Chromato echangeuse d'ions

* C'est une methode de separation qu'on utilise pour separer des ions (Rouessac p 114) (cf "La chromatographie")
  ↳ Purification du Nickel ((Chimie - Tout p 97)

* La phase stationnaire est composé de polymères ou resine ou gels de silice sur lesquels sont fixé des groupements ionisés ($-NR_3^{\oplus}$ ou $-SO_3^{\ominus}$), pouvant echanger de façon reversible les especes chargées presentent dans le milieu (cf "phases stationnaires echange ions")
  ↳ les composés les ⊕ chargés sont les ⊕ retenus.
  ↳ cf image "chromato echange ions"

* Par chaque ion on a un equilibre qui s'etabit

$$OH^-_{PM} + HCO_3^-{}_{PS} \rightleftharpoons OH^-_{PS} + HCO_3^-{}_{PM}$$

$$\alpha = \frac{[OH^-_{PS}].[HCO_3^-{}_{PM}]}{[OH^-_{PM}].[HCO_3^-{}_{PS}]}$$ la selectivité.

* En fonction des interactions electrostatiques les produits sont ± entrainés
  ↳ en sortie on peut detecter par { conductivité / Spectroscopie UV-Vis

* On peut avoir en sortie de colonne un suppresseur pour eliminer les ions de l'eluant
  ↳ cf "Scheme general colonne echange ions"
  ↳ cf "Suppresseur d'ions"