

## تمارين المحور II – مطيافية الاشعة فوق البنفسجية والمرئية

### التمرين 01:

أجب بنعم أو لا عما يلي مع التعليل باختصار

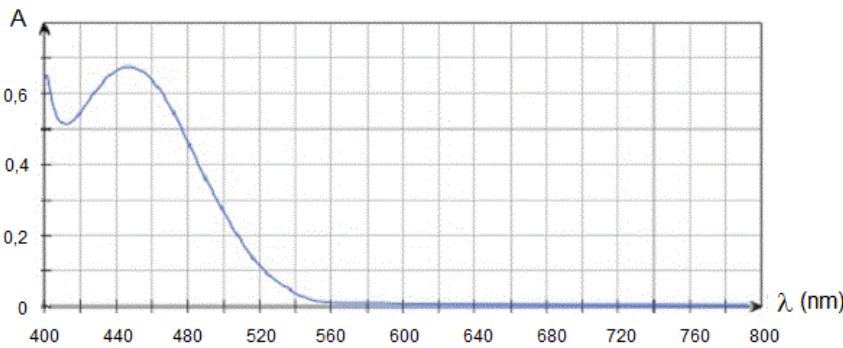
- 1- إذا بدت المادة بيضاء فإنها عكست أو نفذت كل ألوان الضوء المرئي بالتساوي .....
- 2- طبيعة وطريقة ترتيب الالكترونات في الجزيء هي المسؤولة عن امكانية امتصاص الجزيء في المجال المرئي وفوق البنفسجي .....
- 3- قانون بير لامبير ينص على أنه في حالة مرور ضوء أحادي الموجة خلال محلول ذو تركيز ثابت فإن الامتصاص يتناسب طرديا مع عرض الخلية .....
- 4- أغلب المركبات التي تمتص الاشعة المرئية وفوق البنفسجية هي التي تحتوي على روابط أحادية مشبعة .....
- 5- في جهاز الاشعة المرئية يستخدم الديوتريوم كمصدر للاشعة .....

### التمرين 02: أجب على الاسئلة التالية :

- 1- على ماذا تعتمد طرق التحليل الطيفي الجزيئي في مجال الاشعة المرئية وفوق البنفسجية ؟
- 2- على ماذا ينص قانون بير لامبير ؟
- 3- أحسب امتصاص محلول إذا علمت أن النسبة المتوية للنفاذية تساوي 50%.
- 4- أذكر أسباب الحيود عن قانون بير لامبير .
- 5- كيف تحدد تركيزا مجهولا بطريقة الاشعة المرئية وفوق البنفسجية ؟
- 6- أحسب نقاوة عينة تجارية من مادة ما إذا كان تركيزها  $10^{-3}$  وامتصاصها 0.380 علما بأن معامل الامتصاص المولاري لعينة نقية من نفس المادة يساوي 385؟

### التمرين 03:

طيف الامتصاص التالي يعود لمحلول برتقالي من ثنائي كرومات البوتاسيوم ذو التركيز  $Co = 6.0 \times 10^{-4} \text{ mol / l}$ .



1- تقوم بتدوين جدول المعايرة عن طريق قياس الامتصاصية A لتراكيز مختلفة من أيونات ثنائي كرومات  $Cr_2O_7^{2-}$ . حيث أن الطول الموجي المستخدم في جهاز الطيف = 450 نانومتر. لماذا استخدمنا هذا الطول الموجي.

2- ارسم المنحنى (A = f(C)).

3- هل أن قانون بير لامبرت محقق؟

4- لدينا محلول برتقالي لثنائي كرومات البوتاسيوم بتركيز غير معروف C1.

يخفف 10 مرات. يتم قياس امتصاص المحلول المخفف. فنجد  $A_2 = 1.60$ . احسب تركيز C2 للمحلول المخفف ثم تركيز C1 للمحلول الأم.

C(mol/l)	$2,0 \times 10^{-4}$	$4,0 \times 10^{-4}$	$8,0 \times 10^{-4}$	$1.2 \times 10^{-3}$	$1.6 \times 10^{-3}$
A	0.22	0.44	0.89	1.33	1.82