

Osmose: é a passagem de um solvente para o interior de uma solução feita desse mesmo solvente, através de uma membrana semi-permeável (permite a passagem de solvente mas não a de soluto).

Pressão Osmótica (P): é a pressão que deveria ser aplicada sobre a solução, para impedir a passagem de solvente através da membrana semi-permeável, ou ainda, poderíamos dizer que é igual a pressão exercida pelo soluto, se fosse gasoso e estivesse ocupando o volume todo da solução, na mesma temperatura da solução.

$$\pi \cdot V = n_1 \cdot R \cdot T$$

Obs: Soluções de mesma pressão osmótica são ditas **isotônicas**. Em soluções de diferentes pressões osmóticas, a solução de menor pressão é dita **hipotônica** e a de maior pressão é dita **hipertônica**. Caso se aplica uma pressão sobre a solução maior que a pressão osmótica ocorre o processo denominado de **osmose inversa**, é a partir desse processo que se obtém o sal.