



Nombre de alumno:

Omar David Franco Navarro

Nombre del profesor:

Felipe Antonio Morales Hernández

Nombre del trabajo:

Farmacocinética, farmacodinamia y fluidoterapia

Materia:

PASIÓN POR EDUCAR

Farmacología

Grado: 3er cuatrimestre

Grupo: A

FARMACOLOGÍA

Clasificación de los medicamentos

01

Hay que entender que un fármaco es aquella sustancia química utilizada para la prevención o modificación de estados patológicos. Los fármacos se pueden clasificar según:

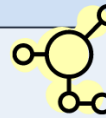
Vía de administración, anti HTA, analgésicos, tranquilizantes, antiérgicos, inmunosupresores, citostáticos, antiinflamatorios, diuréticos, hormonas, opiáceos, AINES, barbitúricos, antiinfecciosos, y según su presentación (píldoras, pastillas, grageas y tabletas).



02

Interacción farmacológica

Consiste en la modificación del efecto terapéutico ya sea por otro fármaco, alimento o sustancias. Las interacciones pueden ser beneficiosas o pueden producir un efecto indeseado, potencializando el efecto terapéutico o haciéndolo ineficiente. Haciéndose presente las reacciones de: interacciones farmacocinéticas (aquellas en donde hay modificación durante absorción, distribución, metabolismo o excreción) o farmacodinámicas (en el receptor) o bien pueden presentarse reacciones farmacodinámicas: sinergismo (aditivo y de potencialización) o antagonismo (puro o parcial).



Fluidoterapia (soluciones coloides y cristaloides) y cálculo de goteo

03

Constituye una de las medidas terapéuticas más importantes y más frecuentemente utilizada, constituye un tratamiento de vital importancia, y habitualmente se conoce mal y está infravalorada. Las indicaciones para una terapia son: situaciones con alteración grave de volemia y electrolitos (shock hipovolémico, trastornos digestivos graves y trastornos renales y metabólicos).



04

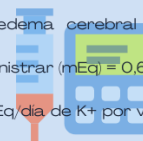
Tipos de soluciones y complicaciones

Cristaloides (soluciones que contienen agua, electrolitos y/o azúcares en diferentes proporciones), pueden ser soluciones hipotónicas, isotónicas o hipertónicas respecto al plasma, según sea la concentración de iones o glucosa (osmolaridad) que posean y coloides: soluciones que poseen moléculas de elevado peso molecular, que ejercen una presión oncótica sobre el agua intravascular y evitan su rápida eliminación.

Principales complicaciones: edema pulmonar, edema cerebral e insuficiencia cardíaca.

Fórmula calcular nivel de Na necesario: $\text{Na}^+ \text{ administrar (mEq)} = 0.6 \times \text{peso corporal (kg)} \times (\text{Na}^+ \text{ deseado} - \text{Na}^+ \text{ actual})$

Corrección de hipopotasemia: aportar 60-80 mEq/día de K^+ por vía oral, por vía periférica (60 mEq/l)



BIBLIOGRAFÍA

UDS. (2022). ANTOLOGÍA FARMACOLOGÍA. 22-05-22, de UDS Sitio web:
<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/LEN/9d8ff6e953ce2d305f044e864af0927c-LC-LEN305%20FARMACOLOGIA.pdf>