

ensino médio e pré-vestibular

questão com resolução em vídeo/Química

colégio
vestibular
deaaz

A Z

A questão abaixo foi resolvida em vídeo pela Equipe de Ensino do Colégio e Curso Pré-Vestibular _A_Z, líder em aprovação nas carreiras mais concorridas, com ensino de alta qualidade e atendimento personalizado. Acesse o site deaaz.com.br/videos-deaaz e procure pelo **CÓDIGO** abaixo. Conheça outros materiais de preparação para o vestibular e o ENEM em <http://deaaz.com.br>.

CÓDIGO: Q0494

QUESTÃO

Osiose é um processo espontâneo que ocorre em todos os organismos vivos e é essencial à manutenção da vida. Uma solução 0,15 mol/L de NaCl (Cloreto de sódio) possui a mesma pressão osmótica das soluções presentes nas células humanas.

Imersão de uma célula humana em uma solução 0,20 mol/L de NaCl tem, como consequência, a

- absorção de íons Na^+ sobre a superfície da célula.
- difusão rápida de íons Na^+ para o interior da célula.
- diminuição da concentração das soluções presentes na célula.
- transferência de íons Na^+ da célula para a solução.
- transferência de moléculas de água do interior da célula para a solução.