Simulação de Dinâmica Molecular de soluções aquosas de Colágeno



Jacqueline Dalla Vechia (IC), Paulo Netz (PQ) Instituto de Química-Grupo de Química Teórica, UFRGS email: netz@iq.ufrgs.br





Introdução

Simulações de dinâmica molecular têm sido muito usadas em estudos sobre soluções aquosas e géis de colágeno, atualmente de grande interesse na ciência dos materiais e na medicina. Devido a sua complexidade, sistemas modelo são construídos baseados em algumas suposições teóricas e simplificações, porém seguindo parâmetros biológicos, como a solução aquosa de oligopeptídeos de (L-Prolil-L-Prolilglicil) (PPG5) em forma de hélice tripla. Este colágeno modelo foi simulado cercado por moléculas de água em uma célula unitária, onde condições periódicas são aplicadas. Em nosso trabalho acompanhamos o comportamento do sistema modelo, durante simulações de rampa de aquecimento.

resfriamento mostra uma recuperação (ainda que parcial) destas águas. Este efeito, porém, age de modo mais pronunciado na segunda esfera de coordenação (Figura 4).



Figura 1: PPG5 tripla hélice no início da simulação, durante e após a rampa de aquecimento.

RMSD C-alpha after lsq fit to C-alpha

RMS fluctuation

Métodos

As simulações foram realizadas com o pacote GROMACS e a estrutura da PPG5 foi obtida a partir da PPG10, obtida do banco de dados *Protein Data Bank* (PDB).

➢Geração do arquivo de topologia

➢Geração do arquivo de entrada, com as coordenadas da proteína

 \succ Condições periódicas de contorno e solvente \rightarrow caixa cúbica com distância de 1nm da proteína

≻Minimização de energia

>Dinâmica molecular com restrição de posições \rightarrow 1ps

>Dinâmica molecular sem restrições \rightarrow 300K

➢Aquecimento até 370K→ taxa de aquecimento de 10K a cada 1ns + 3ns a 370K

➢Resfriamento até 300K→ taxa de resfriamento de 10K a cada 1ns

➢Análises →da estrutura, da evolução da estrutura média quadrática das posições atômicas, da mobilidade relativa dos segmentos, das ligações de hidrogênio intermolecular, do número de águas ligadas



Figura 2: Gráfico da evolução da estrutura média e da mobilidade relativa dos segmentos.



Figura 3: Gráfico das ligações de hidrogênio intermoleculares e do número de moléculas de água.



Resultados e Discussão

A estrutura da PPG5 tripla hélice se desnaturou ao longo da rampa de aquecimento (Figura 1),

Além de observar estruturalmente a desnaturação do colágeno, podemos obter este mesmo resultado a partir dos gráficos da mobilidade relativa dos segmentos (RMSF), já que há uma grande mobilidade nas pontas de cada fita da tripla hélice, e também a partir da evolução da estrutura média através do desvio quadrático das posições (RMSD) reforçando o resultado obtido da desnaturação contínua e irreversível de toda a estrutura (Figura 2).

Ao longo da simulação as ligações de hidrogênio intermoleculares, que caracterizam a interação das moléculas do colágeno com as moléculas da água, decaem significativamente, de modo irreversível, porém a queda do número de moléculas de água com o aquecimento mostra-se parcialmente reversível mediante resfriamento(Figura 3). A estruturação da água, monitorada também através da função de distribuição radial entre átomos polares do polímero e água, mostra, portanto reversibilidade, uma vez que o aumento de temperatura implica perda de água de hidratação e o Figura 4: Gráfico da função de distribuição radial das moléculas de água.

Conclusão

As simulações do cluster mostraram desnaturação da estrutura ao longo da rampa de aquecimento, com mudança brusca a 370K, havendo um enovelamento das fitas helicoidais irreversível e uma diminuição monotônica do número de ligações de hidrogênio polímero-água, mas um comportamento não monotônico, com recuperação parcial do números de moléculas de água de hidratação. Houve reversibilidade na distribuição radial entre átomos polares do polímero e água, acentuada na segunda esfera de hidratação.

<u>Referências:</u> (1), T.; Yoshida, N.; Okuyama, K. Anomalous Dehydration Behavior of a Short Collagen Model Polypeptide, (L-Prolyl-L-ProlylGlycyl)5, in Aqueous Solution. <u>J. Phys. Chem.</u> <u>Lett</u>. , 1, 412-416.

(2) Amorim, H. L. N.; Netz, P. A. Molecular Dynamics Simulations of Proteins: Theory and Applications.

(3) Amorim, H. L. N.; Netz, P. A. Modelagem e Dinâmica Molecular. 2009.