Résolution

Le succès d'une séparation chromatographique est jugé par la capacité du système à distinguer un pic d'analyte d'un autre. La résolution (Rs) est définie comme le rapport de la différence de temps de rétention (Δt_R) entre les deux pics (t_{RA} et t_{RB}) sur la moyenne (w_{av}) de

leurs largeurs de base (w_A et w_B):

Lorsque $R_s = 1.0$, la séparation des deux pics est complète à 97,7 % (le chevauchement est donc de 2,3 %). Lorsque $R_s = 1.5$, le chevauchement est réduit à 0.2%. Les pics non résolus sont appelés pics fusionnés. La résolution est influencée par l'efficacité de la colonne, les facteurs de sélectivité et les facteurs de rétention selon l'équation 1 :

$$R_{\rm S} = \frac{\sqrt{N}}{4} \left(\frac{\alpha - 1}{\alpha} \right) \left(\frac{k_2}{1 + k_{\rm av}} \right) \tag{2}$$

Où k, est le facteur de rétention pour le pic retenu le plus longtemps et kay est le facteur moyen de rétention pour les deux analytes. L'équation 2 est l'une des plus importantes dans la chromatographie, elle permet d'améliorer de la résolution entre les analytes. Par exemple, on peut voir que la résolution augmente avec √N.

Puisque N est lié à la longueur de la colonne, doubler la longueur de la colonne augmentera la résolution de $\sqrt{2}$, (facteur de 1,4) et n'est en général pas le moyen préféré pour améliorer la résolution. Étant donné que les facteurs de rétention et les facteurs de sélectivité sont liés aux temps de rétention et aux volumes de rétention, la modification de la nature des deux phases ou de leurs volumes relatifs aura un impact sur la résolution.

Les facteurs de rétention dépendent également des coefficients de distribution, qui à leur tour dépendent de la température ; par conséquent, la modification de la température de la colonne peut améliorer la résolution.

La capacité d'une séparation chromatographique particulière est une mesure de la quantité de matière qui peut être **résolue** en ses **composants** sans provoquer de chevauchement ou de frontage des pics. La chromatographie échangeuse d'ions a une capacité élevée, c'est pourquoi elle est souvent utilisée dans les premières étapes d'un processus de purification.

Exemple 1. Calcul de la résolution de deux analytes

Deux analytes A et B ont été séparés sur une colonne

de 25 cm de long. Les t_r observés étaient respectivement de

7 min 20 s et 8 min 20 s. La largeur du pic de base

pour l'analyte B était de 10 s. Lorsqu'un composé de

référence, complètement exclu de la phase

stationnaire dans les mêmes conditions d'élution, a

été étudié, son t_m était de 1 min 20 s.

Quelle était la résolution des deux analytes?

Réponse

Afin de calculer la résolution requise, il faut d'abord calculer d'autres paramètres chromatographiques.

(i). Temps de rétention réduit (ajusté) (t'_R):

Le temps de rétention réduit (ajusté) pour A et B

basé sur l'équation 1:

$$\underline{\mathbf{t}'_{\mathrm{R}}} = \underline{\mathbf{t}_{\mathrm{R}}} \underline{\mathbf{t}_{\mathrm{M}}}$$

Pour l'analyte A $(t'_R) = 440 - 80 = 360 s$;

Pour l'analyte **B** $(t'_R) = 500 - 80 = 420$ s.

(ii). Facteur de Sélectivité (k):

Le facteur de rétention pour A et B basé sur l'équation 2 :

$$\underline{k} = \underline{t}_{\underline{R}}/\underline{t}_{\underline{M}}$$

Pour l'analyte A : $k_A = 360/80 = 4.5$;

Pour l'analyte B : $k_B = 420/80 = 5,25$.

(iii). Facteur de sélectivité (a):

Le facteur de sélectivité pour les deux analytes basé sur l'équation 3 :

$$\alpha = k_B/k_A$$

$$\alpha = 5,25/4,5 = 1,167.$$

(iv). Nombre de plateaux théoriques (N):

Le nombre de plateaux théoriques dans la colonne ; basé

sur l'équation 4:

 $N = (t_R/\omega)^2$ for analyte B

 $N = (420 / 10)^2 = 1764.$

(v). La resolution (R_S):

La résolution des deux analytes basée sur l'équation 2 :

$$R_S = (\sqrt{N}/4)[(\alpha-1)/\alpha)] (k'_B/(1 + k_{av})$$

Donne:

$$R_s = (\sqrt{1764}/4)(0,167/1,167)(5,25/1+4,875) = 1,34.$$

Discussion

D'après la discussion précédente sur la résolution, il est évident qu'une résolution = 1,34 donne une séparation des pics supérieure à 99 %. S'il était nécessaire d'augmenter cette séparation, il serait possible de calculer la longueur de la colonne nécessaire pour doubler la résolution. La résolution est proportionnelle à la racine carrée de N, pour doubler la résolution, le nombre de plateaux théoriques dans la colonne doit être multiplié par 4 = $4 \times 1764 = 7056$.

La hauteur des plateaux dans la colonne H = L/N:

250/1764 = 0,14 mm.

Pour obtenir 7056 plateaux dans la colonne, sa

longueur doit être augmentée à 0,14 × 7056 = 987,84

mm ou 98,78 cm.