Enzimas

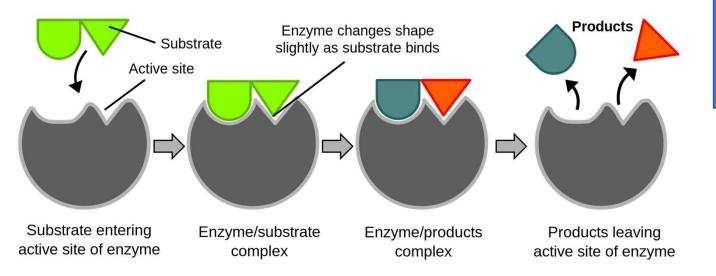


Introdução

Carlos Hotta



O que são enzimas?

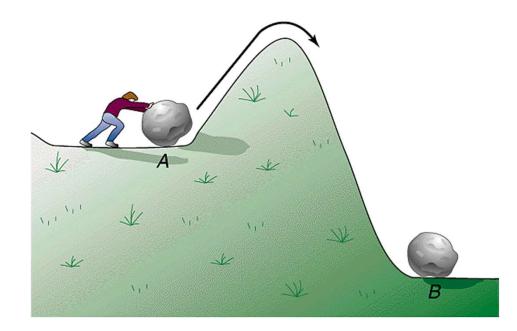


$$S + E \Longrightarrow ES \Longrightarrow EP_1P_2 \Longrightarrow E + P_1 + P_2$$

Enzimas aceleram reações

Anidrase carbônica acelera a reação 10.000.000x

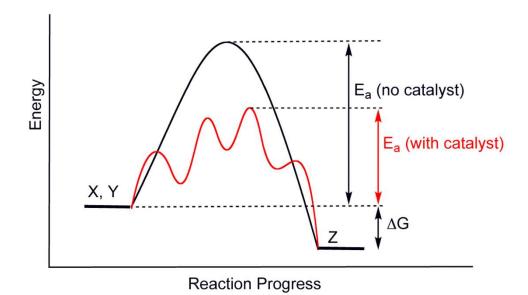
$$H2O + CO2 \longrightarrow H2CO3 \longrightarrow H^{\dagger} + HCO3$$



Reações enzimáticas acontecem mais rápido mas o equilíbrio da reação não muda

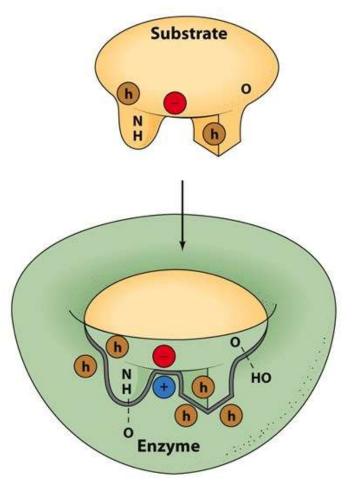
Como enzimas aumentam a velocidade das reações?

Reações precisam de ultrapassar a energia livre de ativação para acontecer



Enzimas criam caminhos alternativos para que as reações aconteçam

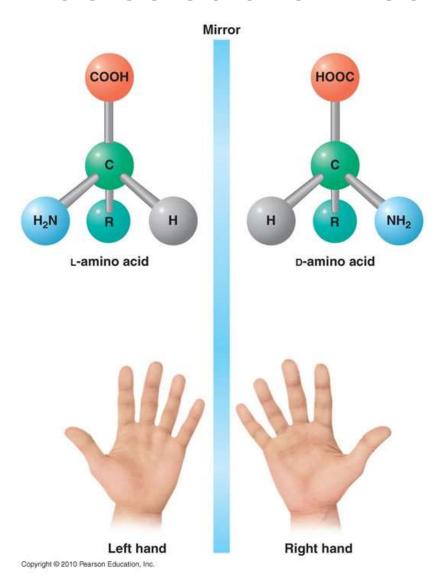
Enzimas possuem sítios de ligação



O local de ligação das moléculas envolvidas na reação se chama sítio ativo

Sítios ativos têm estrutura tridimensional

Enzimas selecionam isômeros



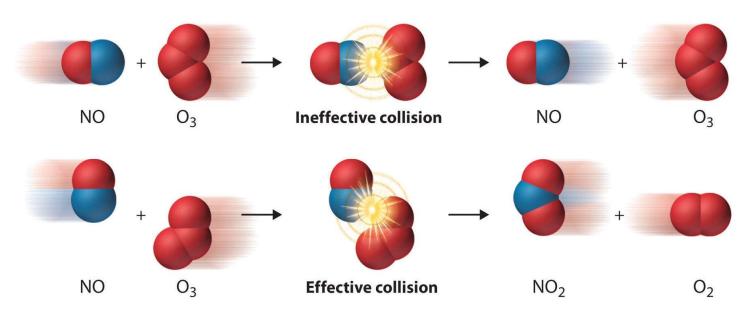
Todos aminoácidos são canhotos

Todos carboidratos são destros

Como funcionam enzimas?

Para uma reação química acontecer, os reagentes precisam:

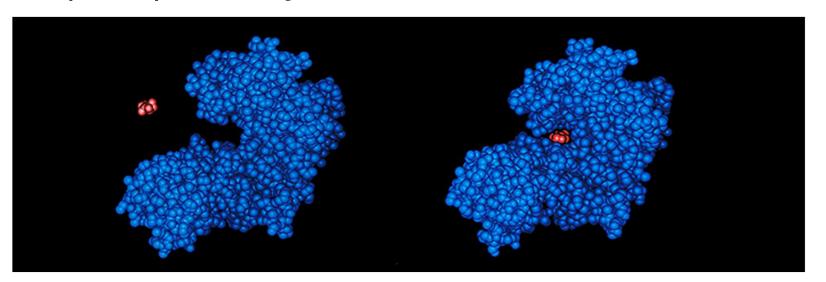
- 1) se encontrar
- 2) estar na orientação correta
- 3) colidir com força suficiente para a ligação ocorrer



Como funcionam enzimas?

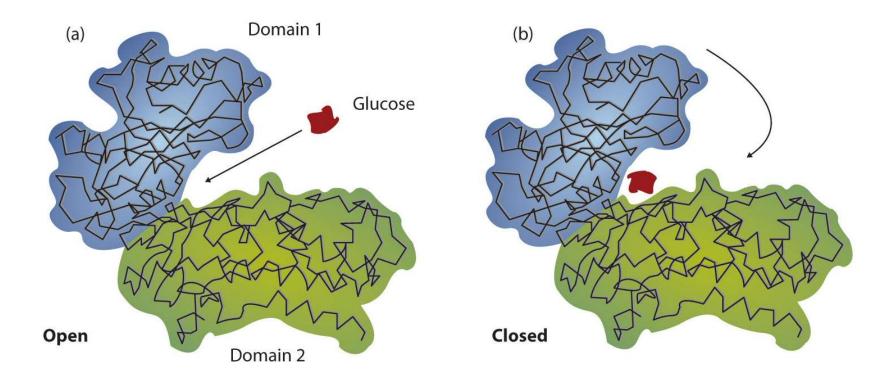
Enzimas:

- garantem a aproximação dos reagentes na orientação e distância corretas
- 2) fornecem os arredores necessários para propiciar a reação
- 3) imobilizam os substratos em posições favoráveis para que a reação ocorra



Como funcionam enzimas?

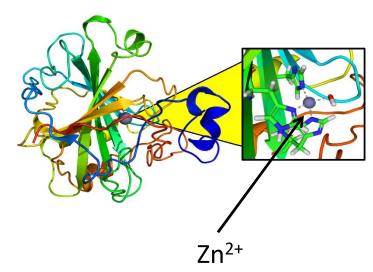
Enzimas mudam de conformação de acordo com as moléculas que estão ligadas à elas

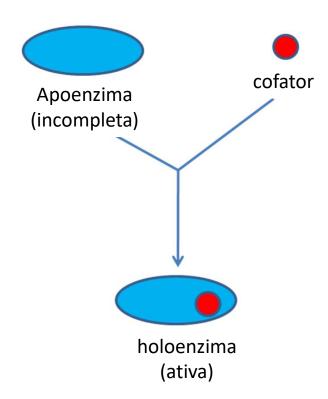


Enzimas podem precisar de cofatores

Cofatores podem ser íons ou moléculas orgânicas (coenzimas)

Coenzimas podem estar presos à enzima (grupos prostéticos) ou agirem como cosubstratos





Enzimas podem precisar de cofatores

Cofatores inorgânicos

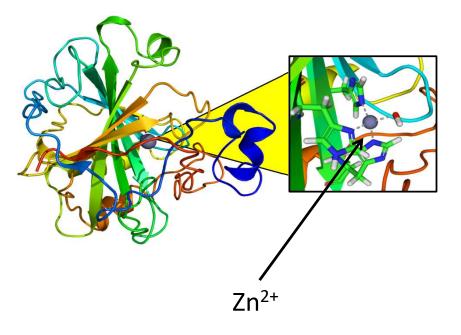
- Metais: cobre, ferro, magnésio, manganês, molibdênio, etc.
- Complexos ferro-enxofre

Cofatores orgânicos

- Vitaminas e derivados: tiamina (B1); NAD+ (niacina, B3); biotina, ácido fólico, flavinas (riboflavina, B2), etc.
- Outros cofatores: glutationa, heme, coenzima A, etc.

Mecanismos de catálise – anidrase carbônica

$$O=C=O + HOH \longrightarrow HOCO$$



- O Zn²⁺ fica alojado entre três resíduos de His
- O Zn²⁺ interage com a H₂O, que fica com o oxigênio levemente negativo, enfraquecendo a molécula
- Uma quarta His aceita um próton da água, deixando o -OH ligado ao Zn²⁺
- CO₂ é aproximado do OH, permitindo a formação de bicarbonato -> catálise ácida



RESUMO DA AULA

- Enzimas são macromoléculas biológicas que atuam como catalisadores
- Mudam a velocidade na qual reações ocorrem, mas não o seu equilíbrio
- Possuem sítios de ligação específicos a uma ou algumas moléculas
- Mudam de conformação para possibilitar as reações químicas
- Podem precisar de cofatores