

2018 januari examen

1. chromatogram ionchromatografie gegeven : uitleggen waarom bv. Chloride eerder elueert dan sulfaat
2. Uitleggen hoe men er voor kan zorgen dat het staalvolume steeds bv. 50µl of 100µl is + tekenen
3. Verband geven tussen samenstelling stationaire & mobiele fase bij ionchromatografie
4. 2 veelgebruikte detectiemethoden geven bij HPLC (niet massaspectrofotometrie)
5. verschil tussen AAS & fluorimetrie (basisprincipe, blokschema's, onderdelen golflengteselectie, lichtbron, detector ,welke stoffen men kan analyseren & ijklijnen
6. Ag/AgCl referentieelektrode (reactie, uitdrukking potentiaal, werking, schets)
7. waarom een dubbel junctie Ag/AgCl elektrode (uitleggen, tekenen & wanneer wordt deze gebruikt)
8. invuloefening i.v.m. indeling van chromatografie
9. invuloefening i.v.m. RPLC (n-hexaan + azijnzuur over RPLC kolom, welke komt er het eerst uit & hoe noemt het veranderen van MF tijdens scheiding)
10. kan vlamfotometrie gebruikt worden voor analyse van veel of weinig atomen (+ variant geven en de meerwaarde hiervan neerschrijven)
11. blokschema Massaspectrofotometer aanvullen (+ voorbeeld geven van ionenseperator)
12. Moederpiek uitleggen a.d.h.v. een concreet voorbeeld
13. FBT: vraag farmacopee: leg DLC uit & bepaal X

Revision #1

Created 12 November 2021 17:13:43 by Jasper G.

Updated 3 December 2021 22:10:49 by Jasper G.