

Glossaire

graisses - catégorie de composés qui sont insolubles dans l'eau. Les huiles sont une sorte de graisse.

hydrophile - qui a une forte affinité pour l'eau.

hydrophobe - qui n'a aucune affinité pour l'eau.

immiscible - se dit d'une solution qui ne peut se mêler avec une autre substance ou un autre corps, formant ainsi un mélange hétérogène. L'huile et l'eau sont immiscibles.

micelle - agrégat sphéroïdal de molécules dans une solution aqueuse, dont l'intérieur est hydrophobe et l'extérieur est hydrophile.

miscible - se dit d'une solution qui peut se mêler avec une autre substance ou un autre corps, en formant un mélange homogène.

molécule non-polaire - molécule dont les électrons sont répartis uniformément et dont la charge est égale aux deux extrémités. L'huile est un exemple de molécule non-polaire.

molécule polaire - molécule dont les charges ne sont pas réparties uniformément dans ses liaisons chimiques. Une extrémité de la molécule porte une légère charge négative et, l'autre, une légère charge positive. L'eau est un exemple de molécule polaire.

tension superficielle - mesure de l'énergie de cohésion entre les molécules d'un liquide. Plus la tension superficielle d'un liquide est élevée, plus la force de tension qu'exerce le gros des molécules sur les molécules de surface sera grande.