



# Mi Universidad

## Cuadro sinóptico

*Nombre del Alumno FRANCISCO AGUSTIN CANTORAL ALVAREZ*

*Nombre del tema CLASIFICACION DE ALIMENTOS*

*Parcial IER*

*Nombre de la Materia FARMACOLOGIA*

*Nombre del profesor JAVIER GOMEZ GALERA*

*Nombre de la Licenciatura ENFERMERIA*

*Cuatrimestre 3ER*

*Pichucalco, Chiapas; 22 de mayo del 2022*



Clasificación de soluciones parenterales

Cristaloides

Las soluciones cristaloides son aquellas soluciones que contienen agua, electrolitos y/o azúcares en diferentes proporciones y osmolaridades y pueden difundir a través de la membrana capilar.

Soluciones isotónicas

Se utilizan para hidratar el comportamiento intravascular en situaciones de pérdida de líquido importante, como deshidratación, hemorragias, etc.

Soluciones hipotónicas

Son las que tienen una osmolaridad inferior a la de los líquidos corporales, y por tanto ejercen menor presión osmótica que el LEC.

Soluciones hipertónicas

Son las que tienen una osmolaridad superior a la de los líquidos corporales y por tanto ejercen mayor presión osmótica que el LEC.

Coloides

La solución coloidal contiene partículas en suspensión de alto peso molecular que no atraviesan las membranas capilares, de forma que son capaces de aumentar la presión osmótica plasmática y retener agua en el espacio intravascular.

Coloides naturales

Coloides artificiales

- Albumina
- Dextranos
- Almidones
- Derivados de la Gelatina