

Calcular os valores do  $\Psi_s$  de cada solução utilizando a equação de van't Hoff ( $\Psi_s = -RTC_s$ ).

$\Psi_s$  = potencial osmótico (0,987  $\approx$  1 atm = 0,1 Mpa)

R = constante universal dos gases (0,08205 L atm mol<sup>-1</sup> K<sup>-1</sup>)

T = temperatura em °K (T°K = T°C + 273)

Cs = concentração do soluto (M ou mol L<sup>-1</sup>)

Construir um gráfico IR x  $\Psi_s$  e ajustar equação de regressão linear em planilha do excel.

Com os valores de IR obtidos no extrato vegetal determinar o  $\Psi_s$  do mesmo utilizando a equação ajustada anteriormente.

Na aula prática anterior determinamos o potencial hídrico em tubérculos de batata. Poderíamos determinar, além do potencial osmótico, o potencial hídrico em folhas de melão a partir do suco celular 'seiva bruta' utilizando essa técnica? Por quê?

