

# 2017 juni examen

**Dit examen was vroeger voor zowel CC als CB, CM & CP. Momenteel is dit vak verschillend voor deze 2 groepen. Mogelijks is dus niet elke vraag relevant**

**Vraag 1 (6 punten)** Ionchromatografie: 2 chromatogrammen van zowel anionwisselaar en kationwisselaar.

- a) waarom komt het ene anion voor het andere anion uit de kolom? waarom komt het ene kation na het andere uit de kolom?
- b) het verband tussen de MF en SF bij anionwisselaar.
- c) welke twee detecties zijn er, leg beide bondig uit (tekening)
- d) formule resolutie geven en hoe je hier aankomt.

**Vraag 2** Vergelijking tussen AAS en (moleculaire) spectrofluorimetrie.

- a) beide principes geven
- b) Teken het (algemene) BLKSCHEMA voor elke techniek. Geef voor elke bouwsteen de algemene benaming van het onderdeel én één specifiek mogelijk type. Gebruik in het schema 2 kleuren: één kleur voor de gemeenschappelijke onderdelen (kleur: .....), een andere kleur (kleur:.....) voor de verschillende onderdelen.
- c) lichtbron, golflengteselektor, detector
- d) toepassingen geven, algemeen en een concreet voorbeeld.
- e) afwijking in de ijklijn geven in een grafiek, afwijking in één zin uitleggen, grafiek benoemen en afwijking aanduiden.

**Vraag 3**

- a) Leg de werking van de  $H^+$  gevoelige elektrode uit (geef hierbij een tekening ter ondersteuning van je antwoord)
- b) Wat is een "gecombineerde"  $H^+$  gevoelige elektrode? Leg uit in woorden en schets ook dit type elektrode (met aanduiding van de verschillende onderdelen).

#### Vraag 4 (4 punten)

- a) oef op concentratie en absorptie
  - b) molaire conductometrie, een synoniem geven. Een tabel was gegeven hiervan, moest de juiste eenheid invullen.
  - c) 4 grafieken gegeven. Grafiek aanduiden die voor  $\text{AgNO}_3$  en  $\text{LiCl}$  was.
- 

Revision #1

Created 3 December 2021 23:29:53 by Jasper G.

Updated 4 December 2021 16:13:43 by Jasper G.