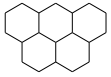


## Scheidingsmethoden

- 1 Welke bewering over de scheiding in de vigreuxkolom (de binnenwand heeft glazen instulpingen) is juist?
- A** Uit de neerdalende vloeistof wordt de laagstkokende component verdampt.
  - B** Uit de neerdalende vloeistof wordt de minst vluchtige component verdampt.
  - C** Uit de opstijgende damp wordt de laagstkokende component gecondenseerd.
  - D** Geen enkele van bovenstaande beweringen.
- 2 Welke scheidingstechniek moet je toepassen voor het scheiden van een homogeen mengsel van twee vloeistoffen?
- A** chromatografie
  - B** destillatie
  - C** extractie
  - D** indampen
  - E** ionenuitwisseling
- 3 Welke bewering is juist? Bij chromatografie ...
- A** hoeft de op te sporen stof niet in grote hoeveelheden aanwezig te zijn.
  - B** is de bewegende fase altijd een vloeistof.
  - C** is de stationaire fase altijd een vaste stof.
  - D** moet het te onderzoeken monster altijd gekleurde stoffen bevatten.
- 4 Welke bewering is NIET juist? Over chromatografie kan gesteld worden:
- A** dat de retentietijd / verblijftijd altijd tussen 0 en 1 ligt.
  - B** dat de techniek ook voor dopingonderzoek kan worden gebruikt.
  - C** dat er zeer kleine hoeveelheden opgespoord kunnen worden.
  - D** dat zelfs ingewikkelde mengsels snel en scherp gescheiden kunnen worden.



## Scheidingsmethoden

1	<b>A</b>	De laagst kokende component in de terugloop zal het eerst verdampen.
2	<b>B</b>	Je maakt gebruik van het kookpuntsverschil tussen de componenten. Let op: <b>D: ¾ pt</b>
3	<b>A</b>	Mobiele fase kan vloeistof of gas zijn; vaste fase kan vast of geadsorbeerde vloeistof zijn; niet-gekleurde stoffen kunnen met reagentia of in UV-licht zichtbaar gemaakt worden.
4	<b>A</b>	De retentietijd kan alle waarden aannemen $> 0$ .