

الاسم: الإجابة: اللقب: النموذجية:

إجابة التمرين الثاني والسؤال 9 تكون علي ورقة الأسئلة

الأسئلة النظرية: (12 نقطة)

- 1- تمت عملية تنقية لإنزيم معين. بعد قياس النشاط الإنزيمي.
* كانت النتائج في المرحلة الأولى: 7293 UI لكل 11,050 غرام بروتين.
* أما المرحلة الثانية فكانت: 2968 UI لكل 0,274 غرام بروتين.
يجب أولاً حساب النشاط النوعي لكل مرحلة :

$$AS1 = 0.66 \quad (0.5pt) \quad AS2 = 10.83 \quad (0.5pt)$$

(0.5pt) الإنزيم أكثر نقاوة في المرحلة الثانية. لأن $AS2 > AS1$

احسب $Rendement$ و $Facteur de purification$ للتجربة.

$$R = 40.69 \% \quad (0.5pt)$$

$$FP = 16.4 \quad (0.5pt)$$

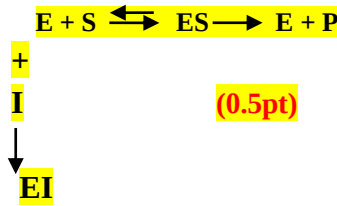
2- تعمل الإنزيمات علي زيادة سرعة التفاعلات الكيميائية. كيف يتم ذلك.

من خلال خفض طاقة التنشيط اللازمة للوصول للمرحلة الانتقالية

- 3- يعتبر كحول Methanol مادة سامة و كمية قليلة منه يمكن أن تسبب الموت من بين مراحل العلاج من التسمم بكحول الميثانول هي إعطاء المريض جرعات من كحول Ethanol.

تمثل مشبث تنافسي (0.5pt)

ماد تمثل مادة Ethanol بالنسبة لمادة Methanol
اكتب المعادلة العامة للتفاعل الإنزيمي الموافقة للحالة.



(0.5pt)

- 4- في احدي مراحل التفاعل الإنزيمي يتم دراسة الحركية الإنزيمية الميكانيكية (Cinétique enzymatique michaelienne). اذكر هذه المرحلة مع ذكر خواصها الحركية فقط. (1.5pt)

المرحلة الثابتة : $-d(s)/d(t) = + d(p)/d(t)$ et $+ d(ES)/d(t) = - d(ES)/d(t)$.

5- يعمل إنزيمين مختلفين علي نفس مادة التفاعل و فقا للمعطيات التالية:

$$V_{max} = 320 \text{ mol/sec}, K_m 1 (E_1) = 0.55 \text{ M}, K_m 2 (E_2) = 0.45 \text{ M}.$$

اذا وضعنا خليط من الإنزيمين بكميات متساوية مع مادة التفاعل وفي نفس الظروف المخبرية. أي من الإنزيمين يرتبط أولاً بمادة التفاعل. ولمادا.

E2 هو الذي يرتبط أولاً لأن له K_m اقل و منه جاذبية اكبر. (1 pt)

6- ما الفرق بين التفاعل المنتظم و التفاعل العشوائي من ناحية الخواص الحركية للإنزيم اتجاه مادتي التفاعل.

الحركة المنتظمة يوجد هناك اختلاف في جاذبية مواد التفاعل اتجاه الإنزيم. (0.5pt)

الحركة العشوائية لا يوجد هناك اختلاف في جاذبية مواد التفاعل اتجاه الإنزيم (0.5pt)

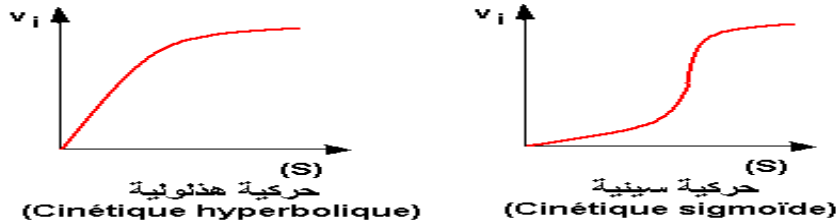
7- كيف نميز بين الانزيمات الأحادية والمتعددة تحت الوحدات حركيا.

0.25 نقطة

من خلال المنحني $v = f(s)$

بحيث في الانزيمات الأحادية المنحني Hyperbolique وفي الانزيمات العديدة المنحني Sigmoide.

(0.5pt)



أنواع حركية تشبع الإنزيمات بمادة الأساس (S)

Types de cinétique de saturation des enzymes par le substrat (S)

1-8 ما قيمة v_i / V_{max} اذا كانت $[S] = 4 K_m$

$v_i / V_{max} = 0.8$

(0.5pt)

2-8 اذا كانت $V_{max} = 100 \text{ micro M /sec}$ و $K_m = 20 \text{ mM}$; احسب سرعة التفاعل الابتدائية v_i

عند $[S] = 20 \text{ mM}$. $v_i = 50 \text{ micro mol /sec}$

(0.5pt)

3-8 اذا كانت $S = 2.5 \times 10^{-5} \text{ M}$ و $K_m = 2.5 \times 10^{-5} \text{ M}$ احسب السرعة الابتدائية الموافقة لها.

(الرسم غير مطلوب).

لحساب السرعة الابتدائية يجب أولا معرفة السرعة القصوى.

(0.5pt)

من الجدول فان $V_{max} = 75 \text{ mol/l/min}$

(0.5pt)

Donc: $v_i = V_{max} \times S / K_m + S$

$$v_i = 75 \times 2.5 \times 10^{-5} / 2.5 \times 10^{-5} + 2.5 \times 10^{-5}$$

$v_i = 37.5 \text{ mol/l/}$

(0.5pt)

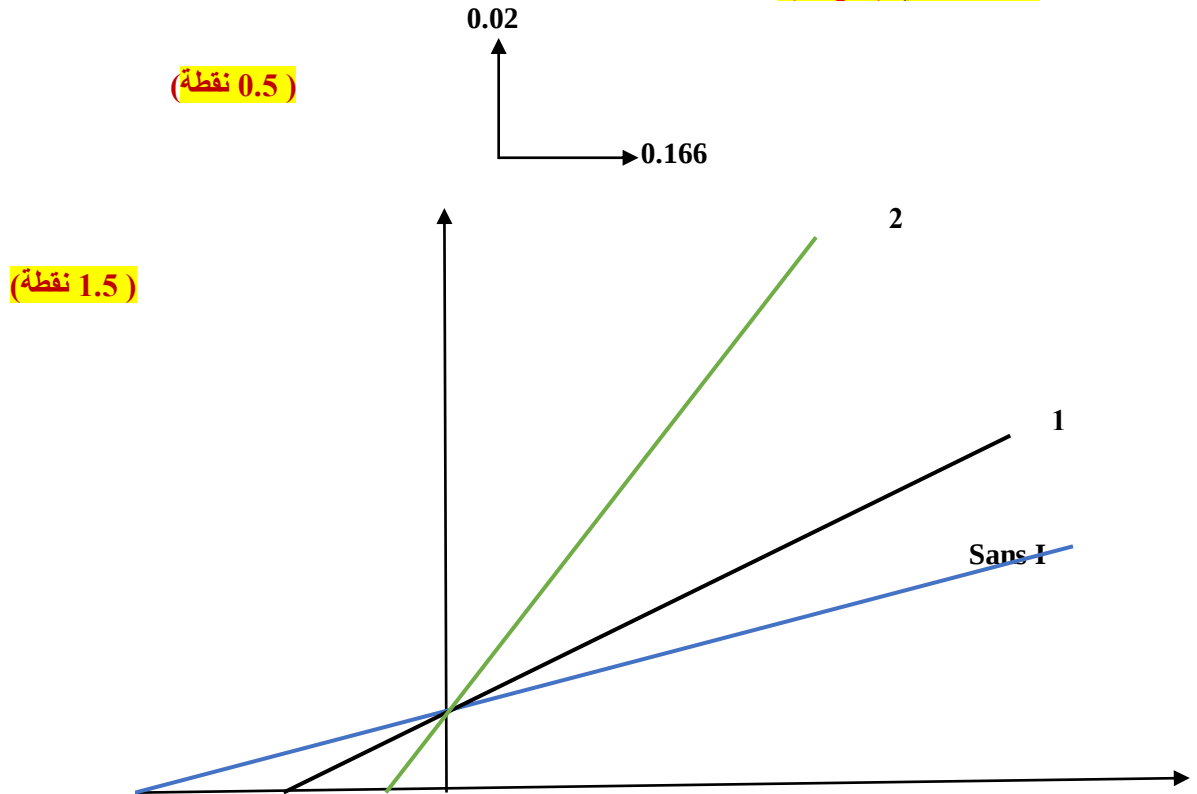
S (mol / l)	13	12	11	10	9	8	7.5	6.25
Vi (mol / l / min)	75	75	75	75	75	60	56.25	15

9- يوجد هناك مستويين من المنحنيات في الحركة الانزيمية لمادتي التفاعل. ما المعلومات التي يمكن استخلاصها في كل

مستوي من المنحنيات في الحركة المنتظمة التتابعية. الإجابة في جدول. (1.25 pt)

Mecanisme	Graphe primaire	Graphe secondaire
Ordonné المنتظمة التتابعية	تحديد نوع الحركة + أي المادتين ترتبط أولا + $V_{max} + K_A$	KB

التمرين الثاني: (08 pts)



	V_{max}	K_m	K_i المعادلة لحساب	K_i	طبيعة المواد
1	58.82 (0.5 pt)	0.9 (0.5 pt)	////////////////////	////////	//////////
2	58.82 (0.5 pt)	3.25 (0.5 pt)	$K_m' = K_m (1 + I / K_i)$ (0.5 pt)	0.19 (0.5 pt)	IC (0.5 pt)
3	58.82 (0.5 pt)	6.34 (0.5 pt)	$K_m' = K_m (1 + I / K_i)$ (0.5 pt)	0.08 (0.5 pt)	IC (0.5 pt)

Pr.OULDJAOUI Abdallah