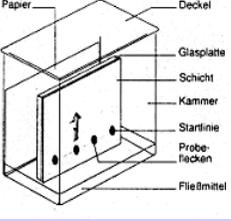
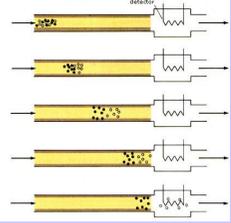
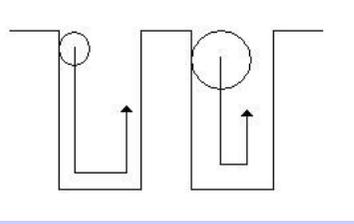
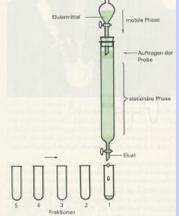
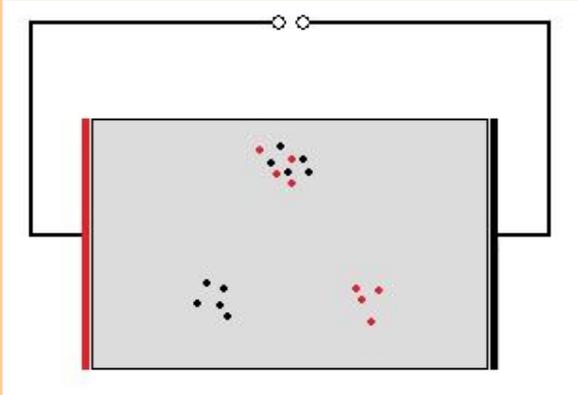


<h2 style="margin: 0;">Chromatografie</h2> <p style="margin: 0; text-align: right;">Trennung von <u>Stoffgemischen</u></p>	
<p>Dünnschichtchr. (F.32)</p>	 <ul style="list-style-type: none"> <li>● Auf die Schnelle</li> <li>● Ungenau</li> <li>● Preiswert</li> <li>● Qualitativ</li> <li>● nicht Quantitativ</li> </ul>
<p>Gaschromatografie(F.40)</p>	 <ul style="list-style-type: none"> <li>● Analytisch und Präparativ nutzbar</li> </ul>
<p>HPLC (F.38)</p>	 <ul style="list-style-type: none"> <li>● Trennung nach Größe der Teilchen</li> <li>● z.B. Polymere Trennen</li> <li>● Recht genaue Peaks</li> </ul>
<p>Säulenchromatografie (F.34)</p>	 <ul style="list-style-type: none"> <li>● Qualitativ und Quantitativ</li> <li>● Präparativ nutzbar</li> </ul>

## Elektrophorese

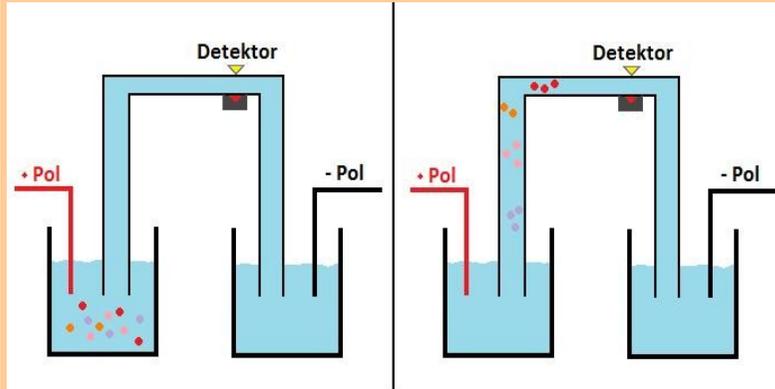
Trennung von Stoffgemischen geladener Teilchen

### Gelelektrophorese (F.43)



- Qualitativ

### Kapillarelektrophorese (F.44)



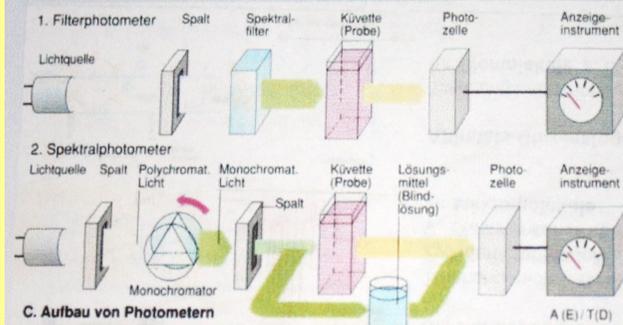
- Präparativ

## Spektrometrie

Absorption von Atombindungen weisen auf Molekülaufbau hin

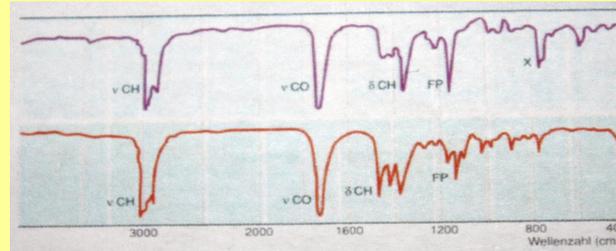
### UV / Vis – Spektrometrie (F.47/48)

#### UV/Vis-Spektrometer: Prinzip



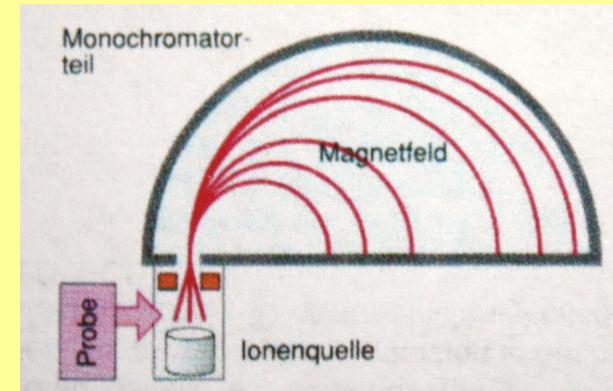
- Chromophore Teilchen absorbieren Licht
- Konjugierte Doppelbindungen absorbieren Licht
- Auch viele freie Elektronenpaare absorbieren Licht

### Infrarot-Spektrometrie (F.47/49)



- Infrarotwellenlängen werden von verschiedenen Bindungen absorbiert
- Es können also verschiedene Bindungen nachgewiesen werden

### Massenspektrometrie (F.52-54)



- Moleküle werden ionisiert
- Im elektrischen Feld wandern die Ionen unterschiedlich stark