



La taille de la goutte d'eau est limitée par sa propre force de cohésion

A l'intérieur de la goutte, des molécules d'eau s'attirent entre elles. Ce phénomène est dû à un déséquilibre des charges entre atomes d'oxygène (négatifs) et atomes d'hydrogène (positifs) : les parties positives des molécules sont attirées par celles négatives. Cette force électromagnétique crée la cohésion entre les molécules d'eau à l'intérieur de la goutte. Elle reste cependant faible au regard de la gravité ou de la force de friction que la goutte peut subir : ainsi, sa cohésion ne sera plus suffisante au-delà d'une taille de 6 mm.

