

OLÉOPHOBIE Phobie de l'huile

Voir **LIPOPHOBIE** peur de l'huile

L'**oléophobie** (du latin oleum "huile", grec ελαιοφοβικό eleophobico de έλαιο eleo "huile" et φόβος phobos "peur") fait référence à la propriété physique d'une molécule qui semble être repoussée de l'huile. (Strictement parlant, il n'y a pas de force répulsive impliquée ; c'est une absence d'attraction.)

L'huile a-t-elle peur de l'eau ?

Eh bien, lorsqu'on met de l'huile sur de l'eau, les molécules d'huile se retournent toutes, leur tête chargée négativement, car elles sont attirées par les parties chargées positivement des molécules d'eau. Ainsi, toutes les molécules d'huile cherchent à entrer en contact avec l'eau.

L'Huile est hydrophobe ?

Ainsi les deux liquides ne sont pas miscibles (l'huile est hydrophobe). Ces différences se retrouvent pour les interactions à l'origine de la dissolution d'un composé. Ainsi l'eau dissout le sel et le sucre, l'huile n'en dissout aucun.

L'huile d'olive est-elle hydrophobe ?

L'acide oléique, un acide gras majeur de l'huile d'olive 34 , existe sous sa forme protonée en dessous de son pKa, ce qui le rend hydrophobe et peu soluble dans l'eau.