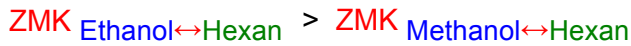


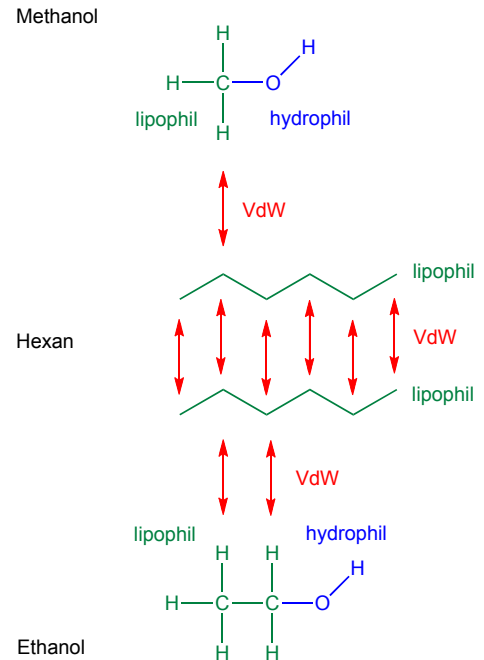
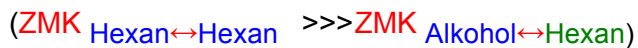
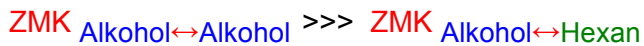
Musterlösung zur Aufgabe 1, S. 13

(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.

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

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

