

Compte type de MACBS

Corrigé type

Exercice 1

- 1- Définition de la chromatographie *e*
- 2- Dans le jus, l'acide citrique est utilisé comme régulateurs d'acidité, sel fondu dans les fromages et conservateur, le sorbate de potassium est un agent de conservation, les deux sont utilisés dans le chromatogramme comme standards (témoin). *e*
- 3- (A) : constitue d'un seul spot, c'est est un corps pur (témoin) *A*
(B) : constitue d'un seul spot, c'est un corps pur (témoin) *A*
(c) : constitue d'un seul spot, c'est un corps pur (témoin) *A*
(E) : constitue de cinq taches, c'est un corps composé, et contient acide citrique, sorbate de potassium, colorant caramel et deux autres composés inconnus. *95 x 4*
 $R_{F1} = 0.11, R_{F2} = 0.28, R_{F3} = 0.48, R_{F4} = 0.71, R_{F5} = 0.91$. *0,28 x 4*

Exercice 2

1. Equation de titrage



2. Réaction de titrage directe (par coloration)

2,5

3. $V_B - V_e = 9.3$ ml est le volume d'équivalent *2,5*

4. Concentration molaire :

$$C_A? \quad C_A V_A = C_B V_B, \quad C_A = C_B V_e / V_A = 2,43 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$
 2,5 (1,25 x 2)

5. Concentration massique :

2,5 (1,25 x 2)

$$C_m = C_A \cdot M_A = 2,0 \text{ g/L}$$

Responsable du Module : Dr. Mosbah. C.