

## Begrepp:

Papperskromatografi, tunnskikt-kromatografi (TLC), prov, stationär fas, mobil fas, polär, opolär, polaritet, Rf-värde, högupplösande vätskekromatografi (HPLC), gaskromatografi (GC), injektor, kolonn, detektor, pump, kromatogram, retentionstid, normal-fas-kromatografi, omvänd-fas-kromatografi, spektrofotometri, kyvett, ljuskälla, monokromator, spalt, prisma, absorbans, transmittans, koncentration, blankprov, standardlösningar/ kalibreringslösningar (standardserie/ kalibreringsserie), standardkurva/ kalibreringskurva, Lambert-Beers lag, molära extinktionskoefficienten.

## Teorier/modeller/problemlösning:

1. Kunna redogöra för hur pappers- och tunnskikt-kromatografi fungerar och vad det används till.
2. Kunna redogöra för de fördelar och nackdelar som finns med pappers- och tunnskikt-kromatografi (t.ex. i jämförelse med GC och HPLC).
3. Kunna redogöra för vilka delar som ingår i en HPLC-apparat och deras funktion.
4. Kunna redogöra för vad en HPLC kan användas till.
5. Kunna förklara vad som påverkar separationen och därmed retentionstiden i en HPLC.
6. Kunna redogöra för de viktigaste skillnaderna mellan HPLC och GC inkl. vilka fördelar resp. metod har jämfört med varandra.
7. Kunna redogöra för hur separationen i en HPLC kan förbättras om resultatet inte har tillräckligt hög upplösning.
8. Kunna rangordna olika organiska föreningar utifrån retentionstid vid olika typer av HPLC-analyser (normal-fas-kromatografi resp. omvänd-fas-kromatografi).
9. Kunna redogöra för hur spektrofotometri fungerar.
10. Kunna ta reda på ett ämnes koncentration genom att praktiskt utföra spektrofotometri.