



كلية : التربية للعلوم الصرفة

القسم او الفرع : علوم الحياة

المرحلة: الثانية

أستاذ المادة : د.أسراء عبد الكريم معروف العاني

اسم المادة باللغة العربية : كيمياء حيائية

اسم المادة باللغة الإنكليزية : **Biochemistry Chemistry**

اسم المحاضرة العاشرة باللغة العربية: الانزيمات ٢

اسم المحاضرة العاشرة باللغة الإنكليزية : **Enzymes**

## الخواص الحركية للإنزيمات

توفر معادلات حركية الإنزيم طريقة كمية لوصف اعتماد معدل الإنزيم على تركيز الركيزة (المادة الأولية للتفاعل)

### معادلة مايكل مينتن

تربط هذه المعادلة السرعة الأولية بين تركيز الركيزة (المادة الأولية للتفاعل [S]) وثابت التوازن Km والسرعة القصوى للتفاعل Vmax.

حيث إن  $V_{max}$  للإنزيم هو السرعة القصوى التي يمكن تحقيقها بتركيز لا نهائي من الركيزة أو المادة الأولية للتفاعل ، و  $K_m$  ثابت توازن الإنزيم لمادة التفاعل الأولية أو الركيزة ويعرف ال  $K_m$  للركيزة هو تركيز الركيزة أو المادة الأولية المطلوبة للوصول إلى  $V_{max}$ .

يطبق نموذج Michaelis-Menten (مايكل مينتن) لحركية الإنزيم على تفاعل بسيط حيث يشكل الإنزيم والركيزة مركبًا معقد بين الإنزيم والركيزة (ES) يمكن أن ينفصل مرة أخرى إلى الإنزيم الحر والركيزة. تتناسب السرعة الأولية لتكوين الناتج، متناسبا طرديا مع تركيز معقد الركيزة مع الإنزيم [ES]. عندما يزداد تركيز الركيزة ، يزداد تركيز معقد الركيزة مع الإنزيم [ES] وتزداد سرعة التفاعل بشكل طردي.

بالنسبة للعديد من الإنزيمات ، تختلف سرعة التحفيز  $V_0$  ، والتي يتم تعريف على أنها عدد مولات الناتج المتكونة في الثانية ، باختلاف تركيز الركيزة [S].

فكر في إنزيم يحفز S إلى P من خلال المسار التالي:



يتحد الإنزيم E مع الركيزة S لتكوين مركب ES ، مع معدل ثابت  $k_1$ . مجمع ES له مصيران محتملان. يمكن أن ينفصل مع E و S ، بمعدل ثابت  $k_{-1}$  ، أو يمكن أن يستمر في تكوين المنتج P ، مع معدل ثابت  $k_2$  ، نفترض أنه لا شيء تقريباً من المنتج يعود إلى الركيزة الأولية ، وبالتالي فإن المعدل التحفيزي هو يساوي

$$V_0 = k_2[ES] \quad (10)$$

يتم إعطاء معدلات تكوين وتفصيل ES من خلال:

$$\text{Rate of formation of ES} = k_1[E][S] \quad (11)$$

$$\text{Rate of breakdown of ES} = (k_{-1} + k_2)[ES] \quad (12)$$

في الحالة القياسية ، تظل تراكيز المواد الوسيطة ، في هذه الحالة [ES] ، كما هي حتى لو تغيرت تراكيز المواد الأولية والنتيجة.

يحدث هذا عندما تكون معدلات تكوين وتكسير ES متساوية. اي نحصل على تساوي الطرفين اليمنى من المعادلتين ١١ و ١٢

$$k_1[E][S] = (k_{-1} + k_2)[ES] \quad (13)$$