

Íons metálicos em sistemas biológicos

Shriver & Atikins , pag 733-790 (Capítulo 26)

Concentração aproximada de alguns elementos (na forma de íons metálicos) no exterior e interior das células

Elemento	água do mar	plasma sanguíneo	citoplasma
Na	$> 10^{-1}$ ↑	10^{-1}	$< 10^{-2}$ ↓
K	10^{-2} ↓	10^{-3}	$< 10^{-1}$ ↑
Mg	$> 10^{-2}$	10^{-3}	10^{-3}
Ca	$> 10^{-3}$ ↑	10^{-3}	10^{-7} ↓
Fe	10^{-17} ↓ (Fe^{3+})	10^{-16} (Fe^{3+})	10^{-2} ↑ (Fe^{2+})
Zn	10^{-8} ↑	10^{-9}	10^{-11} ↓
Cu	10^{-10} (Cu^{2+})	10^{-12}	$< 10^{-15}$ ↓ (Cu^{2+})
Mn	10^{-9} ↓		10^{-6} ↑

Concentração aproximada de alguns elementos (na forma de íons metálicos) no exterior e interior das células -

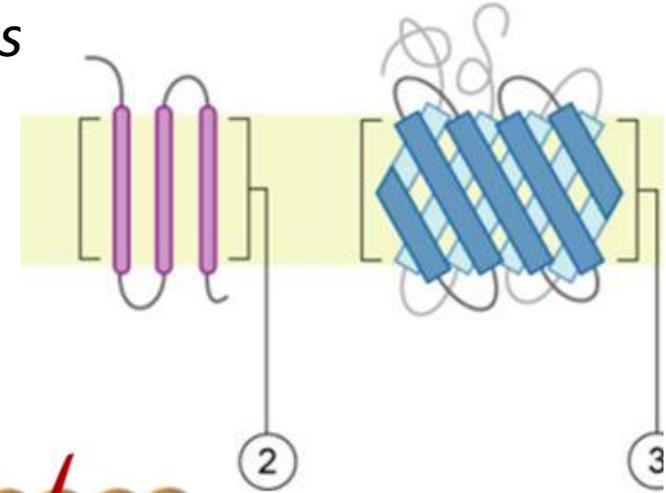
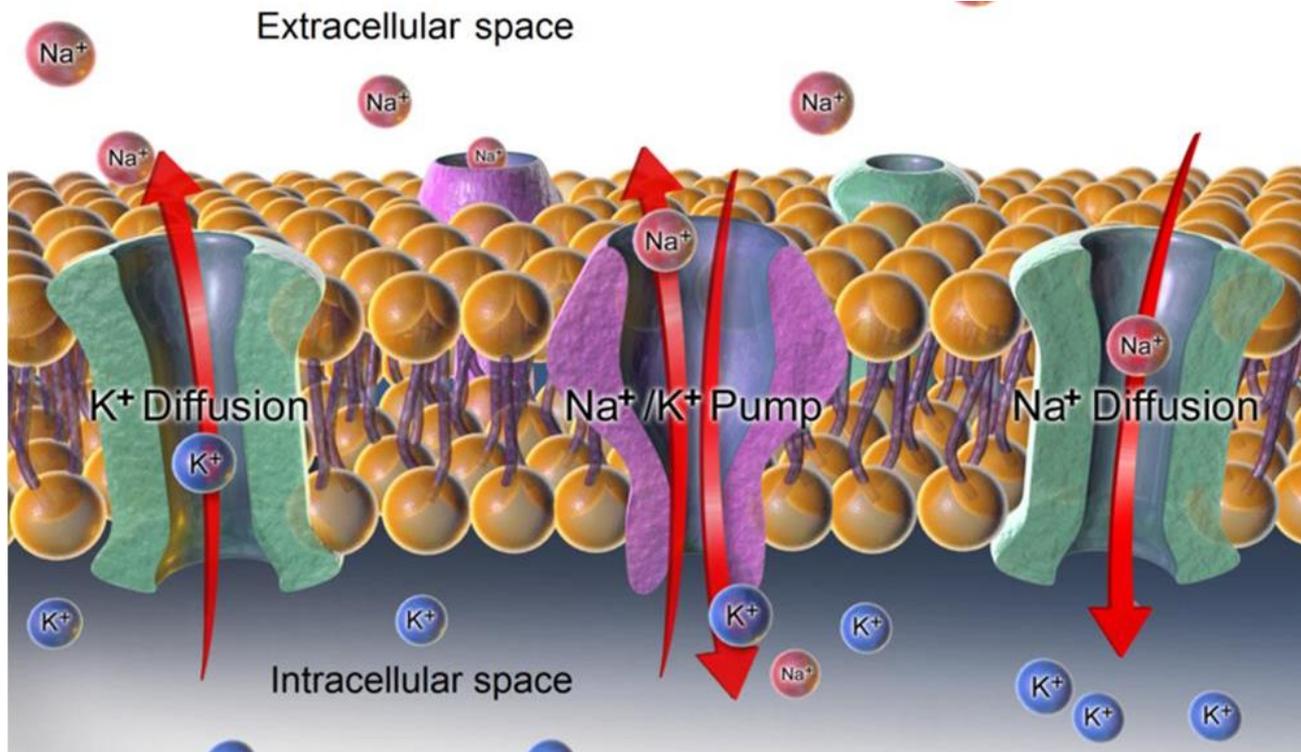
sistemas de transporte de íons metálicos

Elemento	água do mar	plasma sanguíneo	citoplasma
Na	$> 10^{-1}$ ↑	10^{-1}	$< 10^{-2}$ ↓
K	10^{-2} ↓	10^{-3}	$< 10^{-1}$ ↑
Mg	$> 10^{-2}$	10^{-3}	10^{-3}
Ca	$> 10^{-3}$ ↑	10^{-3}	10^{-7} ↓
Fe	10^{-17} ↓ (Fe^{3+})	10^{-16} (Fe^{3+})	10^{-2} ↑ (Fe^{2+})
Zn	10^{-8} ↑	10^{-9}	10^{-11} ↓
Cu	10^{-10} (Cu^{2+})	10^{-12}	$< 10^{-15}$ ↓ (Cu^{2+})
Mn	10^{-9} ↓		10^{-6} ↑

Pense: Como as células podem controlar a concentração de Na^+ e K^+ em seu interior ?

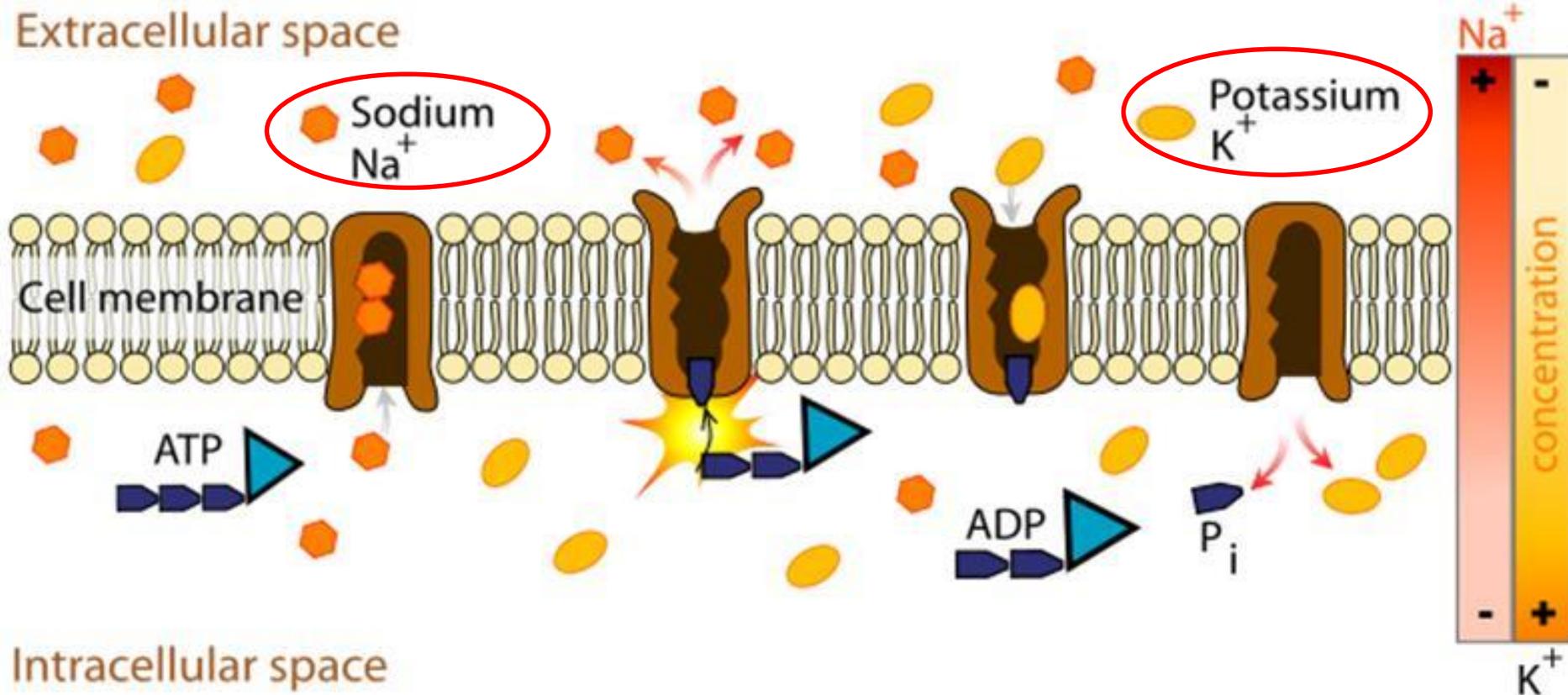
As membranas celulares (ou membranas de organelas) apresentam a capacidade de "selecionar" íons metálicos

A difusão não é "livre" através das membranas



Enzima
 Na^+/K^+ ATPase

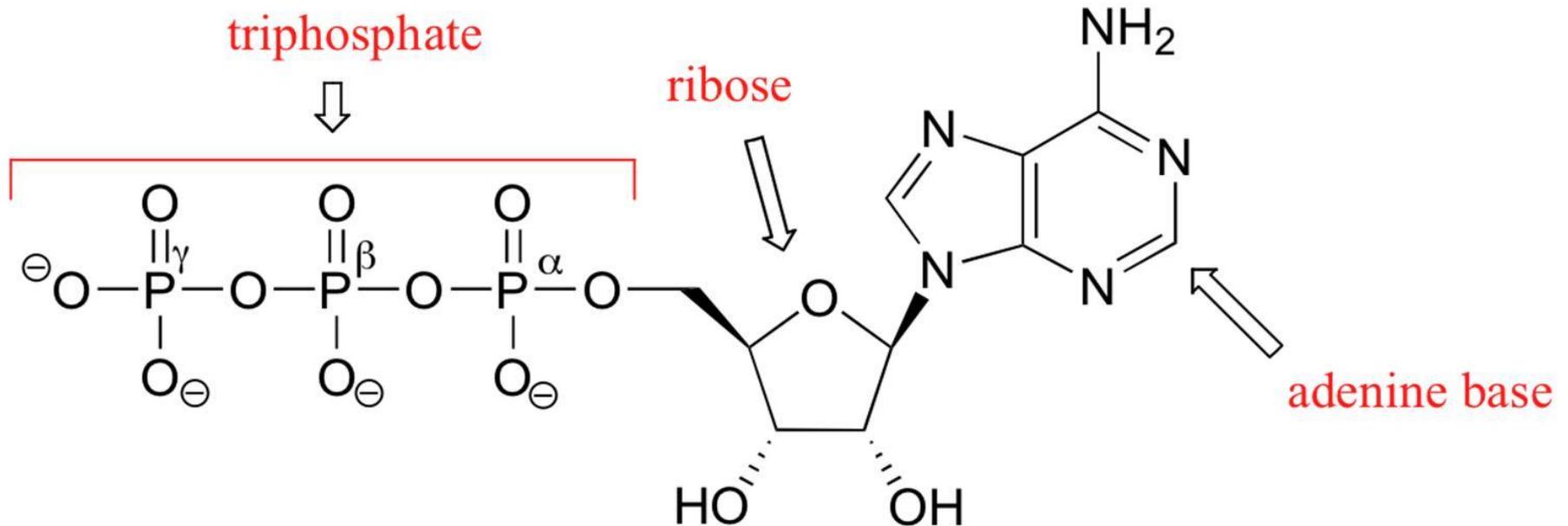
Exemplo: Enzima Na^+/K^+ ATPase, uma proteína de membrana que permite o intercâmbio seletivo de Na^+ e K^+ . A membrana celular atua **contra um gradiente de concentração**



Qual o mecanismo químico envolvido ??

Este é o tema dentro da disciplina química bio-inorgânica

A molécula de ATP

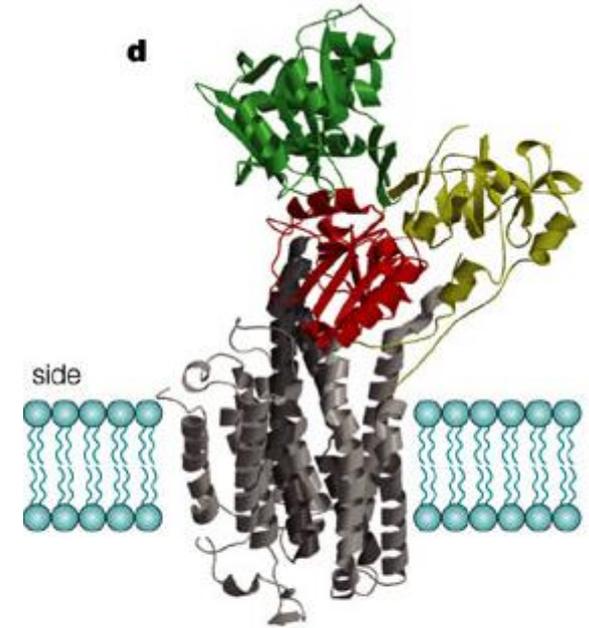
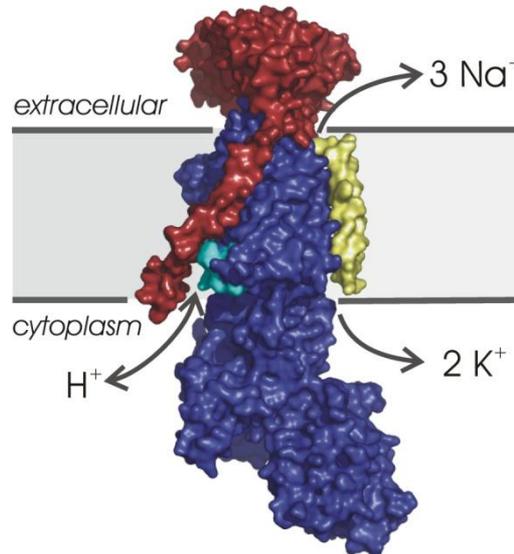
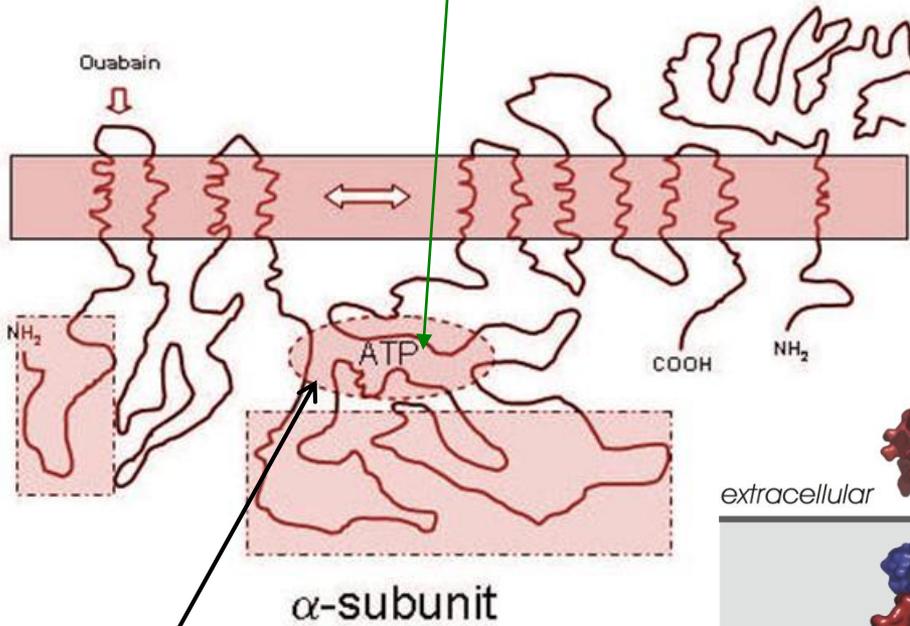
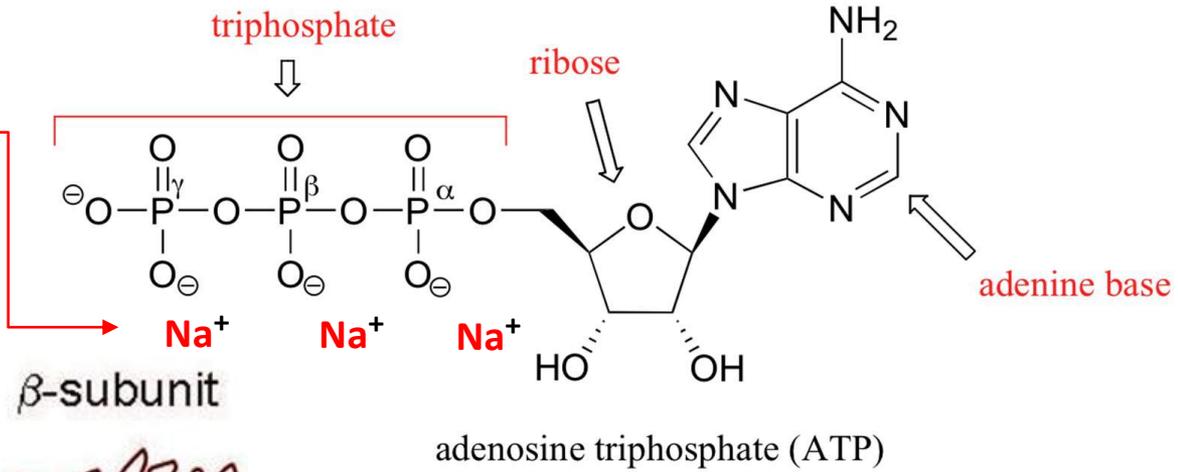


adenosine triphosphate (ATP)

Em pH próximo ao neutro, o ATP ocorre na forma desprotonada, ou seja, ATP^{4-}

Portanto, pode se associar fortemente a cátions

1) ATP, se liga a **3 Na⁺ intracelulares** e então "entra" no **sítio ativo** da Na⁺/K⁺ ATPase



Nature Reviews | Molecular Cell Biology

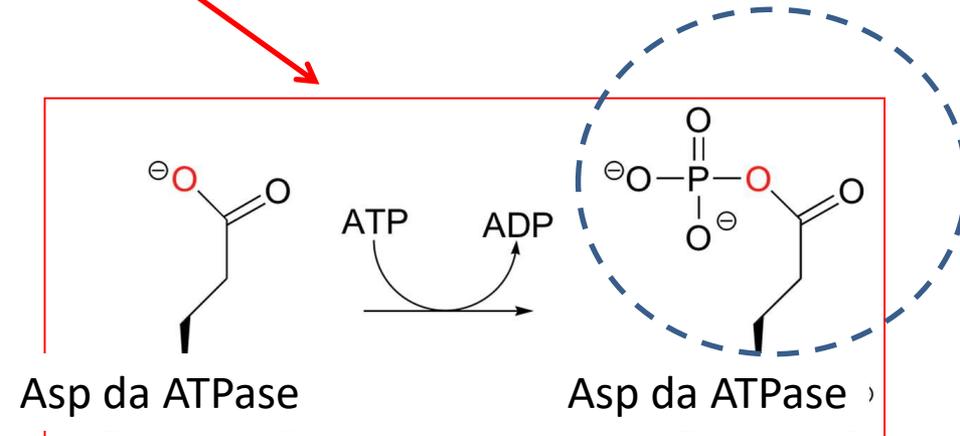
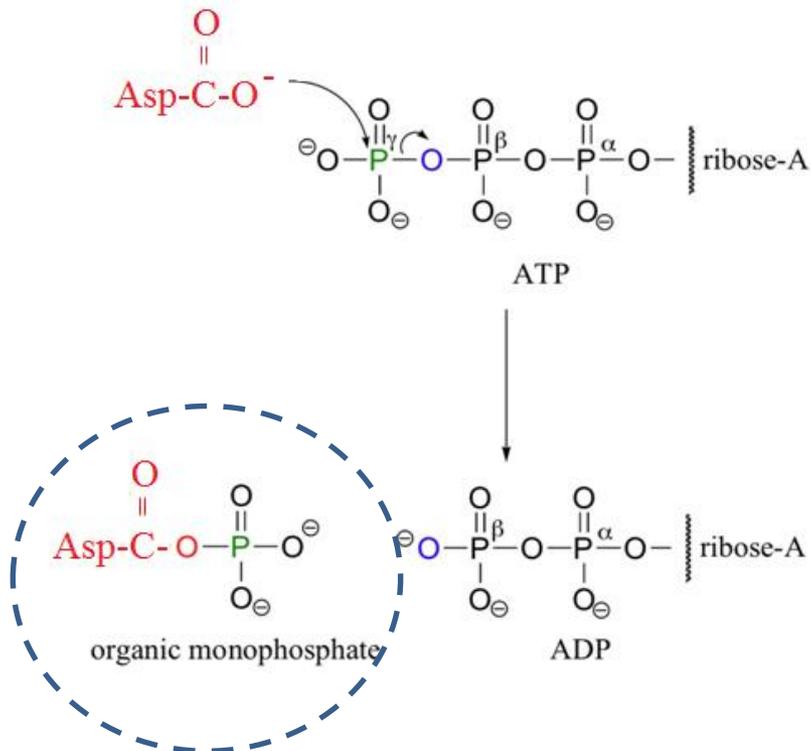
Massa molar aprox.: 135 kDa

ATP no interior da proteína

2) ATP é hidrolisado, fosforilando um Aspartato da enzima

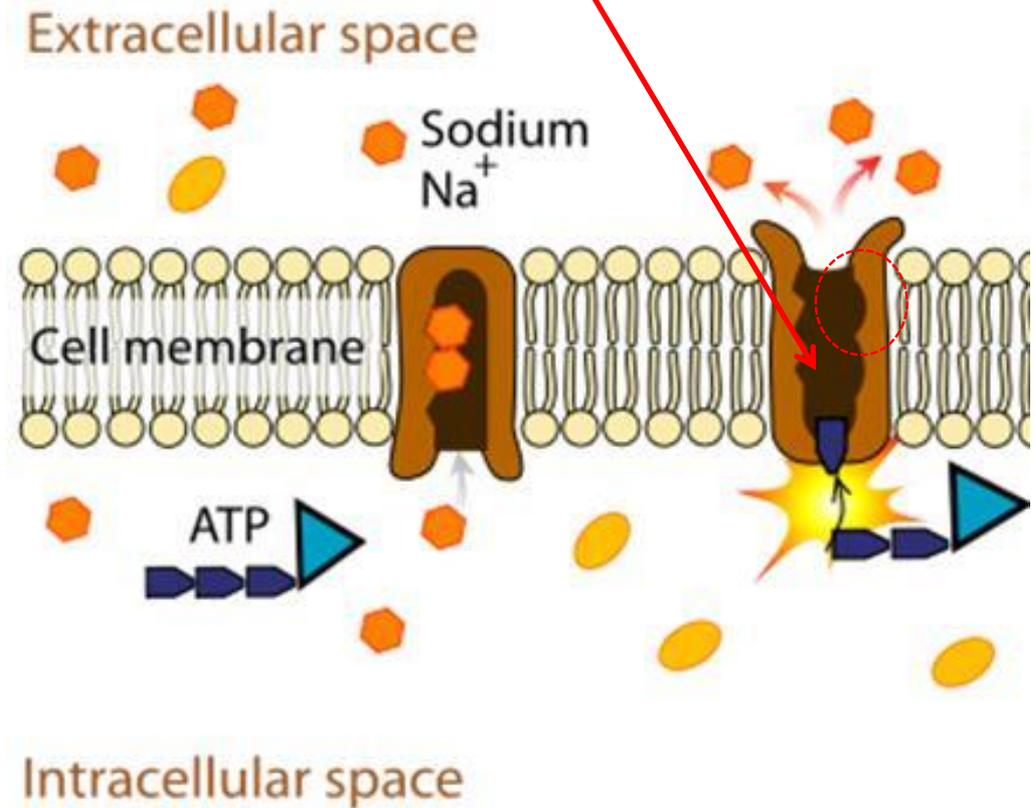
Exemplo da reação de hidrólise do ATP

Pense: Quem é o grupo ácido e qual é a base de Lewis??

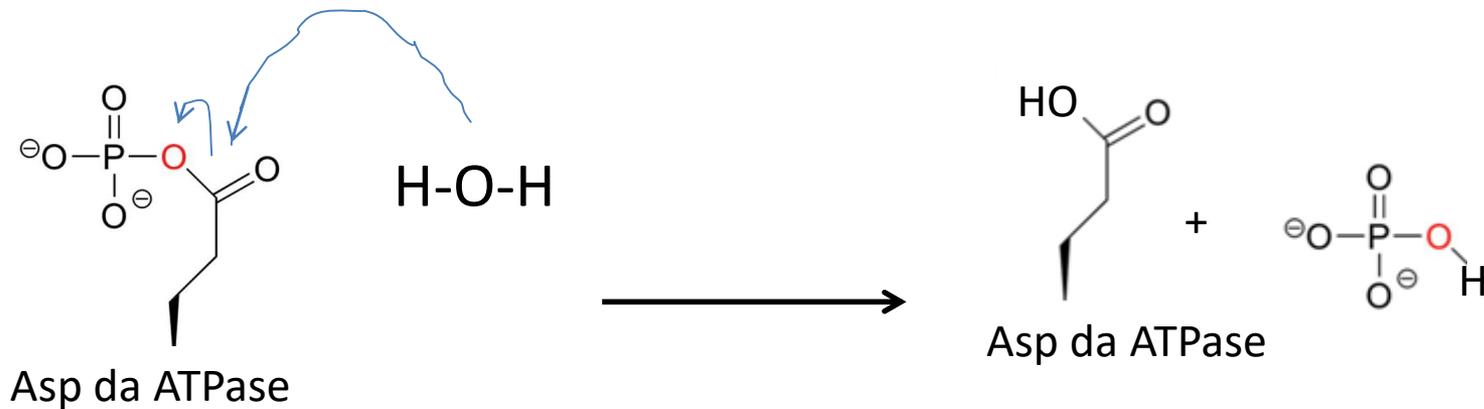
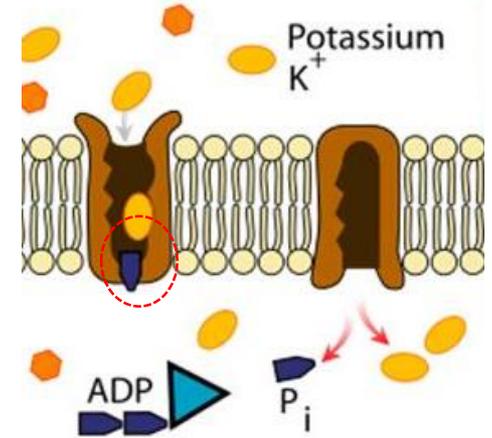


A base de Lewis nesta reação é o grupo carboxilato do amino ácido **Ác. aspártico** (Asp) da enzima Na^+/K^+ ATPase

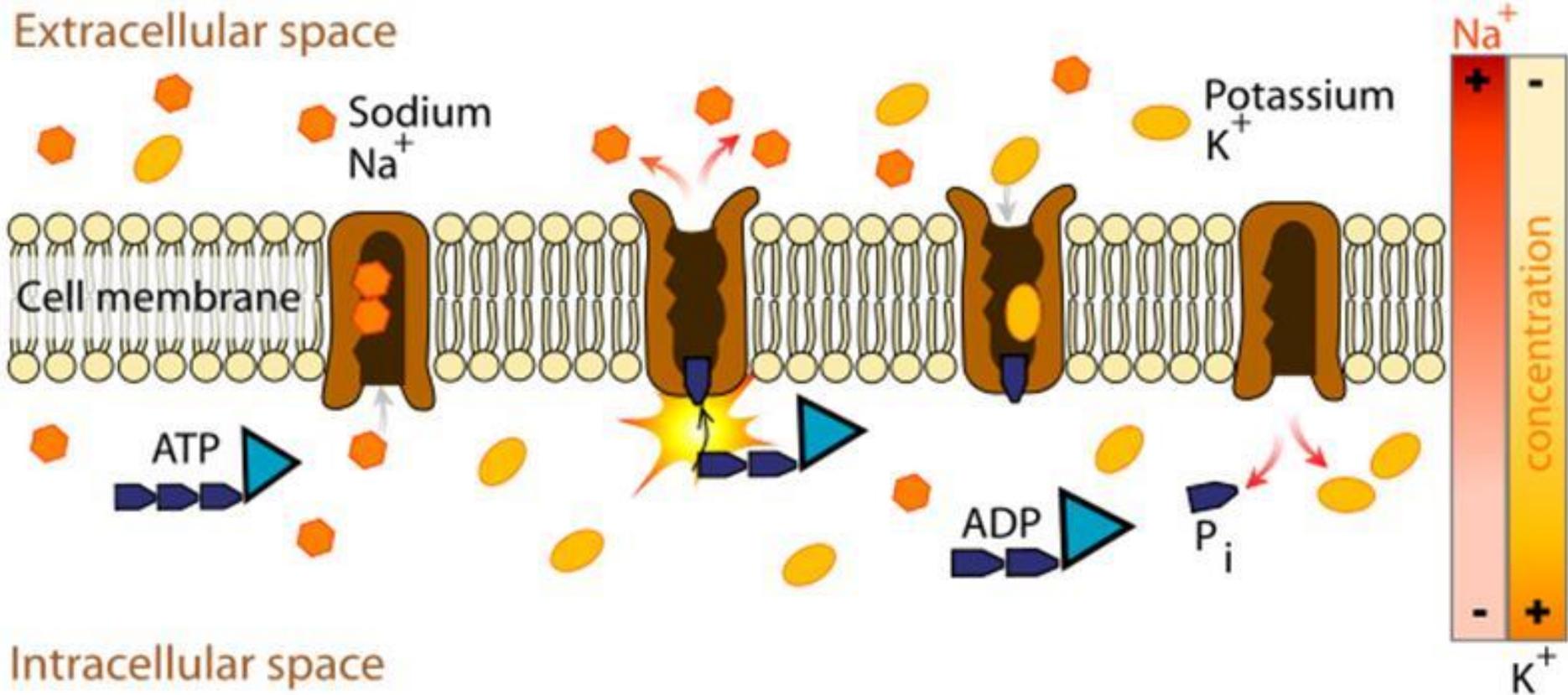
3) A **fosforilação altera a conformação da enzima** e diminui a afinidade do conjunto por Na^+ , o que causa a exposição e a liberação dos 3 íons Na^+ ao exterior da célula.



4) O conjunto se liga então a 2 íons K^+ extracelulares, o que causa a reversão da reação, desfosforilando a enzima (hidrólise), levando-a a seu estado conformacional original



5) Os íons K^+ são então liberados para o interior da células, pois a enzima desfosforilada tem maior afinidade por Na^+ do que por K^+ , o que causa nova troca e o reinício do ciclo



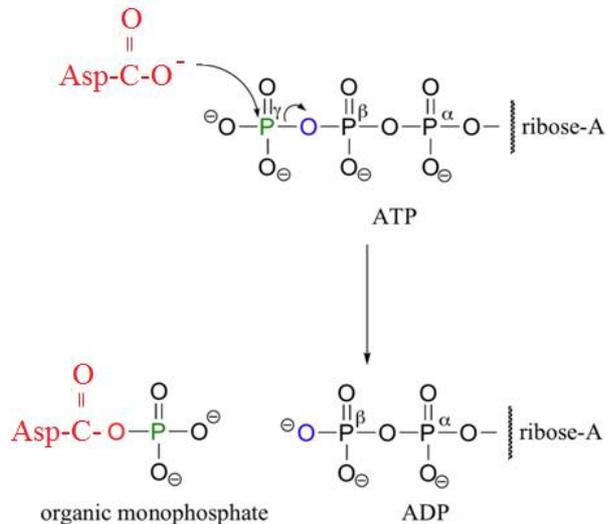
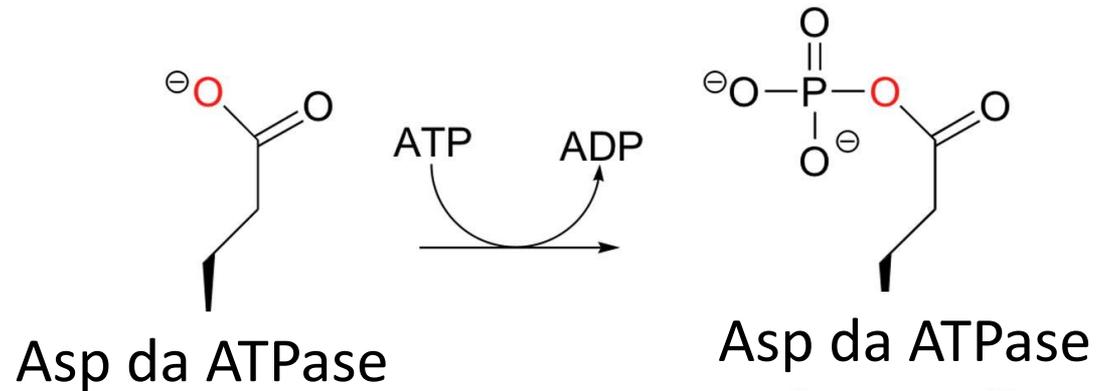
https://www.youtube.com/watch?v=_bPFKDDwICg

"ATP é hidrolisado, fosforilando um Aspartato da enzima"

Voltando à reação de hidrólise do ATP

Pense: Quem é o grupo ácido e qual é a base de Lewis??

Esta etapa é chave para a alteração conformacional da ATPase e consequentemente para o transporte de Na^+ e K^+

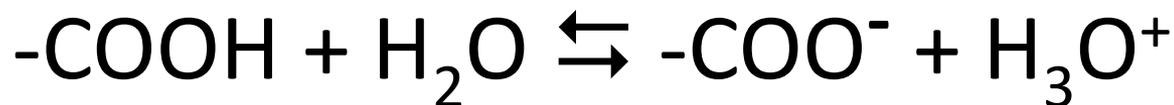


Pense um pouco mais na química: O que poderia ocorrer se o pH no qual a membrana celular está exposta se tornasse muito ácido??

O equilíbrio químico ácido-base, correspondente às funções nitrogenadas, ácidos carboxílicos e álcoois, é fundamental para entender as faixas ideais de funcionamento de um sítio catalítico de uma enzima.

Equilíbrio ácido-base em grupos carboxílicos

(revendo com o sistema biológico em estudo):



O equilíbrio depende do pH.

Ou seja, o equilíbrio será deslocado para um dos lados dependendo do pH da solução.

A população de cada espécie em água depende da constante de equilíbrio, ou do respectivo pKa

EXERCÍCIO

Considerando que o pKa da carboxila livre do Asp na ATPase é igual a 3,9, o que você esperaria para a atividade catalítica da ATPase estudada em pH 7, 5 e 3?