

## MC25 = Technique chromatographique

**I** Dép. Chromate IUPAC → #<sup>o</sup> affinité entre phase mobile (leau g) et phase stationnaire (sable) →  $\Theta$  détecté = analyte. Initialiser par séparer les pigments (couleur)

### II) Chromatographie analytique

1) Sauter de ex (2h) **Exemple** p 247. (labo)  
Addre de NbBr<sub>5</sub> sur 1 colonne  $\Delta$  2 equiv NbBr<sub>5</sub> → ex  $\Theta$  regardé  
Bouillon du bain de glace → suivi CRT. Puis  $\Delta$  jusqu'à plus de gaz

$\Delta$  Extracto + lavage + filtrate après MgSO<sub>4</sub>, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, IR.

**I** Echelle éluat (classifcator solvants). Ici chromato d'absorp. Phase stat (silice) + mobile (éluant).  
Détecteur = fluorescence couleur avec UV.

II: Peut également servir à identifier 1 composé en comparant à 1 réf.

2) **Identification d'un composé** (2h) **Exemple** p 167.  
Colonne d'épinaud (2h) → voir MC2, (adsorb.)

$\Delta$  CRT avec # éluant, Spectre UV-visible.

**I** Polarité, précipité  
Identifier des 2 pigments principaux  
Utiliser des plog d'Alumine  
Ne de tache → pucette (monter si rep marche).

II: **I** → **II** 1 fois qui on a séparé des composés on  
Savoir à quel ils sont dépendant et s'ils sont purs?

### I. Chromatographie préparative.

1) **Chromats** sur Colonne d'Alumine  
Colonne d'épinaud. → Voir MC2

$\Delta$  Introduit servant des colonne + séparés, extracto ETOH/H<sub>2</sub>O

**I** Voir MC2  
Chlorophylle = acétate d'éthyl + EtOH.

II: Et des composés qui ont des structure  $\Theta$  proches de difficile de jouer sur l'affinité → 3 autres méthodes

2) **Chromatographie sur Papier** (MC5 p 181 - BUP 664)  
Séparato d'un mélange d'AA (chromato de partage) X pour d'g  
Paper Whatman Soluto d'AA jus (orange + tomate)  
Pâtelets / pulvérisato de nitroglycane + Etire 80°C - (SIT5  
+ Hydrolyse de l'acpartamide → DTSR - divre 1555  
→ Identifier CRT.  $\Delta$  HOTTE.

$\Delta$  Montage naturel + CRT, mesure l'cto, Neutralisat HCl + pH

**I**  $\Delta$  accélère de ex (2 comprimés édulcorant + HCl) + Acide =  
Eg. Rx  
3 als boissons light.  
Dégagn' de CO<sub>2</sub> → Eg. Rx.

II: L'industrie minière a 1 plb1 Cods Ni de Chromato Ech. ions

3) **Chromatographie échangeuse d'ions** (2h) **Chime Tout** p 87. **Ex**  
Séparato de Co<sup>2+</sup> et Ni<sup>2+</sup> (échangeur ion)

$\Delta$  Test caractéristiq, reconditionnement colonne, calcul rendement  
Spectre UV-vis.

**I** Détailler principe séparato ac Cote de comparat.  
Bioq. E - pH.  
Justification des # couleurs  
Type = absorbpt  
Stationnaire = polyamide de mobile = élua  
Détecteur (couleur, Tdr, UV)

**III** Chromato exécutées par séparer 1 mélange → technique  
à adapter au mélange + interacto ac # phases.  
3 exemples partage, ioniq.  
Ouv = Excluse Nitrg, protéine (Rempeld??).