

EGYÉB HATÁSOK AZ ENZIMAKTIVITÁSRA

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

Reverzibilis

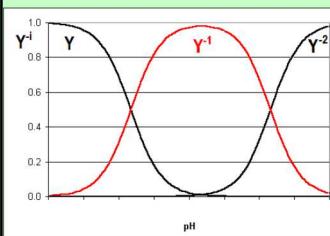
változások

Irreverzibilis



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

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

Reaktív oldalláncok

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

Savas: -COOH: Asp, Glu Bázikus: -NH₂: Lys, Arg

Láncvégi szabad -COOH és -NH₂

savamid: -CO-NH₂: Asn, Gln

Poláris: -OH: Ser, Thr -SH: Cys, -S-CH₃: Met

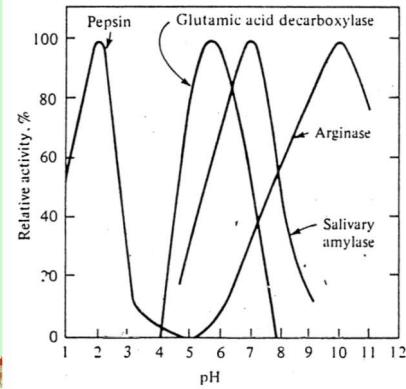
Imidazol: His Guanidin: Arg

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



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

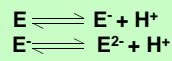
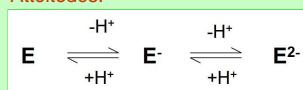
A pH hatása



5

A pH hatása

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



$$K_1 = \frac{H^+ E^-}{E}$$

$$K_2 = \frac{H^+ E^{2-}}{E}$$

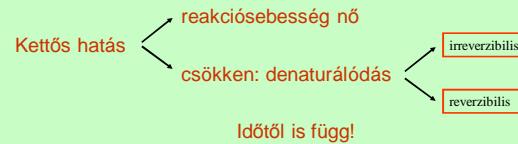
$$E_0 = E + E^- + E^{2-}$$

$$\text{Michaelis-féle pH függvények: } Y^- = \frac{1}{1 + H^+ / K_1 + K_2 / H^+}$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

Hőmérséklet hatása



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



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszer tudomány Tanszék

