

РЕГУЛЯЦИЯ КИНЕТИЧЕСКИХ ПАРАМЕТРОВ ФЕРМЕНТАТИВНЫХ РЕАКЦИЙ



РЕГУЛЯЦИЯ КИНЕТИЧЕСКИХ ПАРАМЕТРОВ ФЕРМЕНТАТИВНЫХ РЕАКЦИЙ

 $v = dP/dt = f([E]0, [S]0, [X (I)0], pH, T, ...(\epsilon, \mu...)...t)$

- ИНГИБИРОВАНИЕ
- pH ЗАВИСИМОСТИ
- ЗАВИСИМОСТИ ОТ ТЕМПЕРАТУРЫ



Ингибиторы ферментов

- ОБРАТИМЫЕ
 - КОНКУРЕНТНЫЕ
 - НЕКОНКУРЕНТНЫЕ
 - БЕСКОНКУРЕНТНЫЕ

НЕОБРАТИМЫЕ

- модификаторы
- СУБСТРАТОПОДОБНЫЕ (СУИЦИДНЫЕ)



CH3 O

сериновых протеаз

 СН3 – CH – O – P – F

 Необратимые
 CH3 – CH – O

 ингибиторы
 CH3

диизопропилфторфосфат



Ингибирование ферментов

 ИНГИБИРОВАНИЕ СЕРИНОВЫХ ПРОТЕИНАЗ ФОСФОРОРГАНИЧЕСКИМИ ОТРАВЛЯЮЩИМИ ВЕЩЕСТВАМИ

$$E - OH + (R1, R2) P(O)F \rightarrow E - O - P(0)(R1, R2) + HF$$

$$\begin{array}{cccc} & & & & \\ \textbf{K}_i & & & \\ \textbf{E} + \textbf{I} & \leftrightarrow & \textbf{EI} & \rightarrow & \textbf{EI}' \end{array}$$

$$[E] = [E]_o \exp (- \frac{k_i I_o}{K_i + I_o}]$$



Ингибирование ферментов

- Применение ингибиторов в исследованиях:
 - определение природы функциональных групп активных центров ферментов
 - фиксация промежуточных соединений
 - инактивация протеолитических ферментов
 - титрование активных центров
 - введение метки репортера
 - установление взаимосвязи структуры и реакционной способности



- КИНЕТИЧЕСКИЕ ПРОЯВЛЕНИЯ ДЕЙСТВИЯ ИНГИБИТОРОВ
 - Воздействию ингибитора могут быть подвержены разные участки активного центра фермента:

Сорбционная область

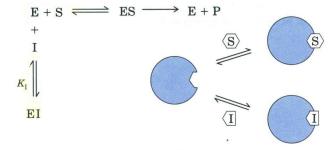
Каталитический центр



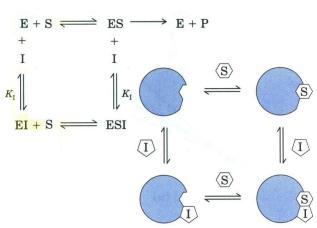
конкурентное

неконкурентное

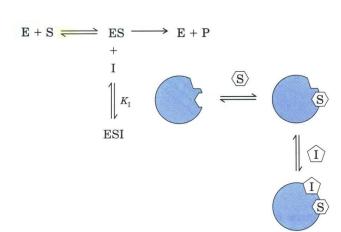
■ бесконкурентное



Competitive inhibition



Noncompetitive inhibition



Uncompetitive inhibition



■ КОЛИЧЕСТВЕННЫЕ ПАРАМЕТРЫ,
ХАРАКТЕРИЗУЮЩИЕ ЭФФЕКТИВНОСТЬ ИНГИБИРОВАНИЯ

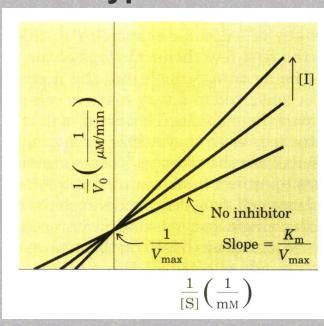
Ki

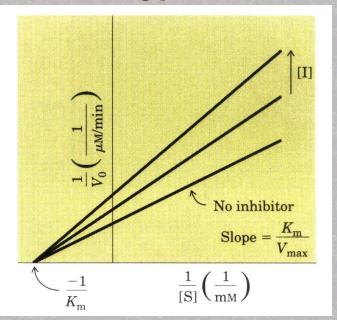
И

150

конкурентное

неконкурентное







- Домашнее задание
 - Проанализировать кинетическую схему бесконкурентного ингибирования
 - Предложить (вывести) зависимости наблюдаемых параметров от концентрации ингибитора для расчета К_і
 - Сравнить, как соотносятся между собой параметры I₅₀ и K_i для каждого из типов обратимого ингибирования



Ингибиторный анализ

 ИССЛЕДОВАНИЕ ТОПОГРАФИИ И СТРУКТУРЫ АКТИВНЫХ ЦЕНТРОВ

■ БИФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ ИНГИБИТОРЫ

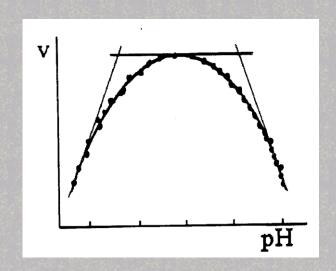


Ингибирование ферментов

 рН-зависимости ферментативной активности: протон - ингибитор и активатор фермента

рН-зависимости ферментативной активности

Протон - как ингибитор и активатор фермента



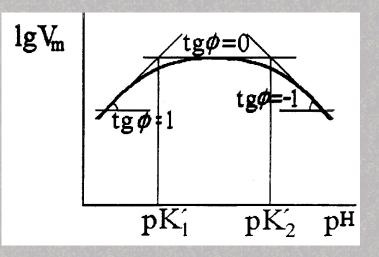
$$v = \frac{k_{\text{KaT(Kax)}} \cdot E_{0} \cdot S_{0}}{K_{m(\text{Kax})} + S_{0}}$$

рН-зависимости ферментативной активности

Зависимость кажущейся (наблюдаемой) максимальной

скорости от рН

$$V_{m,H} = \frac{V_m}{1 + \frac{H^+}{K_1} + \frac{K_2}{H^+}}$$



- 1. "Кислая" область $H^+ >> K_1 \qquad H^+ >> K_2$ $H^+/K_1 >> 1 \qquad K_2/H^+ << 1$ $V_{m,H} = \frac{V_m K_1}{H^+}$ $lgV_{m,H} = const-lgH^+$
- 2. Нейтральная область $H^+ << K_1 \quad H^+ >> K_2$ $V_{m,H} = V_m$
- 3. "Щелочная" область $H^+ << K_1 \quad H^+ << K_2 \\ H^+/K_1 << 1 \quad K_2/H^+ >> 1$ $V_{m,H} = \frac{V_m H^+}{K_2}$ $lgV_{m,H} = const+lgH^+$

рН-зависимости ферментативной активности

 Определение рК_а функциональных групп активного центра фермента и фермент-субстратного комплекса

