

## EGYÉB HATÁSOK AZ ENZIMAKTIVITÁSRA

- Ionerősség
- pH
- HŐMÉRSÉKLET
- Nyírás
- Nyomás (hidrosztatikai)
- Felületi feszültség
- Kémiai szerek (alkohol, urea,  $H_2O_2$ ...)
- Fény, hang, ionizáló sugárzások

Reverzibilis  
változások  
Irreverzibilis



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

1

## Reaktív oldalláncok

A fehérjék aktivitás-változását az aminosav oldalláncok változásai idézik elő.

Savas: -COOH: Asp, Glu      Bázikus: -NH<sub>2</sub>: Lys, Arg

Láncvégi szabad -COOH és -NH<sub>2</sub>

savamid: -CO-NH<sub>2</sub>: Asn, Gln

Poláris: -OH: Ser, Thr      -SH: Cys,      -S-CH<sub>3</sub>: Met

Imidazol: His

Guanidin: Arg

H-hidak: C=O ..... H-O-      C=O ..... H-NH-



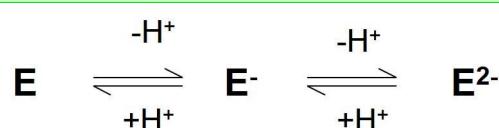
BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

2

## A pH hatása

Fehérjék: + és - töltésű oldalláncok ← a töltés a disszociáción keresztül függ a pH-tól → változik az aktív centrum

Áttöltődés:



Csak  $E^-$  aktív

Aktív enzimhányad:  $Y^- = E^- / E_0$



$$K_1 = H^+ E^- / E$$

$$K_2 = H^+ E^{2-} / E^-$$

$$E_0 = E + E^- + E^{2-}$$

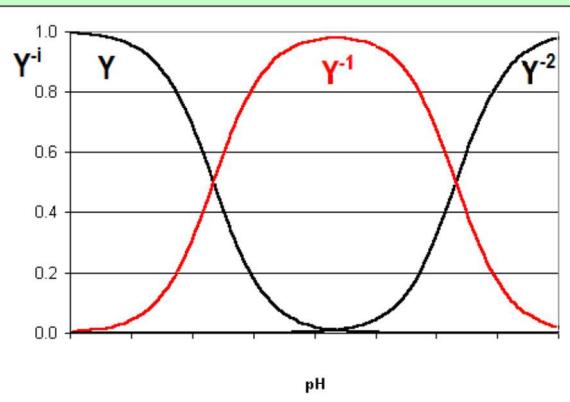
Michaelis-féle pH függvények:

$$Y^- = \frac{1}{1 + H^+ / K_1 + K_2 / H^+}$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

## A pH hatása



$$Y^- = \frac{1}{1 + H^+ / K_1 + K_2 / H^+}$$

$$H_{\text{optimum}}^+ = \sqrt{K_1 K_2}$$

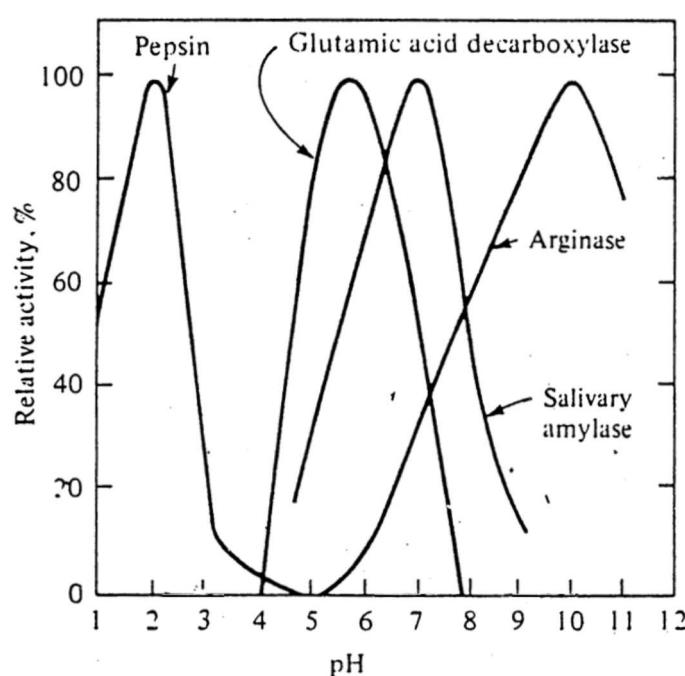
$$(pH)_{\text{optimum}} = \frac{1}{2}(pK_1 + pK_2)$$

$$V_{\max} = k_2 E_0 Y^- = k_2 E_0 \frac{1}{1 + H^+ / K_1 + K_2 / H^+}$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

## A pH hatása



5

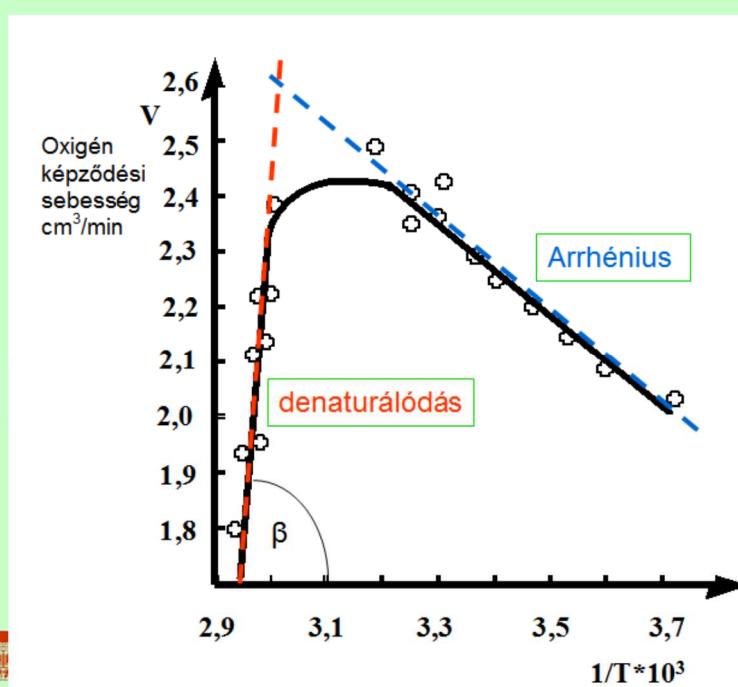
## Hőmérséklet hatása



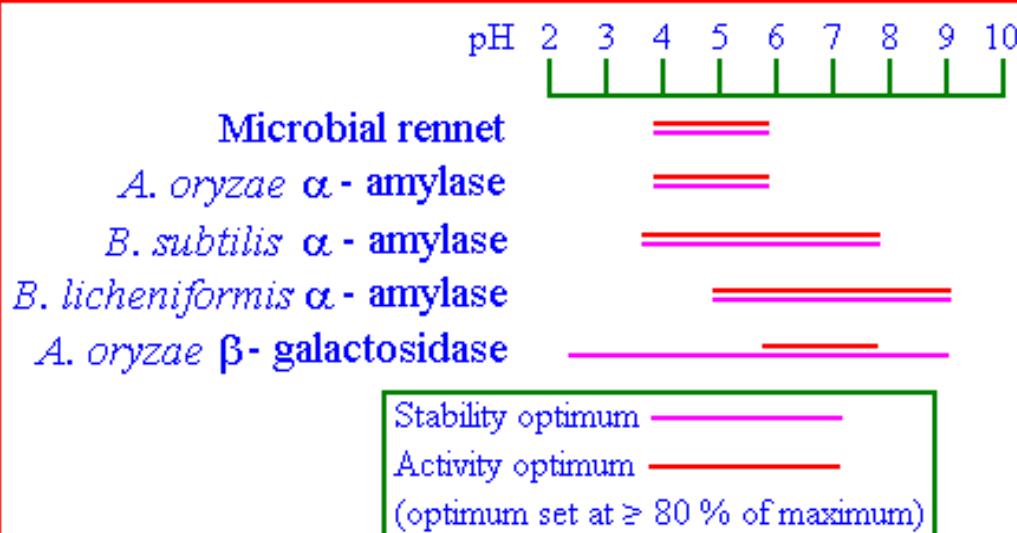
$$\frac{dE_a}{dt} = -kE_a \quad \longrightarrow \quad E_a(t) = E_{a0} e^{-kt}$$



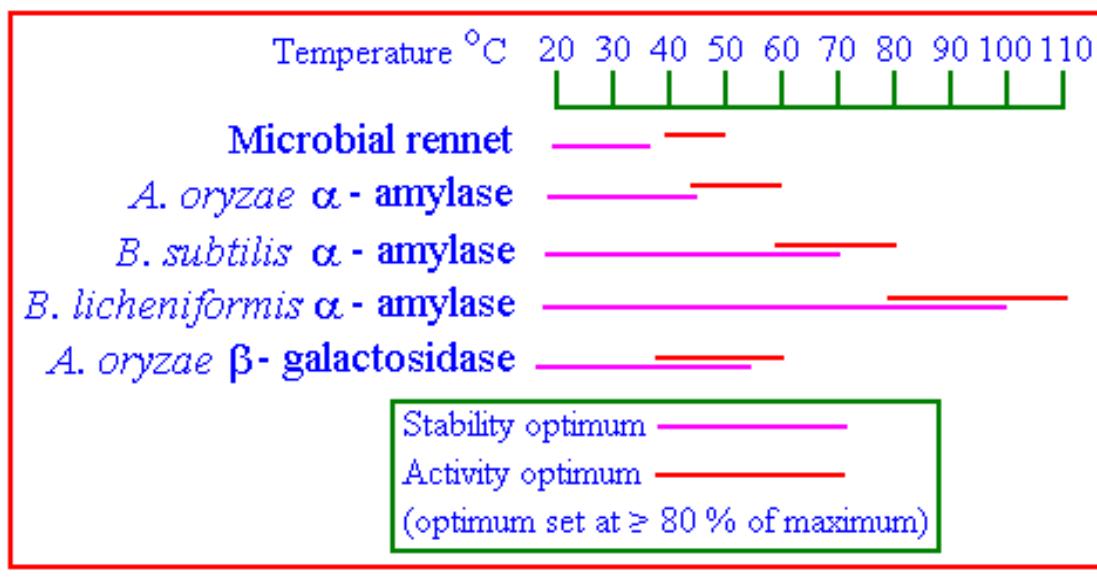
## Hőmérséklet hatása



## Az optimális pH kapcsolata a stabilitással



## Az optimális hőmérséklet kapcsolata a stabilitással



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmisztudomány Tanszék

9

