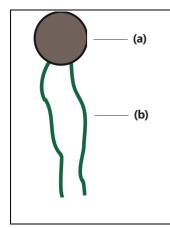
Chemische Eigenschaften eines Membranlipidmoleküls

Allgemeines: Als *Lipide* werden sehr verschiedenartige Stoffe bezeichnet, zu denen auch Fette, Öle und Wachse zählen. Diese in Pflanzen und Tieren vorkommenden Substanzen lösen sich schlecht oder gar nicht in Wasser.

Membranlipide: Als wichtigste Vertreter der Lipide in Membranen findet man

Phospholipide. *Phospholipide* sind ähnlich aufgebaut wie Fette. Das häufigste Phospholipid ist das **Lecithin**. Das **Glycerin** ist hier mit zwei Fettsäuren und einer **Phosphorsäure** verestert. An die Phosphatgruppe, die eine negative Ladung trägt, sind meist weitere polare oder geladene Moleküle gebunden (In diesem Fall das positiv geladene Cholin). Der Phosphatrest mit den angehängten Gruppen bildet einen *hydrophilen* **Kopf**. Die Fettsäureschwänze sind dagegen *hydrophob*.



In der nebenstehenden Abbildung ist das vereinfachte Modell eines Lecithin Moleküls dargestellt.

- Benenne, was die Abschnitte (a) und (b) darstellen.
- Bestimme die chemischen Eigenschaften von (a) und (b)!

- 1. Machen Sie begründete Aussagen zur Löslichkeit des Lecithinmoleküls in Wasser.
- 2. In ein Becherglas mit Wasser werden einige Lecithinmoleküle gegeben. Wie ordnen sich die Lecithinmoleküle zum Wasser hin an?