

حل نموذجي "طرق التحليل الطيفي"

السنة الثالثة كيمياء صيدلانية 2025/2024

السؤال الأول (08 نقاط)

قانون Beer-Lambert :

$$A = \epsilon \cdot c \cdot l$$

1- لرسم تغيرات A بدلالة التركيز c فنحصل على خط مستقيم حيث النقاط التجريبية تقع على استقامة واحدة وبإشالي نتائج التجربة نضع لقانون Beer-Lambert

$$\epsilon \cdot l = 2437,5 \text{ mole}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{cm}^{-1}$$

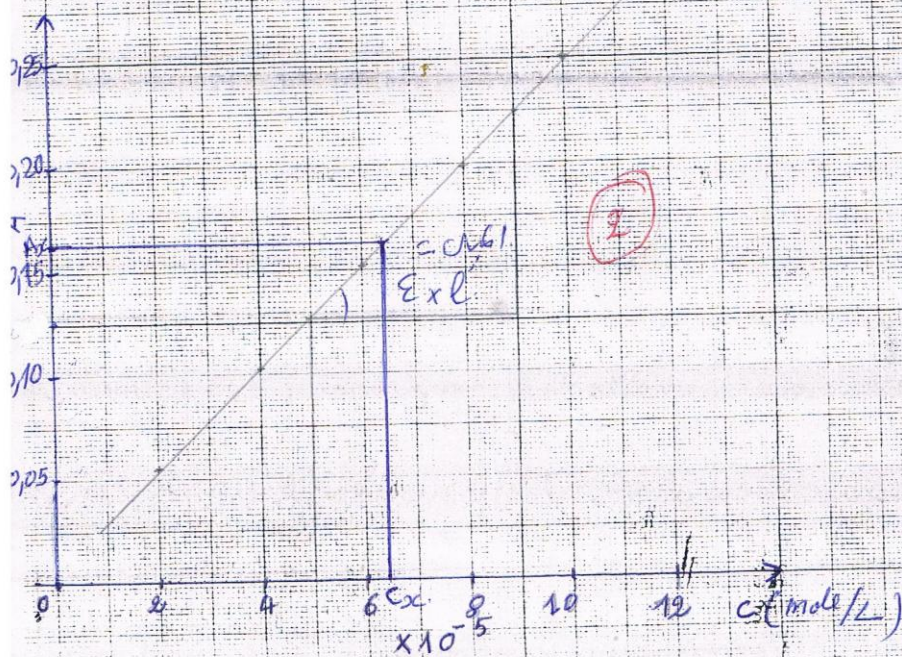
$$l = 1 \text{ cm}$$

$$\epsilon = 2437,5 \text{ mole}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{cm}^{-1}$$

3- بدلالة سقاء، نضع على :

$$C_x = 6,4 \times 10^{-5} \text{ mole/L}$$

السؤال الثاني



السؤال الثاني (12 نقطة)



حساب عدد مواقع عدم التشبع

$$NI = \frac{2x + 2 - 3 + 4}{2} = \frac{2 \times 5 + 2 - 10 + 0}{2} = 1$$

المركب غير مشبع

طيف IR

$C=O$: يعود ذل التنازل است 1740 cm^{-1}

$C=O$: التنازل 3560 cm^{-1}

مجموعة من الأشرطة تقع بجوار (تحت) 3000 cm^{-1} هي تميز

استطالة الروابط CH_2 و CH_3 : يعود ذل التنازل استطالة 1180 cm^{-1}

$C-O$: طيف RMN

يحتوي طيف 1H RMN على أربع إشارات، تقع عند (من اليسار إلى اليمين) :

- الإشارة الأولى : 1.11 ppm
- الإشارة الثانية : 1.23 ppm
- الإشارة الثالثة : 2.26 ppm
- الإشارة الرابعة : 4.11 ppm

نحسب عدد البروتونات عند كل إشارة :

$$N_i = \frac{h_i}{\sum h_i} \times H \quad \sum H = 10$$

$$h_1 = 21 \text{ mm}, h_2 = 18 \text{ mm}, h_3 = 14 \text{ mm}, h_4 = 14 \text{ mm}$$

$$N_1 = \frac{21 \times 10}{67} \approx 3, N_2 = \frac{18 \times 10}{67} \approx 3$$

$$N_3 = \frac{14 \times 10}{67} \approx 2, N_4 = \frac{14 \times 10}{67} \approx 2$$

تحليل طيف $RMN-^1H$

- الإشارة الأولى عبارة عن ثلاثية (ثلاث ذرات) وهذا الأكثر تدرجاً (قرينة من TMS) $\delta 0.50$ - ثلاث ذرات، يعني أن البروتونات المسؤولة عن هذه الإشارة (3H) ترتبط ببروتونات المجموعة $-CH_2-$
- الإشارة الثانية عبارة عن ثلاثية (ثلاث ذرات) وهذا أقل تدرجاً من الإشارة الأولى، ثلاث ذرات يعني أن البروتونات المسؤولة عن هذه الإشارة (3H) ترتبط ببروتونات المجموعة $-CH_2-$
- الإشارة الثالثة عبارة عن رباعية (أربع ذرات)، أربع ذرات يعني أن البروتونات المسؤولة عن هذه الإشارة (2H) ترتبط ببروتونات المجموعة $-CH_2-$
- الإشارة الرابعة عبارة عن رباعية (أربع ذرات)، أربع ذرات يعني أن البروتونات المسؤولة عن هذه الإشارة (2H) ترتبط ببروتونات المجموعة $-CH_2-$

ومن هنا فإن الصيغة المفصلة لهذا المركب هي :

