

ESCUELA DE MEDICINA

**NOMBRE DE ALUMNO:
EMILI VALERIA ROBLERO
VELÁZQUEZ**

**NOMBRE DEL PROFESOR:
EDWIN YOANI LÓPEZ MONTES**

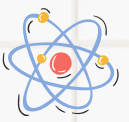
**NOMBRE DEL TRABAJO:
"SOLUCIONES"**

**MATERIA:
INMUNOLOGÍA**

GRADO: 4TO SEMESTRE

TAPACULA, CHIAPAS A 24 DE MAYO DEL 20024.

SOLUCIONES



f=13

HIPERTÓNICA:

Una solución hipertónica es aquella que tiene una mayor concentración de solutos en comparación con otra solución, que a menudo se refiere a los fluidos corporales intracelulares y extracelulares

HIPOTÓNICA:

Una solución hipotónica es aquella que tiene una menor concentración de solutos, lo que se traduce en una menor presión osmótica en comparación con otra solución.

ISÓTONICO

$$W = F \times S$$

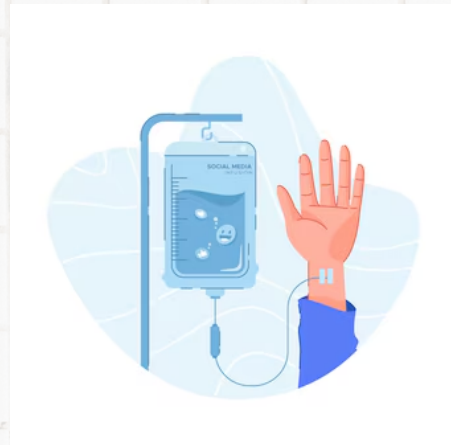
Una solución isotónica es aquella que tiene la misma concentración de solutos que otra solución, con frecuencia la comparación se realiza con los fluidos del cuerpo humano.

¿COMO SE HACE UNA SOLUCIÓN HIPERTÓNICA AL 3%?

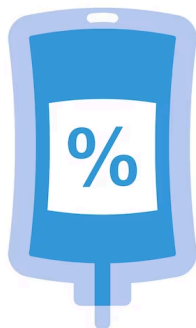
a una solución fisiológica al 0.9% de 1000 ml le agrega 13 ampulas de cloruro de sodio al 17:7 y así obtiene una solución Fisiológica hipertónica al 3%.

¿COMO SE HACE UNA SOLUCIÓN HIPOTÓNICA AL 0.45%?

a una solución fisiológica al 0.9%, 250ml , agua destilada inyectable 250ml: solución de 500ml al 0.45%



FÓRMULA DE OSMOLARIDAD



SALINE BAG

Fórmula utilizada

$$\text{Osmolalidad} = (\text{Na} * 2) + (\text{Glucosa} / 18) + (\text{BUN}[\text{Urea} / 2.14] / 2.8)$$

$$\text{Osmolaridad} = \text{Osmolalidad} * 0.93$$

Bibliografía

Arteta, D. P. (6 de marzo de 2018).

Preparación de mezclas de uso de frecuencia en urgencias medicas . Obtenido de Nasajpg:

www.nasajpg.com



ΣF=M.a

