

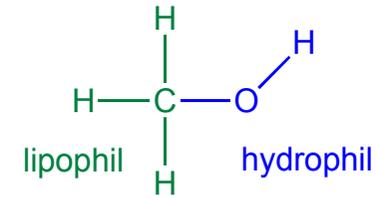
**(A1a) Welcher Alkohol löst sich besser in Hexan – Methanol oder Ethanol?**

Über den längeren lipophilen Teil kann Ethanol stärkere VdW-Kräfte zum lipophilen Hexan aufbauen als Methanol:

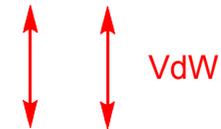
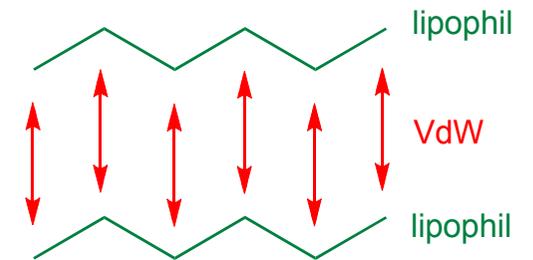


⇒ Ethanol ist deshalb besser löslich.

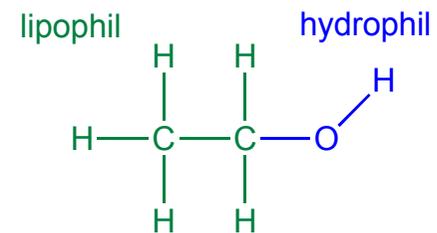
Methanol



Hexan



Ethanol



(A1b) Wie gut oder schlecht löslich sind die beiden Alkohole generell in Hexan?

ZMK Alkohol ↔ Alkohol >>> ZMK Alkohol ↔ Hexan

(ZMK Hexan ↔ Hexan >>> ZMK Alkohol ↔ Hexan)

Beide Alkohole sind schlecht löslich, da die Kräfte unter den gleichen Molekülen stärker sind (H-Brücken) als unter den verschiedenen Molekülen (Alkohol zu Hexan).

