Exercice chimie analytique

Une méthode chromatographique a été développée pour analyser trois composés présents dans des crèmes solaires. Ces trois composés ont la capacité d'absorber les rayonnements ultraviolets dans la même zone du spectre de la lumière :

- ➤ Benzophénone-3 (composé A),
- Ester isooctylique de l'acide diméthylaminobenzoïque (composé B),
- 4-tert-butyl-4'-méthoxydibenzoylméthane (composé C),

Les analyses sont réalisées par chromatographie liquide haute performance avec une détection dans l'UV à 283 nm. Le temps mort est de 0,23 min. Les temps de rétention des différents composés sont de 4,35 min, de 6,51 min et de 8,43 min et des largeurs à la base de 36 s, 40 s et 42 s pour les composés A, B et C respectivement.

Question 1

Calculer la sélectivité pour les couples A-B et B-C.

Question 2

Calculer la résolution pour les couples A-B et B-C et définissez la paire critique. La résolution est-elle suffisante pour garantir la séparation des 3 composés?

Des solutions standards constitués d'un mélange des trois composés ont été préparées dans une solution de méthanol acide aux concentrations indiquées dans le tableau suivant. 10µL de chaque solution standard sont injectés et les aires des pics chromatographiques suivantes ont été obtenues :

Concentration (%; m/v)	Aire des pics (mUA /min)		
	Composé A	Composé B	Composé C
0,005	86 129	132 057	24 486
0,010	161 382	264 114	51 072
0,015	243 487	396 171	74 258
0,020	325 627	528 228	98 345

Question 3

Exprimer les concentrations des solutions standards en mg/L.

Une crème solaire est saisie par des douanes pour une suspicion de contrefaçon. Elle revendique la présence des composés A, B et C à des teneurs de 5,0 % +/- 0,1 %, 3,0 % +/- 0,1 % et 1,0% +/- 0,05 % pour les composés A, B et C respectivement. L'analyse d'un échantillon est effectuée à partir d'une pesée de 2,3450 g de crème. Cette prise d'essai est mélangée à 10 mL de méthanol en milieu acide en considérant que l'extraction des trois composés est de 100 %. Ensuite, un volume de 0,5 mL du surnageant est prélevé et introduit dans une fiole jaugée de 25 mL. Le volume est complété à 25 mL avec du méthanol acide. 10μ L de cette solution sont injectés et 4 pics chromatographiques sont détectés.

Tr (min)	Signal
2,37	18590
6,51	367985
9,34	5232
11,83	50232

Question 4

Parmi les composés A, B et C, identifier lequel(lesquels) est(sont) présent(s) et conclure sur la conformité en composition de la crème.

Question 5

Calculer la concentration de chaque composé A, B et C exprimé en mg/L dans la solution analysée.

Question 6

Calculer la concentration de chaque composé A, B et C dans l'échantillon de crème, en exprimant le résultat en % (m/m) (g de composé/100 g d'échantillon). Conclure à la conformité en teneur pour chaque composé.

Proposition de réponse et barème

Question 1 (6 points)	
α A/B = (6,51 – 0,23) /(4,35 – 0,23) = 1,52	3 pts
α B/C = (8,43 – 0,23) / (6,51 – 0,23) = 1.31	3 pts
Question 2 (8 points)	
Rs A/B = $2 \times (6,51 - 4,35)/(36/60 + 40/60) = 3,41$	3 pts (1 formule+2 AN)
Rs B/C = 2 x (8,43 - 6,51)/(40/60 + 42/60) = 2,81	3 pts (1 formule+2 AN)
Rs > 1,5, séparation suffisante	1 pt
La paire critique est B/C car la résolution est la plus petite	1 pt
Question 3 (4 points)	
Concentration en % (m/v) correspond à g/100mL	2 pts
Donc 50, 100, 150 et 200 mg/L	2 pts
Question 4 (6 points)	
Composé B présent	2 pts
Composés A et C non présents	2 pts
Non conforme	2 pts
Question 5 (6 points)	
Composé B : droite de régression proportionnelle y = 264114 x	2 pts
Pour signal = 367985 on a une concentration de 139 mg/L	2 pts
Composés A et C = 0 mg/L	2 pts
Question 6 (10 points)	
Teneur des composés A et C = 0% - non conforme	2 pts
Teneur du composé B	
Soit Q0, la quantité de composé B dans 2,3450 g d'échantillon	
Q0 = (139*25/1000) * 10/0,5	
Donc Q0 = 69,5 mg de composé B dans 2,3450 g d'échantillon	
Soit 29, 64 g de composé B pour 1 g d'échantillon	
Soit 2,964g de composé B pour 100 g d'échantillon, soit 2,96% (m/m)	6 pts
Composé B conforme sur la teneur car dans l'intervalle [2,90% - 3,10%]	2pts