



# **Mi Universidad**

*Nombre del Alumno JENNIFER LOPEZ VELAZQUEZ*

*Nombre del tema DIALISIS PERITONEA*

*Parcial I*

*Nombre de la Materia ENFERMERIA MEDICO QUIRURGICA II*

*Nombre del profesor MARIANO RAYMUNDO HERNANDEZ HERNANDEZ*

*LICENCIATURA EN ENFERMERIA*

*6 Cuatrimestre*

La composición de las soluciones de DP ha evolucionado con los años, aprovechando la mejor comprensión de los principales determinantes de la biocompatibilidad y los avances técnicos. Las soluciones de DP se presentan en bolsas monocamerales y bicamerales

Consideramos soluciones convencionales a las soluciones glucosadas monocamerales que se infunden a pH ácido. Frente a estas, se han desarrollado soluciones glucosadas bicamerales que se infunden a un pH entre 7,0 y 7,4, y son, en general, más biocompatibles, aunque no son un grupo homogéneo en cuanto a su contenido en productos de degradación de la glucosa (PDGs), uno de los principales factores de la biocompatibilidad.

Además, hay soluciones monocamerales que contienen aminoácidos o poli glucosa como agente osmótico. Las nuevas soluciones suelen ser más caras que las convencionales en los países en los que coexisten ambas.

Las soluciones de DP son estériles y contienen agua, electrolitos, un tampón y un agente osmótico.

Las soluciones de DP en uso clínico comparten la ausencia de potasio y la concentración de sodio de 132-134 mM.

Concentraciones de sodio más altas limitarían el aclaramiento peritoneal de sodio por difusión y más bajas podrían favorecer la hiponatremia, aunque se han explorado para aumentar el balance negativo de sodio.

# DIALISIS PERITONEA

## QUE ES

PROCEDIMIENTO TERAPEUTICO POR MEDIO DEL CUAL SE ELIMINA SUSTANCIAS TOXICAS PRESENTES EN LA SANGRE

## IDEA SIMPLE

es una técnica que se usa el recubrimiento del abdomen (llamado peritoneo) y una solución conocida como dializado.

## QUE ES

debido al tratamiento de diálisis el pacientes vera altamente comprometido en un deterioro físico.

## LIQUIDO DE DIALISIS

una solución equilibrada de electrolitos que se introduce a un lado de la membrana semi-permeable del dializador (el lado opuesto al que ocupa la sangre del paciente) para que, durante la hemodialisis, intercambie solutos con la sangre.

## Formas de Expresar la Concentración de las soluciones en Porcentaje (%)

**% en peso ó masa = %p/p ó %m/m**  
(si no se indica el tipo de %, se asume que es p/p)

$$\% \text{ p/p} = \frac{\text{masa (gr) de soluto}}{\text{masa (gr) de solución}} \times 100$$

$$\% \text{ p/p} = \frac{\text{masa (gr) de soluto}}{(\text{masa (gr) de soluto} + \text{masa (gr) de solvente})^*} \times 100$$

\* cuando nos dan por separado la cantidad de soluto y la cantidad de solvente, se deben de sumar para obtener la masa de la solución.

## AGUA DE DIALISIS

agua purificada que se utiliza para mezclar con el líquido de diálisis o para desinfectar, enjuagar, o reprocesar el dializado.