



NOMBRE DE LA ALUMNA: YESSICA DE LA CRUZ GOMEZ BERNAL

NOMBRE DEL TEMA: CLASIFICACION DE LOS ALIMENTOS Y SOLUCIONES

PARCIAL:1 ER

NOMBRE DE LA MATERIA: FARMACOLOGIA

NOMBRE DEL PROFESOR: JAVER GOMEZ GALERA

NOMBRE DE LA LICENCIATURA: ENFERMERIA

CUATRIMESTRE: 3RO

**CLASIFICACION DE LOS MEDICAMENTOS**

concepto

Los fármacos son toda sustancia química que interactúa con los organismos vivos.

Los medicamentos son aquellas sustancias químicas que se utilizan para prevenir o modificar estados patológicos o explorar estados fisiológicos para beneficio de quien los recibe.

Son sustancias útiles en el diagnóstico, prevención y tratamiento de las enfermedades del hombre.

Existen varias clasificaciones para los medicamentos, de las cuales la más comúnmente aceptada es aquella que se basa en las principales acciones farmacológicas o usos terapéuticos de los mismos.

Clasificación y administración

Clasificación de los medicamentos según su forma de administración

Atendiendo a su forma de administración, puedes encontrar, por un lado, los orales, como los jarabes, comprimidos o cápsulas. Por otro lado, están los intravenosos o intramusculares (como ampollas y viales) y los intradérmicos

- Intravenosas: ampollas y viales
  - Rectales y vaginales: supositorios, enemas y óvulos.
  - Tópicos: pomadas, cremas, geles, lociones, ungüentos.
  - Intradérmicas: insulinas, anticonceptivos.
  - Soluciones ópticas: gotas y spray
  - Soluciones oftálmicas y nasales: gotas y colirios.
- Indicación

Medicamentos

Un medicamento es una sustancia o una combinación de estas que tiene una serie de propiedades. Están destinadas a prevenir, curar, diagnosticar y controlar enfermedades, suplir componentes o aliviar síntomas.

Los medicamentos más útiles

- Analgésicos y antiinflamatorios
- Anti infecciosos
- Mucolíticos y antitóxicos
- Anti ulcerosos y antiácidos
- Antidiarreicos y laxantes
- Antipiréticos

### Soluciones parenterales

Es una preparación líquida estéril, que contiene electrolitos, nutrientes, fármacos y/o azúcares.

### Objetivos

- La recuperación y el mantenimiento del equilibrio hidroelectrolítico alterado.
- Expandir el volumen extravascular.
- En caso de contener azúcares aportar energía.

### Cristaloides:

Hipertónicas: = Mayor osmolaridad  
isotónicas = Misma proporción de solutos  
Hipotónicas: Osmolaridad menor

### Coloides:

Sintéticos  
Naturales

### SOLUCIONES CRISTALOIDES

Las soluciones cristaloides son aquellas soluciones que contienen agua, electrolitos y/o azúcares en diferentes proporciones y que pueden ser hipotónicas, hipertónicas o isotónicas respecto al plasma.

La administración de cristaloides restaura el volumen de los compartimientos extravascular e intersticial.

### Ejemplo:

- Cuando un paciente tiene baja la glucosa y está a punto de caer en Shock hipotónico se usa soluciones hipertónicas
- Cuando un paciente tiene baja la glucosa y no está a punto de caer en shock hipoglucémico

### Cristaloides:

#### Soluciones hipertónicas

> Destroza al 10, 25, o 50%  
> Soluciones glucosadas

**Isotónica:** Son todas aquellas que son similares en soluto al plasma

**Hipotónica:** Destroza 2.5%  
Solución salina 0.45%

### Solución parenteral

### SOLUCIONES COLOIDES

Los coloides son mezclas que se dan a escala microscópica, en donde las partículas de una o más sustancias se dispersan (fase dispersa) en otra sustancia llamada medio dispersor o fase dispersante (Sosa, 2007, p.22).

### Ejemplo:

- Gelatina
- Albuminas/ polietilena
- Destramo
- Hidroxietilalmidén

### Coloides:

**Sintéticos:** (gelatinas, almidones y destáranos)

**Naturales:** (albúmina). Son una mezcla de polímeros de glucosa que están disponibles en 2 soluciones: destramo 40 (peso molecular medio 40.000Da) y destramo 70 (peso molecular medio 70.000Da).

## BIBLIOGRAFÍA

Calculo y administración de medicamentos 5ta Edición. Margaret Harvey. McGraw-Hill

