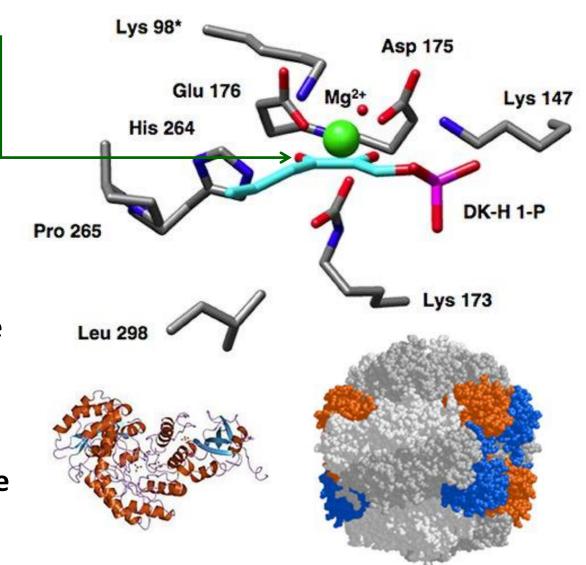
Enzimas que contém Magnésio (Mg<sup>2+</sup>): Exemplo: Rubisco (Ribulose-1,5-bisphosphate carboxylase/oxygenase) - a enzima mais abundante na biosfera: catalisa a incorporação de CO<sub>2</sub> em uma molécula de ribulose-1,5-difosfato

Existe em todas as plantas e é fundamental na fotossíntese

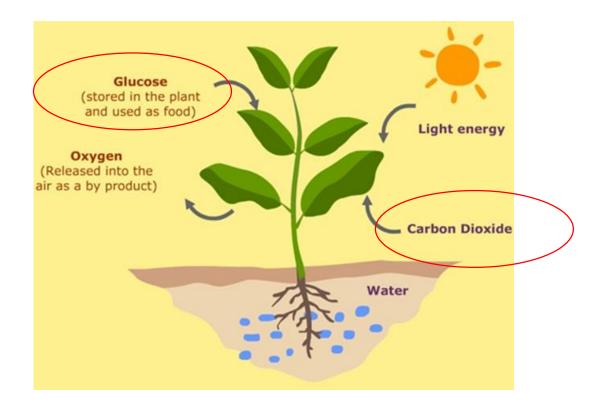
Consiste de 2
subunidades:
cadeia longa (L, 55 kDa) e
cadeia curta (S, 13 kDa)
As cadeias se unem em 8
(4 dímeros) com uma
massa molar aparente de
540 kDa

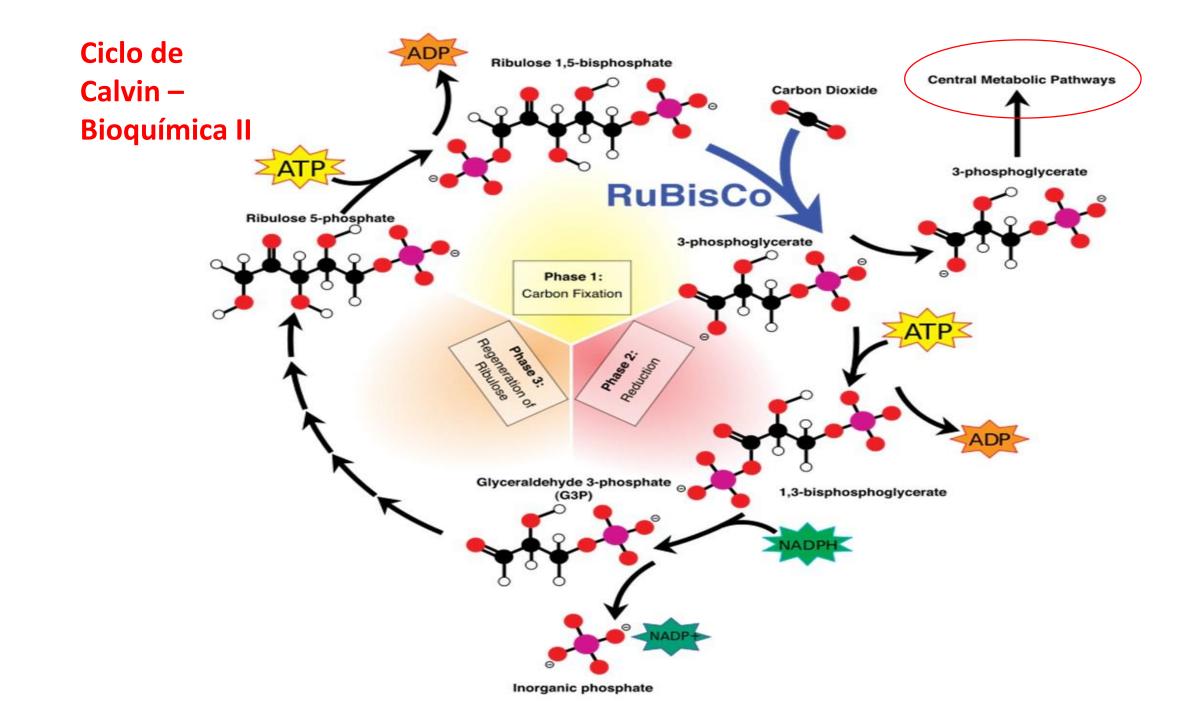


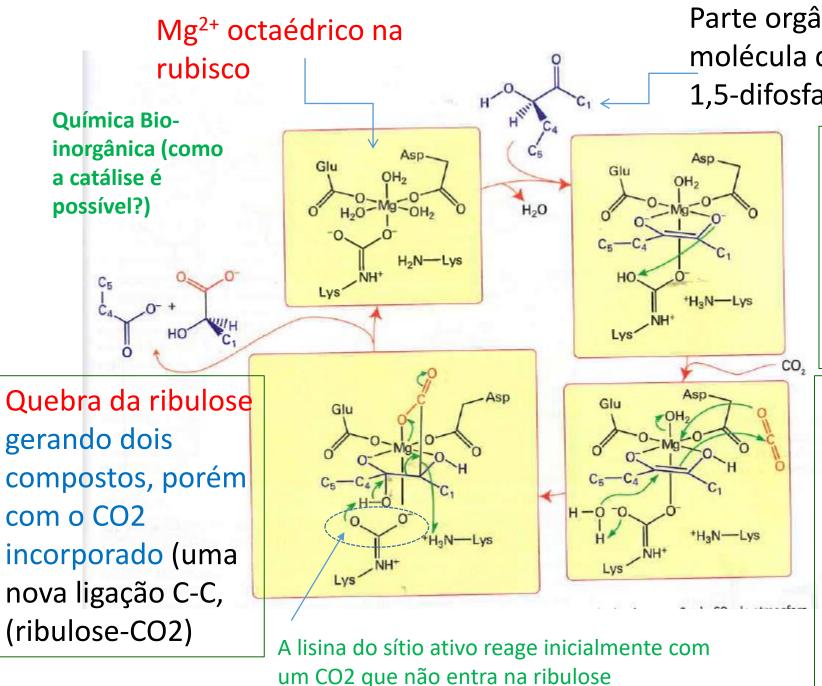
Com seria possivel incorporar uma molécula de CO<sub>2</sub> numa cadeia carbônica, cujo doador de elétrons é um alceno?

## >> Reatividade seria baixa >> C = C + O = C = O

Mas esse é o mecanismo que permite as plantas fixar  $CO_2$  e, a partir daí, sintetizar a totalidade das suas moléculas orgânicas







Parte orgânica da molécula de ribulose on 1,5-difosfato

> Substituição de 2 águas pelo enol e migração do proton da lisina

Adição de água ao enol e CO<sub>2</sub> à dupla, que abre. O intermediário desloca outra água

## Reação efetiva, que não ocorreria sem a catálise da enzima Rubisco

## Passo a passo

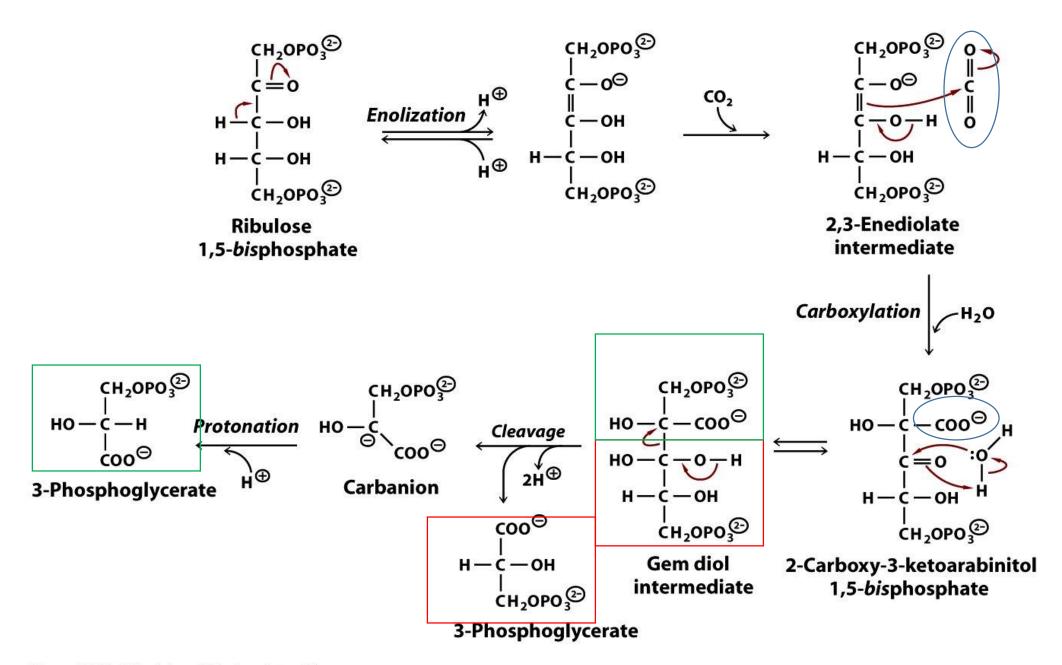


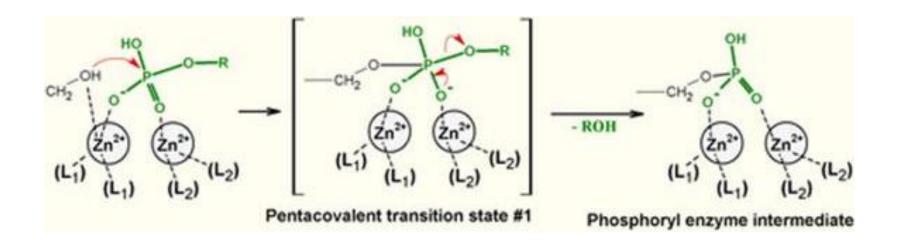
Figure 15-20 Principles of Biochemistry, 4/e © 2006 Pearson Prentice Hall, Inc.



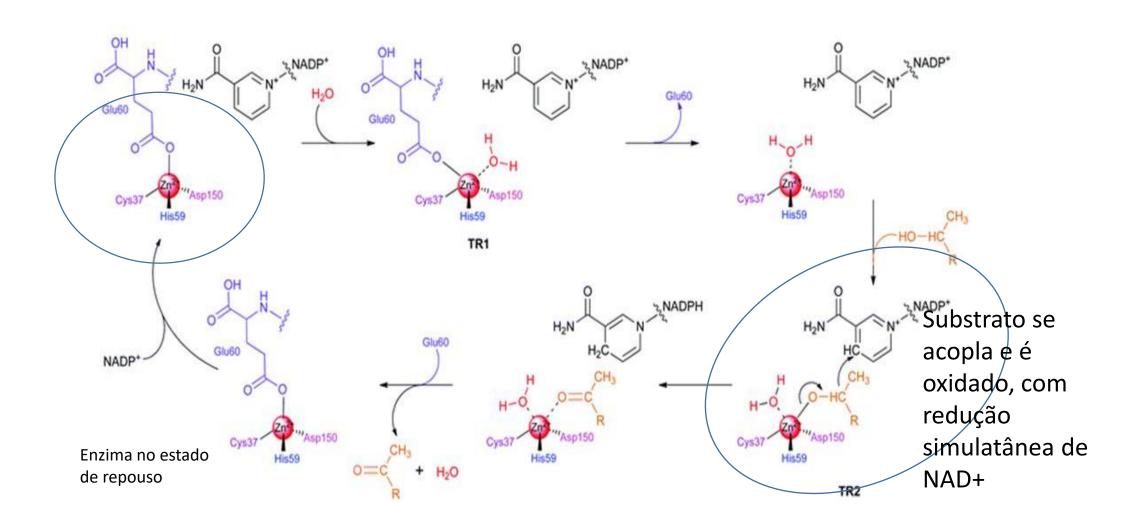
## **Exercícios/Problemas**

- **1.** Muitas reações catalisadas por ácidos ou bases requerem concentrações de H<sup>+</sup> ou de OH<sup>-</sup> da ordem de 0,1 mol/L, ou maiores. Qual seria o pH celular nestas condições? **(equilíbrio químico e pH)**
- **2.** Como o íon Zn2+ de algumas proteínas pode facilitar o ataque nucleofílico da água a alguns tipos de carbonila, mesmo sendo a água seja um nucleófilo fraco?
- 3. Explique como a anidrase carbônica atua dissolvendo CO2
- **4.** Com base na teoria do campo cristalino explique porque o íon Fe<sup>2+</sup> apresenta estrutura octaédrica e o Cu<sup>1+</sup> é tetraédrico na citocromo oxidase

- **5.** A Figura abaixo ilustra a hidrólise de fosfatos orgânicos por catálise da fosfatase alcalina, uma enzima que contém Zn2+.
- a) mostre o passo a passo da deslocalização de elétrons durante essa reação (o mecanismo que explica a reação)
- b) reflita sobre os ambientes celulares e responda se esta reação ocorreria sem a presença da enzima
- c) explique porque a fosfatase alacalina requer pH do meio reacional da ordem de 7,5



**6**. Mostre o fluxo de elétrons detalhado que pode explicar a hidrogenação de NAD+ durante a oxidação de etanol à acetaldeído catalisada pela enzima álcool desidrogenase



- 7. Indique o fluxo de elétrons e os produtos gerados durante a catálise da hidrólise de proteínas pelas peptidases que contém Zn<sup>2+</sup>
- **8.** Avalie como o pH de reação deve afetar a atividade de enzimas que contém Zn<sup>2+</sup> como a a nidrase carbônica, a fosfatase alcalina e algumas peptidases.