
l'interface eau-lipide et
détacher les graisses
d'une surface.



WIKIPÉDIA
L'encyclopédie libre

ervice



lycée polyvalent
Lumina Sophie

