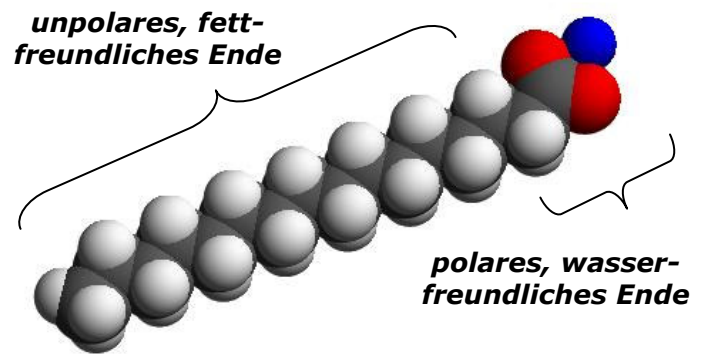
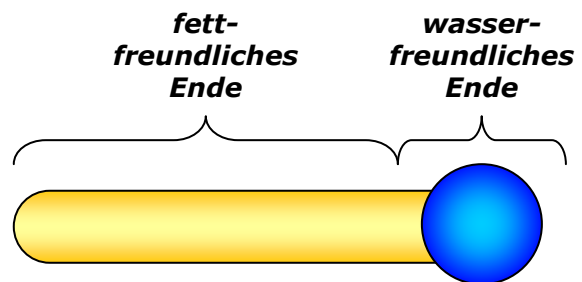


1. Wie sind Tenside aufgebaut?

Alle Tenside - wie auch das Seifenanion - sind nach demselben Strukturprinzip aufgebaut. Stets ist ein unpolares Ende vorhanden, das fettfreundlich (lipophil) ist, und ein polares Ende, das wasserfreundlich (hydrophil) ist. Ein Seifenteilchen ist also ein „Zwitter“, mit einem fettfreundlichen und einem wasserfreundlichen Teil.



Um es einfacher zu machen, werden im Folgenden die Seifenmoleküle wie in der Abbildung rechts dargestellt. Die gerade Linie steht für die Kohlenwasserstoffkette. Der Kreis steht für die polare Kopfgruppe.



Merke: Ein Tensid besteht – vereinfacht gesagt – aus einem langen fettfreundlichen Ende und einem kurzen wasserfreundlichen Kopf.