



PASIÓN POR EDUCAR

Nombre del Alumno: Yaneth Beatriz Álvarez Santiz.

Nombre del tema: Principios de fármaco

Parcial: 1er.

Nombre de la Materia: Farmacología

Nombre del profesor: Lic. Felipe Antonio Morales Hernández

Nombre de la Licenciatura: Enfermería

Cuatrimestre: 3er.

Lugar y fecha: plan de Ayala, 20 de mayo de 2022

Principios de farmacología

-Clasificación de los medicamentos

-Medicamentos

Son sustancias químicas que se utilizan para prevenir o modificar estados patológicos

-Vías de administración

Intravenosa, Rectales y vaginales, Tópicos, Analgésicos, Antigripales, Intradérmicas, Soluciones ópticas, Soluciones oftálmicas y nasales, Antiinfecciosos

-Presentación de los medicamentos

-Sólido

Polvo, tabletas, supositorios

-Semisólida

Pomadas, crema

-Líquido

Jarabe, soluciones, inyectables

-Interacción farmacológica

-Es

Se denomina por la modificación del efecto de un fármaco causada por la administración conjunta de otro o más fármacos

-Farmacocinética

-Son

Las que producen en los procesos de absorción, distribución, metabolismo y excreción

-Tienen lugar

Antes que el fármaco llegue al receptor o lugar de acción y produce una variación en su concentración plasmática o tisular

-Comportamiento

Absorción, distribución, metabolismo, y eliminación

-Farmacodinámica

-Se producen

A nivel del receptor y varían la respuesta del fármaco

-La acción

Del fármaco se modifica en presencia del primer sin alterar su concentración plasmática o tisular

-Interacciones

-sinergismo

Aditivo o de suma, sinergismo con potenciación

-Antagonismo

Funcional o fisiológico, químico

Principios de farmacología

-Fluidoterapia y calculo de goteo

-Fluidoterapia intravenosa

- Constituye Una de las medidas terapéuticas mas importantes y mas frecuentes utilizadas en los ámbitos hospitalarios y extrahospitalarios
- Indicaciones Son todas aquellas situaciones en la que existe una grave alteración de la volemia, del equilibrio hidroeléctrico requieran medidas para restaurar aquellas situaciones

-Tipos de soluciones utilizadas en fluidoterapia

- Cristaloides Soluciones que contienen agua, electrolitos y/o azucars en diferentes porciones
- Coloides Soluciones que poseen moléculas de elevado peso molecular, ejerce una presión oncótica sobre el agua intravascular y evita su rápida eliminación y constituye a mantener volumen plasmático y P.A.

-Hiponatremia

- Corrección Debe ser lenta para evitar la deshidratación neuronal y la mielanolosis puntina
- Estado edemicos Realizar determinaciones negativas y mejorar el volumen circulante efectivo

-Hipernatremia

Detectan el aumento de la O_{sm} se estimula la secreción de ADN y se pone en marcha el mecanismo de la sed, obteniendo como resultado una retención de agua y normalización de la concentración plasmática de Na^+

-Hipopotasemia

El K^+ plasmático no es un buen índice de las pérdidas del K^+ corporal total, ya que hay que considerar la existencia de factores que alteran la distribución del K^+ en el espacio intra y extracelular

-Hiperpotasemia

Es una situación poco frecuente cuando la función renal es normal, debiéndose descartar en estos casos iatrogenia medicamentosa, redistribución de K^+ al espacextracelular y alguna forma de hipoaldosteronismo

Bibliografía

UDS. (s.f.). *Antología de farmacología* . Obtenido de
file:///C:/Users/yaneth/Downloads/farmacologia.pdf