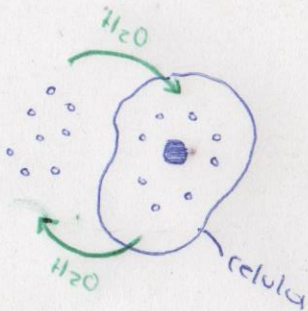


# Soluciones.

## Isotónica.

- Ingres y egreso de agua de forma equilibrada.

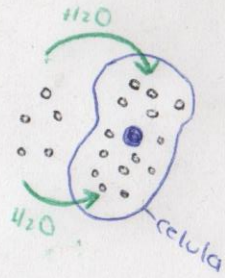
° El soluto se mantiene en una misma concentración.



## Hipotónica.

- la concentración del soluto es mayor que la del agua.

Para "diluir" el exceso de soluto la osmosis genera moléculas de agua provocando una Edematización; esto puede causar una hemólisis. (la célula explota.)



## Hipertónica.

- la cantidad del soluto (agua) es mayor.

La célula hace que el agua salga al exterior. Genera una pérdida de líquido causando deshidratación.

\* la célula se arruga.

