

Exercícios Objetivos

1. (2012) Osmose 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. A imersão de uma célula humana em uma solução 0,20 mol/L de $NaCl$ tem, como consequência, a
- (a) adsorção de íons Na^+ sobre a superfície da célula.
 - (b) difusão rápida de íons Na^+ para o interior da célula.
 - (c) diminuição da concentração das soluções presentes na célula.
 - (d) transferência de íons Na^+ da célula para a solução.
 - (e) transferência de moléculas de água do interior da célula para a solução.

Gabarito

1. E