

EGYÉB HATÁSOK AZ ENZIMAKTIVITÁSRA

- Ionerősség
- pH
- HŐMÉRSÉKLET
- Nyírás
- Nyomás (hidrosztatikai)
- Felületi feszültség
- Kémiai szerek (alkohol, urea, H₂O₂...)
- Fény, hang, ionizáló sugárzások

Reverzibilis
 Irreverzibilis

változások



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

1

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-



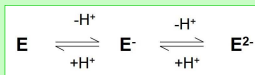
BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

2

A pH hatása

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

Áttöltődés:



Egyensúlyok:

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

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

Csak az E⁻ aktív!

Aktív enzimhányad:

$$Y^- = \frac{E^-}{E_0}$$

$$v_{\max} = k_2 E^- = k_2 E_0 Y^-$$



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

3

A pH hatása

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

$$Y = \frac{E^-}{E_0} = \frac{E^-}{E + E^- + E^{2-}}$$

$$Y = \frac{\frac{K_1 \cdot E}{H^+}}{E + \frac{K_1 \cdot E}{H^+} + \frac{K_2 \cdot E^-}{H^+}}$$

$$Y = \frac{\frac{K_1 \cdot E}{H^+}}{E + \frac{K_1 \cdot E}{H^+} + \frac{K_2 \cdot K_1 \cdot E}{H^+ \cdot H^+}}$$

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

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

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

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

Michaelis-féle pH függvény:

BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

A pH hatása

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

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

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

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

BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

A pH hatása


6

Hőmérséklet hatása

Kettős hatás

- reakciósebesség nő
- csökken: denaturálódás
 - irreverzibilis
 - reverzibilis

Időtől is függ!

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


BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

Hőmérséklet hatása

$$E_a \xrightleftharpoons{K_d} E_i \quad \frac{E_i}{E_a} = K_d = \exp\left(\frac{-\Delta G_d}{RT}\right) = \exp\left(\frac{-\Delta H_d}{RT}\right) \exp\left(\frac{\Delta S_d}{R}\right)$$

$$E_0 = E_a + E_i \longrightarrow E_a = \frac{E_0}{1 + K_d}$$


Mivel:

$$V_{\max} = k_2(T)E_a = k_2(T) \frac{E_0}{1 + K_d} = \frac{\alpha T e^{-E_a/RT}}{1 + e^{\Delta S_d/R} \cdot e^{-\Delta H_d/RT}}$$

és $k_2(T) = \beta \left(\frac{k_B T}{h}\right) e^{\Delta S^\ddagger/R} \cdot e^{-E_a/RT}$ $\alpha = \text{kombináció } (\beta, k_B, h, E_0, \Delta S^\ddagger)$

K_d is függ T-től!

S_d = -900 KJ/mol.K
 H_d = 280-310 KJ/mol
 Nagy: kis hőfokváltozásra érzékenyen reagál (egy H-híd: 12,5-29,3 kJ/mol)



BME Alkalmazott Biotechnológia és Élelmiszertudomány Tanszék

