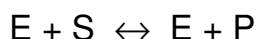


## Enzimkinetika

Az enzim reakció sebességének leírása, jellemző paraméterek azonosítása. Ha:



A sztöchiometriához mindegyiket mól-ban vagy grammal kellene kifejezni. De: az enzimpreparátum sohasem tiszta.

Ezért az enzimek mennyiségét a hatásuk alapján adjuk meg:



## Enzimkinetika

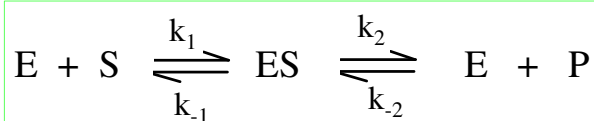
Egy egység (Unit) az az enzim mennyiség, amely 1  $\mu\text{mol}$  szubsztrátot alakít át vagy 1  $\mu\text{mol}$  terméket képez 1 perc alatt *adott reakció körülmények között*.

SI rendszerben: 1 Katal: 1 mol szubsztrátot alakít át 1 s alatt.  
Ez hatalmas egység, praktikusabb a nanoKatal =  $10^{-9}$  Kat

Fajlagos aktivitás:            E/mg,            E/ml



## Michaelis-Menten kinetika



Kiindulási feltételezések:

- $k_{-2} = 0$  (a második lépés irreverzibilis)
- az első lépés gyorsan egyensúlyra jut =  
**RAPID EKVILIBRIUM:**  $k_1 S \cdot E = k_{-1} (ES)$

Egyensúlyi állandója: 
$$K_s = \frac{k_{-1}}{k_1} = \frac{S \cdot E}{(ES)}$$

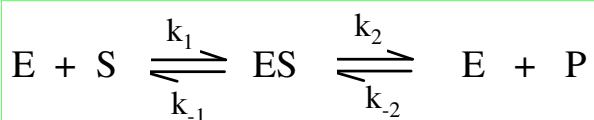
- az ES komplex stabil, az EP komplex elhanyagolható



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

3

## Michaelis-Menten kinetika



- egy aktív centrum, egy szubsztrát
- aktivitás helyett koncentráció használható
- $(S) \gg (E_0)$  vagyis  $E_0 / S \ll 1$

a „minket érdeklő” reakciósebesség: 
$$V = \frac{dP}{dt} = k_2 (ES)$$

anyagmérleg az enzimre: 
$$E_0 = E + (ES)$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

4

## Michaelis-Menten kinetika

Osszuk el a két egyenletet:

$$\frac{V}{E_0} = \frac{k_2(ES)}{E + (ES)}$$

Helyettesítsük be:

$$K_s = \frac{k_{-1}}{k_1} = \frac{S \cdot E}{(ES)}$$

$$\frac{V}{E_0} = \frac{k_2 \frac{S}{K_s} E}{E + \frac{S}{K_s} E}$$

Rendezzük át:

$$\frac{V}{k_2 E_0} = \frac{\frac{S}{K_s}}{1 + \frac{S}{K_s}} = \frac{S}{K_s + S}$$

$$V_{\max} = k_2 E_0$$

mert  $V = \frac{dP}{dt} = k_2(ES)$  volt



## Michaelis-Menten kinetika

Ebből az sebességi egyenlet:

$$V = V_{\max} \frac{S}{K_s + S} \quad \text{avagy} \quad \frac{V}{V_{\max}} = \frac{\frac{S}{K_s}}{1 + \frac{S}{K_s}}$$



## M és M



**Maud Menten**  
 1879-1960

**Leonor Michaelis**  
 1875-1949

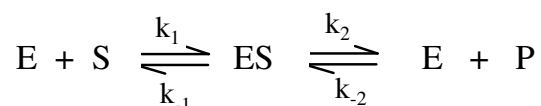
Michaelis, L., Menten, M. (1913) Die kinetik der invertinwirkung,  
*Biochemische Zeitung* 49, 333-369



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

7

## Briggs-Haldane kinetika



Ugyanazok a differenciálegyenletek, de a feltételezés: (kvázi) állandó-  
 sult állapot = steady state ↓

$$\frac{dS}{dt} = -k_1ES + k_{-1}(ES)$$

$$d(ES)/dt = 0$$

$$\frac{d(ES)}{dt} = k_1ES - k_{-1}(ES) - k_2(ES)$$

(S) >> (E<sub>0</sub>) vagyis E<sub>0</sub>/S << 1  
 k<sub>1</sub>ES > k<sub>-1</sub>(ES) ill. k<sub>1</sub>ES > k<sub>2</sub>(ES)

$$\frac{dP}{dt} = k_2(ES)$$

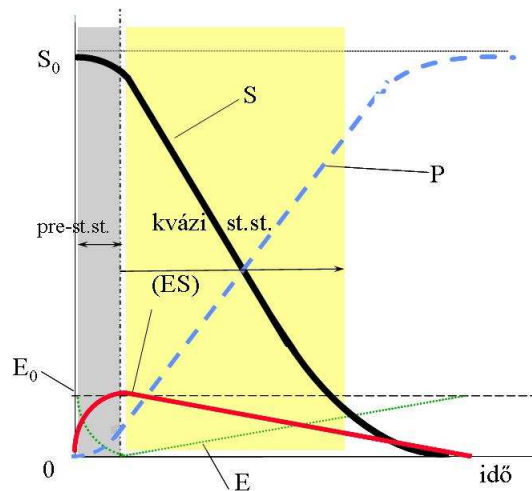


BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

8

## Briggs-Haldane kinetika

Egy rövid átmeneti szakasz (pre-steady state) után csak nagyon lassú a változás (kvázi steady state).



Briggs, G. E., and Haldane, J. B. (1925) A Note on the Kinetics of Enzyme Action, *Biochem J* 19, 338-339.



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

9

## Briggs-Haldane kinetika

$$\frac{d(ES)}{dt} = k_1 E \cdot S - k_{-1}(ES) - k_2(ES) = 0$$

$$k_1 E \cdot S = (k_{-1} + k_2)(ES)$$

$$(ES) = \frac{k_1 E \cdot S}{(k_{-1} + k_2)}$$

$$E + (ES) = E_0$$

$$V = \frac{k_2 E_0 S}{K_m + S} = V_{\max} \frac{S}{K_m + S}$$

$$K_m = (k_{-1} + k_2) / k_1$$

Michaelis állandó



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

10

## Diszkusszió

Michaelis -Menten

$$V = V_{\max} \frac{S}{K_s + S}$$

$$K_s = \frac{k_{-1}}{k_1}$$

Briggs-Haldane

$$V = V_{\max} \frac{S}{K_m + S}$$

$$K_m = \frac{k_{-1} + k_2}{k_1}$$

$$K_m = K_s + \frac{k_2}{k_1}$$

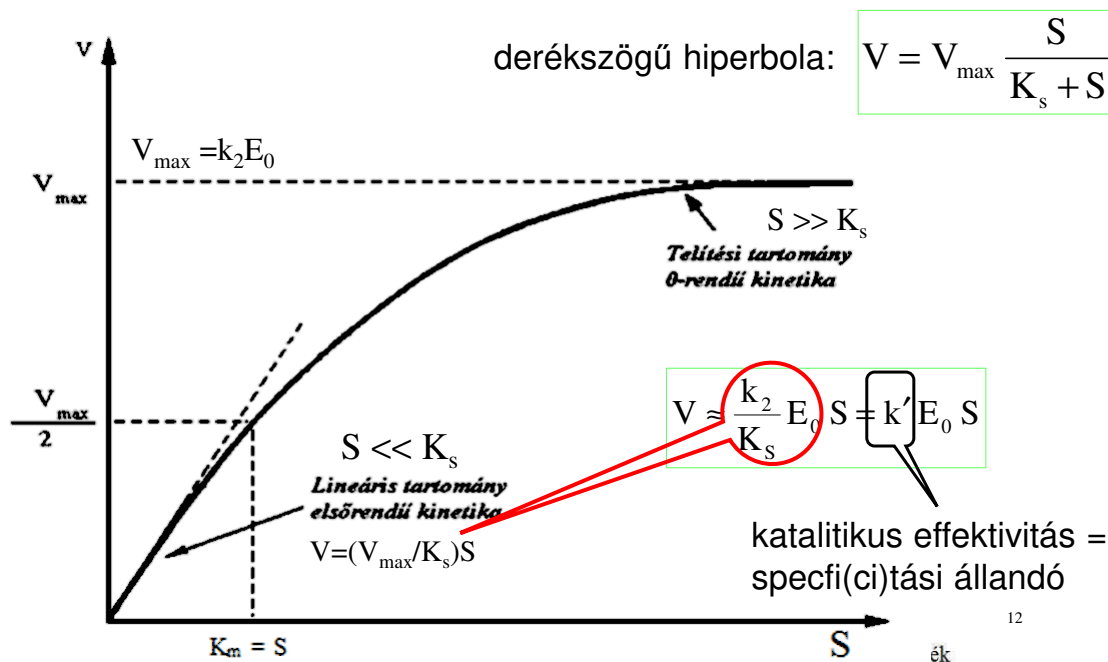
ha  $(k_1) \gg (k_2)$  akkor a két konstans azonos!



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

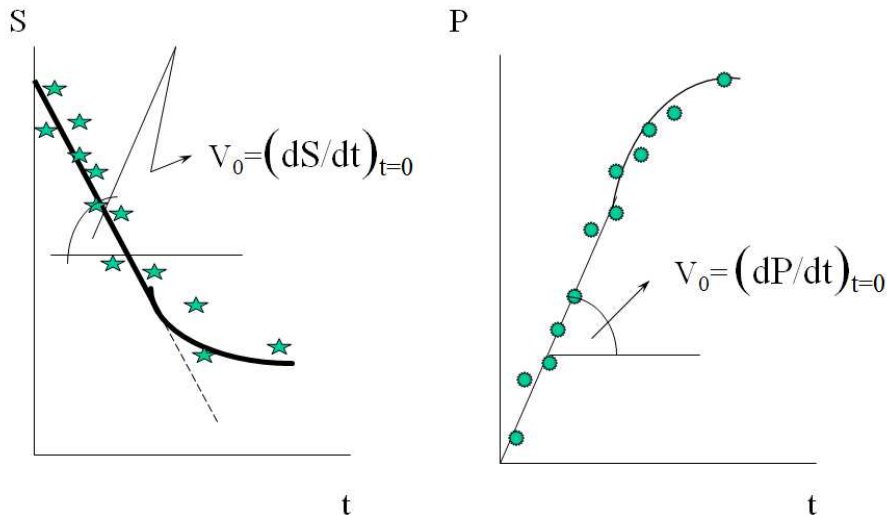
11

## Diszkusszió



## Reakciósebesség

A M-M és B-H egyenletekben a  $V$  mindig a kezdeti reakciósebességet ( $V_0 \rightarrow t=0$ -ra extrapolált sebesség) jelenti.



13

## Linearizálások

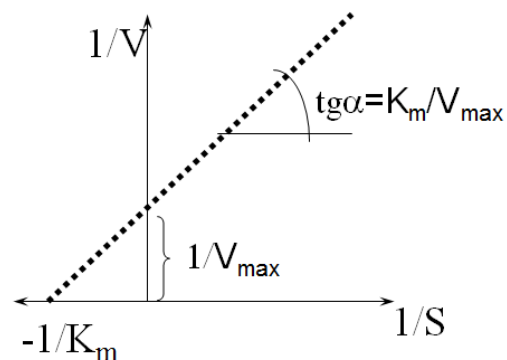
Linearizált ábrázolást használunk, mert:

- Hiperbolikus regressziót számolni gép nélkül munkaigényes
- Az enziminhibíciónál +információt ad.

1. Lineweaver-Burk linearizálás

$$1/v - 1/S$$

$$\frac{1}{V} = \frac{1}{V_{max}} + \frac{K_m}{V_{max}} \cdot \frac{1}{S}$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

14

## Linearizálások

### 2. Hanes-Langmuir linearizálás

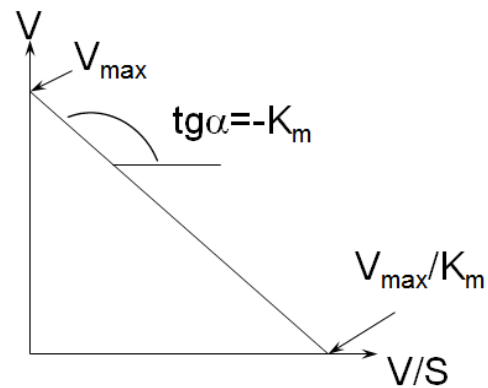
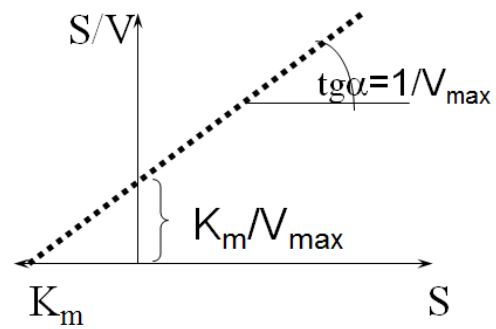
$$S/v - S$$

$$\frac{S}{V} = \frac{K_m}{V_{max}} + \frac{1}{V_{max}} \cdot S$$

### 3. Eady-Hofstee linearizálás

$$v/S - v$$

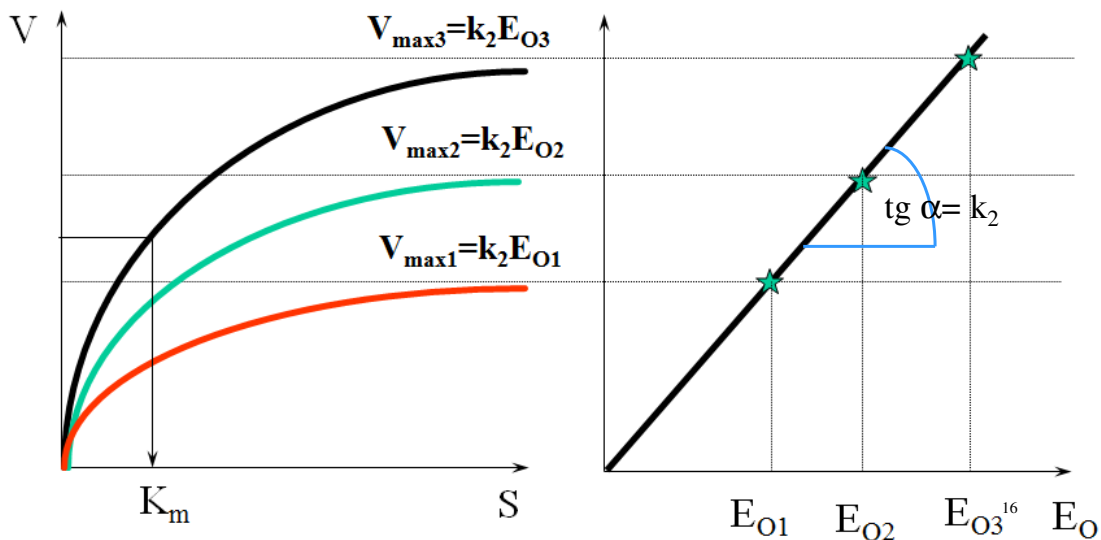
$$V = V_{max} - K_m \frac{V}{S}$$



BME Alkalmazott Biotechnol

## Az enzimkoncentráció hatása

Ha  $v_{max} = k_2 \cdot E_0$ , akkor:





## A kinetikai paraméterek

$V_{\max}$  : nem maximum, hanem limit  $\rightarrow$  határsebesség

Nem enzimplajdonság, mert függ  $E_0$ -tól:  $V_{\max} = k_2 \cdot E_0 \rightarrow$   
 = **AKTIVITÁS**

A  $k_2$  enzimplajdonság = turnover number, váltásszám [ $s^{-1}$ ]  $\rightarrow$   
 az enzimmolekula átalakítási frekvenciája

Kiterjesztés minden enzimre és minden kinetikára:

$$V_{\max} = k_{\text{cat}} \cdot E_0$$

$k_{\text{cat}}$  [ $s^{-1}$ ]: egy enzimmolekula átalakítási frekvenciája S-telítés esetén: egy enzimmolekula időegység alatt hány molekula szubsztrátot alakít át.



## A kinetikai paraméterek: $K_S$ , $K_m$

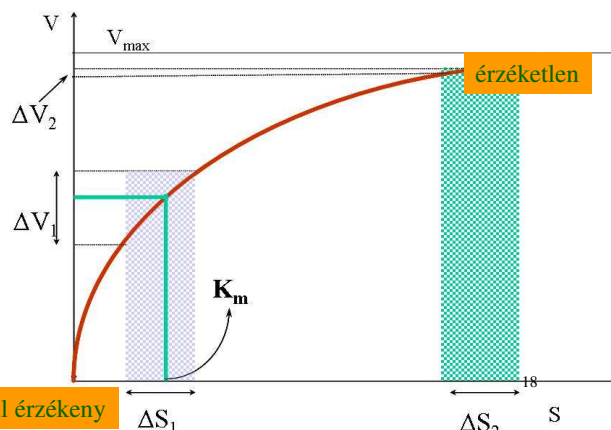
- az enzim affinitása a szubsztráthoz
- az élő sejtben közelítőleg ennyi az S koncentráció, mert így jól szabályozza a sebességet
- Változott a  $K_S \rightarrow$  Inhibitor? Aktivátor?
- Enzimanalitika:

ha aktivitást mérek:

$$S \gg K_S \quad v = v_{\max}$$

ha szubsztrátkoncentrációt mérek:

$$S \ll K_S \quad \text{lineáris tartomány}$$



## A kinetikai paraméterek

$k_1$	$10^7$ - $10^{10}$ dm <sup>3</sup> mol <sup>-1</sup> min <sup>-1</sup> [max. érték ( $10^{11}$ ) a kis molekulák diffúziósebessége]
$k_{-1}$	$10^2$ - $10^6$ min <sup>-1</sup>
$k_2$	$50$ - $10^7$ min <sup>-1</sup>
$K_m$	$10^{-6}$ - $10^{-2}$ mol/dm <sup>3</sup>

TABLE 13-1. THE VALUES OF  $K_M$ ,  $k_{CAT}$ , AND  $k_{CAT}/K_M$  FOR SOME ENZYMES AND SUBSTRATES

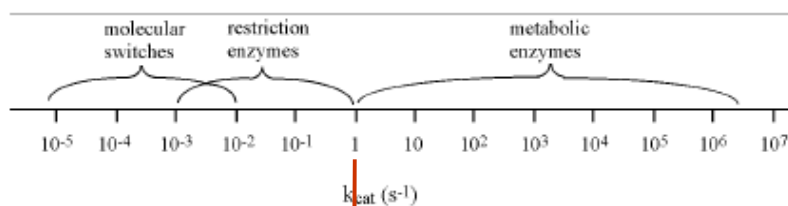
Enzyme	Substrate	$K_M$ (M)	$k_{cat}$ (s <sup>-1</sup> )	$k_{cat}/K_M$ (M <sup>-1</sup> s <sup>-1</sup> )
Acetylcholinesterase	Acetylcholine	$9.5 \times 10^{-5}$	$1.4 \times 10^4$	$1.5 \times 10^8$
Carbonic anhydrase	CO <sub>2</sub>	$1.2 \times 10^{-2}$	$1.0 \times 10^6$	$8.3 \times 10^7$
	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	$2.6 \times 10^{-2}$	$4.0 \times 10^5$	$1.5 \times 10^7$
Catalase	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	$2.5 \times 10^{-2}$	$1.0 \times 10^7$	$4.0 \times 10^8$
Chymotrypsin	<i>N</i> -Acetylglycine ethyl ester	$4.4 \times 10^{-1}$	$5.1 \times 10^{-2}$	$1.2 \times 10^{-1}$
	<i>N</i> -Acetylvaline ethyl ester	$8.8 \times 10^{-2}$	$1.7 \times 10^{-1}$	1.9
	<i>N</i> -Acetyltyrosine ethyl ester	$6.6 \times 10^{-4}$	$1.9 \times 10^2$	$2.9 \times 10^5$
Fumarase	Fumarate	$5.0 \times 10^{-6}$	$8.0 \times 10^2$	$1.6 \times 10^8$
	Malate	$2.5 \times 10^{-5}$	$9.0 \times 10^2$	$3.6 \times 10^7$
Urease	Urea	$2.5 \times 10^{-2}$	$1.0 \times 10^4$	$4.0 \times 10^5$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

19

## $k_{cat}$ értékek



$k_{cat}$  alsó határa metabolikus enzimeknél

$$\frac{k_{cat}}{K_m} = 10^7 \text{ s}^{-1} \text{ M}^{-1} = \frac{10^7 \text{ s}^{-1}}{1 \text{ M}} = \frac{1 \text{ s}^{-1}}{10^{-7} \text{ M}}$$

Legtöbb enzim e két szélső eset között

Természetes enzimeknél:  $>10^5$   
 Mesterséges E-nél (DNA-zyme, abzyme):  $<10^3$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

20

## Reverzibilis reakciók

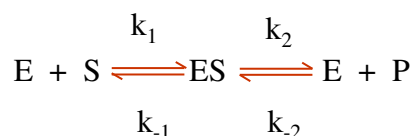
Alap: minden enzimes reakció reverzibilis – egyensúlyra vezet.  
 Sokszor ez az egyensúly erősen eltolódik az egyik oldalra – pl. a **biopolimerek hidrolízisénel** (amilázok, proteínázok), más-  
 hol viszont közel 50-50%-os (például a glükóz izomeráz reak-  
 ció)



Mindkét kinetikai leírásban feltételeztük, hogy a  $k_{-2} = 0$ , ezért a  
 reverzibilis reakciót két ellentétes egyirányú folyamat leírásá-  
 ból állítjuk össze.



## Reverzibilis reakciók



A két ellentétes irányú reakció egyensúlyi állandóit fölírva:

$$K_s = \frac{k_{+1}}{k_{-1}} = \frac{(ES)}{S \cdot E} \qquad K_p = \frac{k_{-2}}{k_{+2}} = \frac{(ES)}{P \cdot E}$$

A közös elemet kiemelve:

$$\frac{k_{+1}}{k_{-1}} S = \frac{(ES)}{E} = \frac{k_{-2}}{k_{+2}} P$$

Az eredő egyensúlyi  
 állandót kifejezhetjük:

$$K_{\text{eq(ulilibrium)}} = \frac{P}{S} = \frac{k_{+1} k_{+2}}{k_{-1} k_{-2}} \quad \text{ugyanaz!}$$



## Reverzibilis reakciók

MI TÖRTÉNIK?  
 $S \rightarrow P$  vagy  $P \rightarrow S$  ?

**MITŐL FÜGG?**

Itt feltételezzük az EP komplex létezését:

$$E + S \xrightleftharpoons[k_{-1}]{k_1} ES \xrightleftharpoons[k_{-2}]{k_2} EP \rightleftharpoons E + P$$

BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

## Reverzibilis reakciók

Az eredő sebesség a két folyamat különbsége:

$$V_{\text{netto}} = V_{\text{előre}} - V_{\text{vissza}} = k_2(ES) - k_{-2}(EP)$$

Ezt az eddigiekhez hasonlóan az enzim anyagmérlegével osztjuk el:

$$E_o = E + (ES) + (EP)$$

$$\frac{v_{\text{előre}}}{E_o} = \frac{k_2(ES)}{E + (ES) + (EP)}$$

$$\frac{v_{\text{vissza}}}{E_o} = \frac{k_{-2}(EP)}{E + (ES) + (EP)}$$

ebből:

$$\Delta v = \frac{E_o k_2(ES) - E_o k_{-2}(EP)}{E + (ES) + (EP)}$$

24  
BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

## Reverzibilis reakciók

Behelyettesítve:

$$\Delta v = \frac{v_{\max S}(ES) - v_{\max P}(EP)}{E + (ES) + (EP)}$$

figyelembe véve, hogy:

$$(ES) = E \frac{S}{K_s} \quad (EP) = E \frac{P}{K_p}$$

$$\Delta v = \frac{v_{\max S} \frac{S}{K_s} E - v_{\max P} \frac{P}{K_p} E}{E + \frac{S}{K_s} E + \frac{P}{K_p} E}$$

azaz 
$$\Delta V = \frac{V_{\max S} \left( S - \frac{P}{K_{eq}} \right)}{K_{ms} \left( 1 + \frac{P}{K_{mp}} \right) + S}$$

Reverzibilis M-M egyenlet<sub>25</sub>



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

## Reverzibilis reakciók

$$\Delta V = \frac{V_{\max S} \left( S - \frac{P}{K_{eq}} \right)}{K_{ms} \left( 1 + \frac{P}{K_{mp}} \right) + S} \quad \text{ahol} \quad \frac{P}{K_{eq}} = S_{eq} \quad \text{azaz} \quad (S - S_{eq}) \quad \text{a}$$

szubsztrát koncentráció eltérése az egyensúlytól.

$\left( 1 + \frac{P}{K_{mp}} \right)$  pedig analóg  $\left( 1 + \frac{I}{K_I} \right)$ -vel, azaz P kompetitív

inhibitorként viselkedik.



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

26