

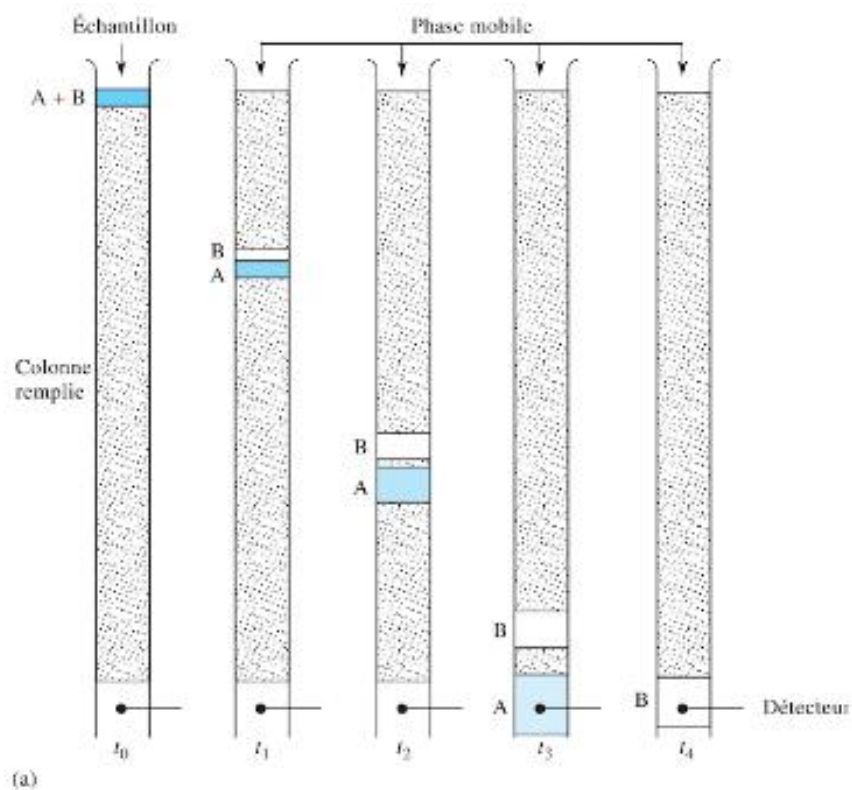
Différentes chromatographies

TABEAU 31-4

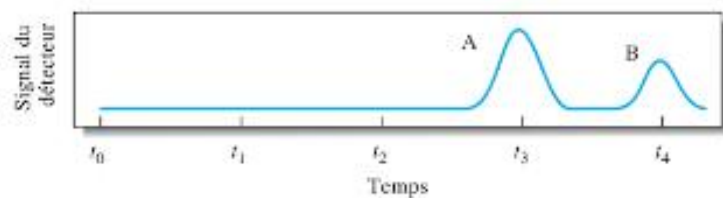
Classification des méthodes chromatographiques sur colonne			
Classification générale	Méthode spécifique	Phase stationnaire	Type d'équilibre
1. Chromatographie en phase gazeuse (CPG)	a. Gaz-liquide (CGL)	Liquide adsorbé sur ou lié à une surface solide	Partage entre gaz et liquide
	b. Gaz-solide (CGS)	Solide	Adsorption
2. Chromatographie en phase liquide (CPL)	a. Liquide-liquide (CLL) ou partage	Liquide adsorbé sur ou lié à une surface solide	Partage entre liquides non miscibles
	b. Liquide-solide (CLS) ou adsorption	Solide	Adsorption
	c. Échange d'ions	Résine échangeuse d'ions	Échange d'ions
	d. Liquide-gel (CLG) ou perméation	Liquide dans les interstices d'un solide polymérique	Partage/tamissage
	e. Affinité	Liquide spécifique à un groupe lié chimiquement à une surface solide	Partage entre liquide et surface greffée
3. Chromatographie en fluide supercritique (CFS) (phase mobile : fluide supercritique)		Espèce organique liée à une surface solide	Partage entre fluide supercritique et surface greffée

Source : Chimie analytique, Skoog (p862)

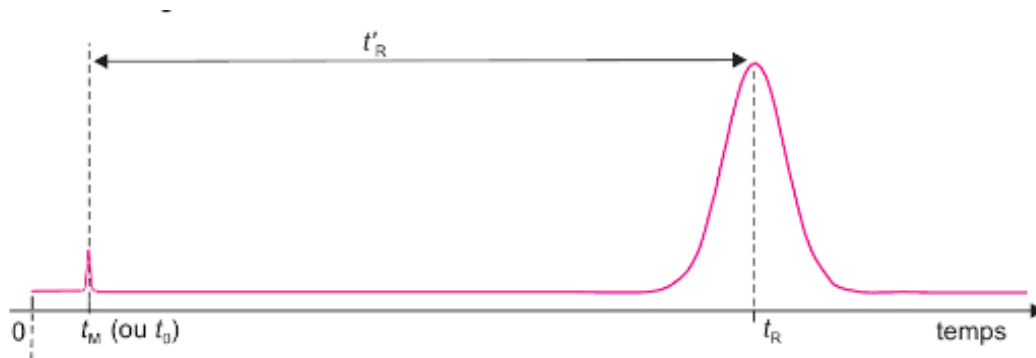
Elution



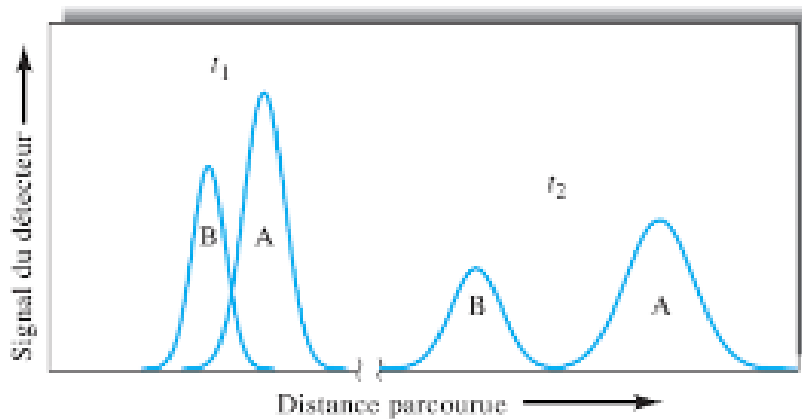
Source : Chimie analytique,
Skoog (p863)



Chromatogramme

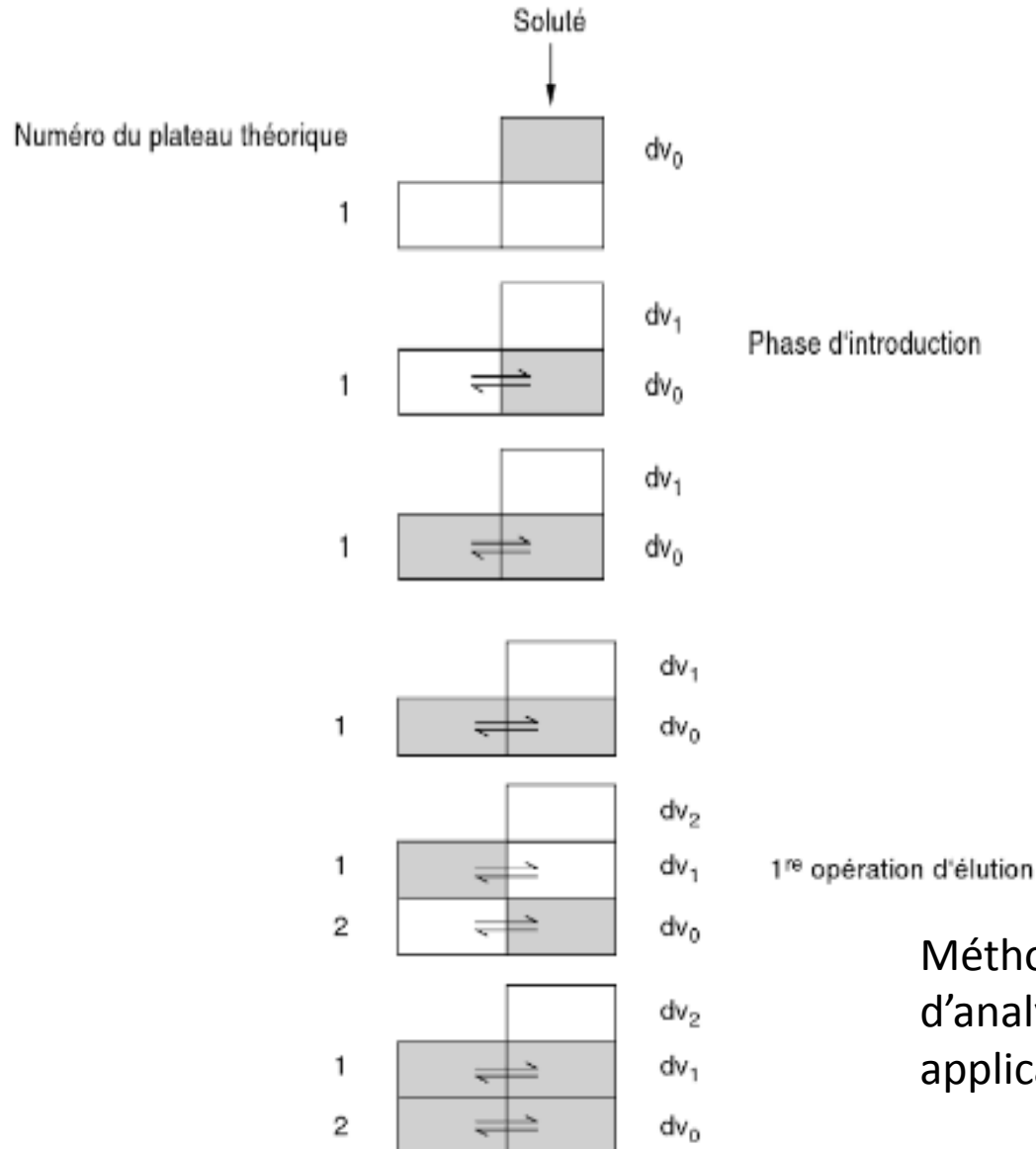


Source : Analyse chimique,
Rouessac (p8)



Source : Chimie analytique,
Skoog (p863)

Méthodes des plateaux



Méthodes instrumentales
d'analyse chimique et
applications, Burgot (p18)

Calcul du nombre de plateaux théoriques

