

## Stundenprotokoll vom Mittwoch, 6. November 2002

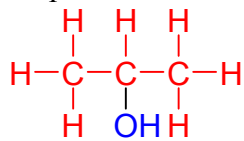
Es fehlt: Jeannette

### Auswertung DC (HPTLC = High Performance Thin Layer Chromatography)

Von den Laufmitteln ist nur Petroleum (100/140°C-Fraktion) + Propanol-2 (10:1) erfolgreich.

Petroleum:  $C_7H_{16}$  bis  $C_9H_{20}$  ( $C_nH_{2n-2}$ ) unverzweigte Alkane bzw. längerkettige Alkene und verzweigt-kettige Alkane/Alkene.

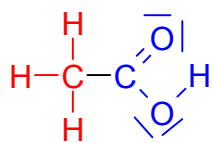
Propanol-2:



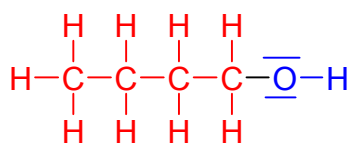
**Unpolar:** fettlöslich, verringert **-OH-Effekt** (Wasserlöslichkeit) im Vergleich zu Propanol-1  
**Polar:** wasserlöslich

Das heißt, Propanol hat eine große Fettlöslichkeit und gering wasserlöslich.

Anderes Lösungsmittel: HAc (Essigsäure) / H<sub>2</sub>O / Butanol-1  
 15 : 30 : 90



**Polar:** wasserlöslich überwiegt  
**Unpolar:** Fettlöslich



Grenzfall polar/unpolar

Lösung von HAc und H<sub>2</sub>O in Butanol  
 Wasserlöslichkeit  
 Ungeeignet für Carotinoide

Entsprechend Metanol / Aceton / Wasser